

UNIV. OF
TORONTO
LIBRARY





D

C H E M I S T R Y

INTERNATIONAL COUNCIL.

PROF. H. E. ARMSTRONG (UNITED KINGDOM).
DR. W. T. BLANFORD (INDIA).
PROF. DR. A. VON BÖHM (AUSTRIA).
DR. J. BRUNCHORST (NORWAY).
DR. E. W. DAHLGREN (SWEDEN).
PROF. A. FAMINTZIN (RUSSIA).
PROF. DR. J. H. GRAF (SWITZERLAND).
PROF. J. W. GREGORY (VICTORIA).
DR. M. KNUDSEN (DENMARK).
PROF. D. J. KORTEWEG (HOLLAND).
PROF. H. LAMB (S. AUSTRALIA).
PROF. S. P. LANGLEY (UNITED STATES).
PROF. A. LIVERSIDGE (NEW SOUTH WALES).
MONS. D. MÉTAXAS (GREECE).
PROF. R. NASINI (ITALY).
DON F. DEL PASO Y TRONCOSO (MEXICO).
PROF. H. POINCARÉ (FRANCE).
PROF. GUSTAV RADOS (HUNGARY).
PROF. J. SAKURAI (JAPAN).
R. TRIMEN, ESQ. (CAPE COLONY).
PROF. DR. O. UHLWORM (GERMANY).

EXECUTIVE COMMITTEE.

DR. CYRUS ADLER.
PROF. H. E. ARMSTRONG.
PROF. A. FAMINTZIN.
DR. J. LARMOR, *Sec. R.S.*
DR. L. MOND.
PROF. R. NASINI.
PROF. H. POINCARÉ.
PROF. T. E. THORPE.
PROF. DR. O. UHLWORM.

DIRECTOR.

DR. H. FORSTER MORLEY.

REFEREES FOR THIS VOLUME.

DR. E. GOULDING AND DR. E. F. ARMSTRONG.

S.Bb
I 812

INTERNATIONAL CATALOGUE

OF

SCIENTIFIC LITERATURE

SECOND ANNUAL ISSUE

D

C H E M I S T R Y

64000
29/2/05

PUBLISHED FOR THE INTERNATIONAL COUNCIL

BY THE

ROYAL SOCIETY OF LONDON

LONDON:

HARRISON AND SONS, 45, ST. MARTIN'S LANE

France: GAUTHIER-VILLARS, Paris
Germany: HERMANN PAETEL, Berlin

1904 (OCTOBER)

Z

7403

R882

Div. D

1902

INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

CENTRAL BUREAU.

34 AND 35, SOUTHAMPTON STREET,
STRAND,

LONDON, W.C.

Director.—H. FORSTER MORLEY, M.A., D.Sc.

REGIONAL BUREAUS.

All communications for the several Regional Bureaus are to be sent to the addresses here given.

Austria.—Herr Dr. J. Karabaček, Direktor, K. K. Hofbibliothek, Vienna.

Belgium.—Monsieur Louis Masure, Secrétaire-Général de l'Office International de Bibliographie, Brussels.

Canada.—Prof. J. G. Adami, McGill College, Montreal.

Denmark.—Dr. Martin Knudsen, Polyteknisk Lærestalt, Copenhagen. K.

Egypt.—Capt. H. G. Lyons, R.E., Director-General, Survey Department, Cairo.

Finland.—Herr Hjalmar Lenning, Bibliothekar der Societät der Wissenschaften, Helsingfors.

France.—Monsieur le Dr. J. Deniker, 8, Rue de Buffon, Paris.

Germany.—Herr Prof. Dr. O. Uhlworm, Enckeplatz, 3A, Berlin, S.W.

Greece.—Monsieur D. Métaxas, Minister Plenipotentiary for Greece, Greek Legation, 1, Stanhope Gardens, S.W.

Holland.—Heer Prof. D. J. Korteweg, Universitët, Amsterdam.

Hungary.—Herr Prof. Gustav Rados, viii, Muzeumkörut, Műegyetem, Buda-Pest.

India and Ceylon.—The Hon. Sec., Asiatic Society of Bengal 57, Park Street, Calcutta.

Italy.—Cav. E. Mancini, Accademia dei Lincei, Palazzo Corsini, Lungara, Rome.

- Japan.**—Prof. J. Sakurai, Imperial University, Tokyo.
- Mexico.**—Señor Don José M. Vigil, Presidente del Instituto Bibliografico Mexicano, Biblioteca Nacional, Mexico City.
- New South Wales.**—The Hon. Sec., Royal Society of New South Wales, Sydney.
- New Zealand.**—Sir James Hector, K.C.M.G., Director of the New Zealand Institute, Wellington, N.Z.
- Norway.**—Dr. J. Brunchorst, Bergenske Museum, Bergen.
- Poland (Austrian, Russian and Prussian).**—Dr. T. Estreicher, Sekretär, Komisya Bibliograficzna, Akademii Umiejętności, Cracow.
- Portugal.**—Senhor F. Gomez Teixeira, Academia Polytechnica do Porto, Oporto.
- Queensland.**—John Shirley, Esq., B.Sc., Cordelia Street, South Brisbane.
- Russia.**—Monsieur E. Heintz, l'Observatoire Physique Central Nicolas, Vass. Ostr. 23-me ligne, 2, St. Petersburg.
- South Africa.**—L. Péringuey, Esq., South African Museum, Cape Town, Cape of Good Hope.
- South Australia.**—The Librarian, Public Library of South Australia, Adelaide.
- Sweden.**—Dr. E. W. Dahlgren, Royal Academy of Sciences, Stockholm.
- Switzerland.**—Herr Prof. Dr. J. H. Graf, Schweizerische Landesbibliothek, Bern.
- The United States of America.**—Prof. S. P. Langley, Smithsonian Institution, Washington.
- Victoria.**—Prof. J. W. Gregory, Royal Society of Victoria, Victoria Street, Melbourne.
- Western Australia.**—J. S. Battye, Esq., Victoria Public Library Perth.

INSTRUCTIONS.

The present volume consists of three parts :—

- (a) Schedules and Indexes in four languages.
- (b) An Author Catalogue.
- (c) A Subject Catalogue.

The Subject Catalogue is divided into sections, each of which is denoted by a four-figure number between 0000 and 9999 called a Registration number. These numbers follow one another in numerical order, but all the 9999 numbers are not used, for it is intended to fill up the gaps by interpolation of such additional sections as may be required for additions to the system of classification in future years.

To enable the reader to find these numbers quickly, the first and last number on the page is repeated at the right and left corner at the head of each page in the Subject Index. This also has the advantage of giving to the pages of the Subject Catalogue a mark by which they can be distinguished at a glance from the pages of the Author Catalogue.

In each section the final arrangement of papers is in the alphabetical order of authors' names.

In order to find the papers dealing with a particular subject the reader may either consult the Schedule or the Index to the Schedule. The numbers given in the index are Registration numbers, and can be

used at once for turning to the proper page of the Subject Index. This is done by looking at the numbers at the top corners of the pages.

If the reader remember the name of the author of a paper on a given subject, he will probably find it convenient to refer to the Author Catalogue rather than to the Subject Catalogue.

In the Author Catalogue the numbers placed within square brackets at the end of each entry are Registration numbers, and serve to indicate the scope of each paper indexed. The meaning of these numbers will at once be found by reference to the Schedule.

In case the abbreviated titles of Journals are not understood, a key to these is provided at the end of the volume.

There is also an alphabetical index in which the four-figure numbers are Registration numbers, while the three-figure numbers give the page on which a substance is mentioned.

International Catalogue of Scientific Literature.

(D.) CHEMISTRY.

- 0000 Philosophy.
- 0010 History. Biography.
- 0020 Periodicals. Reports of Institutions, Societies, Congresses, etc.
- 0030 General Treatises, Text Books, Dictionaries, Bibliographies. Tables.
- 0040 Addresses, Lectures.
- 0050 Pedagogy.
- 0060 Institutions, Collections, Economics.
- 0070 Nomenclature.

Chemistry (Specific) of the Elements.

- 0100 General.

ALL specifically chemical subject matter, and such other entries as may be desirable, relating to the elements generally excepting carbon, shall be arranged under this heading. In the case of carbon, such entries as concern the element or those of its compounds which are not treated as derivatives of hydrocarbons (cyanogen, &c.) shall alone be included under this heading.

The elements shall be arranged alphabetically in the order of their symbols, and numbered from 0110 onwards as follows, the appropriate symbol being appended to each number :—

0110 (Ag) Argentum (Silver).	0530 (Ne) Neon
0120 (Al) Aluminium.	0540 (Ni) Nickel.
0130 (Ar) Argon.	0550 (O) Oxygen.
0140 (As) Arsenic.	0560 (Os) Osmium.
0150 (Au) Aurum (Gold).	0570 (P) Phosphorus.
0160 (B) Boron.	0580 (Pb) Lead.
0170 (Ba) Barium.	0590 (Pd) Palladium.
0180 (Be) Beryllium.	0600 (Pr) Praseodymium.
0190 (Bi) Bismuth.	0610 (Pt) Platinum.
0200 (Br) Bromine.	0620 Radium.
0210 (C) Carbon.	0630 (Rb) Rubidium.
0220 (Ca) Calcium.	0640 (Rh) Rhodium.
0230 (Cd) Cadmium.	0650 (Ru) Ruthenium.
0240 (Ce) Cerium.	0660 (S) Sulphur.
0250 (Cl) Chlorine.	0670 (Sa) Samarium.
0260 (Co) Cobalt.	0680 (Sb) Stibium (Antimony).
0270 (Cr) Chromium.	0690 (Sc) Scandium.
0280 (Cs) Cæsium.	0700 (Se) Selenium.
0290 (Cu) Copper.	0710 (Si) Silicon.
0300 (Er) Erbium.	0720 (Sn) Stannum (Tin).
0310 (F) Fluorine.	0730 (Sr) Strontium.
0320 (Fe) Ferrum (Iron).	0740 (Ta) Tantalum.
0330 (Ga) Gallium.	0750 (Tb) Terbium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0760 (Te) Tellurium.
0350 (Ge) Germanium.	0770 (Th) Thorium.
0360 (H) Hydrogen.	0780 (Ti) Titanium.
0370 (He) Helium.	0790 (Tl) Thallium.
0380 (Hg) Hydrargyrum	0800 (Tu) Thulium.
0390 (I) Iodine. [(Mercury).	0810 (Ur) Uranium.
0400 (In) Indium	0820 (Va) Vanadium.
0410 (Ir) Iridium.	0830 (Vi) Victorium.
0420 (K) Kalium (Potassium).	0840 (W) Wolfram (Tungsten).
0430 (Kr) Krypton.	0850 (X) Xenon.
0440 (La) Lanthanum.	0860 (Yr) Yttrium.
0450 (Li) Lithium.	0870 (Yt) Ytterbium.
0460 (Mg) Magnesium.	0880 (Zn) Zinc.
0470 (Mn) Manganese.	0890 (Zr) Zirconium.
0480 (Mo) Molybdenum.	
0490 (N) Nitrogen.	
0500 (Na) Natrium (Sodium).	
0510 (Nb) Niobium.	
0520 (Nd) Neodymium (Didymium).	

All entries relating to the elements generally, or which cannot be specifically referred to any one of the known elements, shall be arranged under 0100.

Specific entries relating to the halogens collectively shall be arranged in division 0250 under *Halogens*.

The mode of sub-dividing entries made under any element in each numbered division shall be as follows:—

- (a) All entries relating either to the element itself or of a general character shall come immediately under the number.

- (b) Salts are to be indexed under the registration number of the metal, and, in general, compounds are to be indexed under the registration number of the most characteristic element in them.

The registration number must be immediately followed by the symbol of the characteristic element, followed by that of the other element or elements. Where one compound only is dealt with, its formula may be given immediately after the registration number.

Thus, after each metal, its compounds with the following elements would be placed in the following order in the Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, these, and any other elements being taken in the order in which they occur in the preceding table.

- (c) References to hydroxides, acids, and salts that contain oxygen shall be entered under the oxide; the corresponding sulphur compounds under the sulphide.

Thus, under 0420 KO would be placed the following compounds of potassium (among others): oxides, hydroxide, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulphite, sulphate, silicate, manganate, permanganate, &c.

Under 0420 KS would be placed any compound containing sulphur that may be considered to be derived by the substitution of sulphur for one or more atoms of oxygen, *e.g.*, sulphide, sulph-hydrides, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulphates, thionates, thioarsenites, &c.

- (d) In each subdivision the entries may be arranged in such order that those relating, *a*, to the history or origin of the substance come first, and following these, those relating, *β*, to its physical properties; *γ*, to its preparation or manufacture; *δ*, to its structure, or of a theoretical nature; *ε*, to its interactions or use; *ζ*, to its compounds.

It will, as a rule, be unnecessary to repeat a reference to any one substance under each of the sub-sections, *a—ζ*: it would suffice to enter the reference in one of these (say *β*), and to append at the close of the entry, *γ, δ, &c.*, if statements of special importance falling under these headings are made in the communication.

Laboratory Procedure.

- 0900 General.
- 0910 Plans, fittings, appliances and apparatus.
- 0920 Lecture apparatus and experiments.
- 0930 Operations in inorganic chemistry.

Entries under 0930 shall be made under headings such as dissolution and solvents, crystallisation, distillation, sublimation, reduction by hydrogen, &c., oxidation, electrolysis, furnace operations, &c., arranged alphabetically.

Organic (Carbon) Chemistry.

- 1000 General.

All entries relating to the subject generally shall be arranged in this division under 1000, excepting those relating to carbon itself or to compounds not usually regarded as derivatives of hydrocarbons.

Substitution derivatives of the compounds included in each of the numbered divisions—especially haloid and allied derivatives formed by the introduction of monad radicles—shall, as far as possible, be entered under the compounds from which they are derived.

Entries under the name of a substance may, if necessary, be subdivided in the manner provided for inorganic substances.

In preparing the slips, and whenever the name of the compound is ambiguous, or not likely to suggest the constitution, the structural formula should be added. This is chiefly to assist the Editor.

Hydrocarbons.

- 1100 General.
- 1110 Paraffins.
- 1120 Unsaturated open chain hydrocarbons.
- 1130 Benzenoid hydrocarbons.
- 1140 Reduced benzenoid hydrocarbons. Cyclic hydrocarbons other than benzenoid hydrocarbons. (Terpenes, &c.)
- 1150 Unclassified hydrocarbons.

Each of these divisions shall be subdivided (excepting 1100 and 1110) into isologous groups, in each of which compounds shall be entered in homologous order.

Haloid and allied substitution derivatives shall be entered under the corresponding hydrocarbon.

In preparing the slips for 1120 to 1150, after the registration letter and registration number, the empirical or, if possible, the structural formula of the hydrocarbon shall be given. Then should follow the name of the hydrocarbon, and, in the case of substitution products, the symbols of the substituting groups, Cl, CN, NO₂, &c.

Alcohols and Ethers.

- 1200 General. (*See also* Q 1605).
- 1210 Paraffin-ols.
- 1220 Unsaturated open chain-ols.
- 1230 Benzenoid-ols.
- 1240 Reduced benzenoid-ols. Cyclic-ols other than benzenoid-ols.
- 1250 Unclassified alcohols.

Each of these divisions shall be subdivided into ols, di-ols, tri-ols, &c., each of which shall be further subdivided as under hydrocarbons.

Haloid and allied derivatives of alcohols, thienols and selenols, &c., shall be entered under corresponding alcohols.

Ethers shall be entered under the alcohols from which they are derived, also ethereal salts of inorganic acids and of the cyanic acids.

Acids.

- 1300 General. (*See also* Q 1500-1550).
- 1310 Paraffin acids.
- 1320 Unsaturated open chain acids.
- 1330 Benzenoid acids.
- 1340 Reduced benzenoid acids. Cyclic acids other than benzenoid acids.
- 1350 Unclassified acids.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the acid, further subdivision being carried out as in the case of the hydrocarbons from which the acids may be considered to be derived by substitution of hydrogen by carboxyl, SO_3H , &c.

The position of the acid in the isologous series shall be deduced from the empirical formula. The empirical or, if possible, the structural formula should follow the registration number.

Sulphinic and sulphonic acids shall be included under acids in the subdivisions of the corresponding carboxy acids.

Derivatives of acids shall as far as possible be included under acids, such as haloid and allied derivatives, hydroxy and amino-acids, aldehydic and keto-acids, ethereal salts, acid chlorides, acid-amides, oxides, &c.

Aldehydes.

- 1400 General.
- 1410 Paraffin-als.
- 1420 Unsaturated open chain-als.
- 1430 Benzenoid-als.
- 1440 Reduced benzenoid and cyclic-als other than benzenoid-als.
- 1450 Unclassified aldehydes.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the aldehyde, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Ketones.

- 1500 General.
- 1510 Paraffin-ons.
- 1520 Unsaturated open chain-ons.
- 1530 Benzenoid-ons.
- 1540 Reduced benzenoid and cyclic-ons other than benzenoid-ons.
- 1550 Unclassified ketones.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the keto-compound, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Amino-Compounds.

- 1600 General.
- 1610 Amino-paraffins.
- 1620 Amino-derivatives of unsaturated open chain hydrocarbons.
- 1630 Amino-derivatives of benzenoid hydrocarbons.
- 1640 Amino-derivatives of reduced benzenoid and cyclic hydrocarbons.
- 1650 Unclassified amino-compounds.
- 1660 Imides, imido-ethers, &c.

Each of the divisions 1610-1640 shall be subdivided into monamino- diamino-, &c., derivatives, which shall be arranged as in other series.

Hydroxylamine derivatives shall constitute a sub-section of the monamino-; hydrazine derivatives, amidines and amidoxims a sub-section of the diamino; and diazoimide (N_2H) derivatives a sub-section of the triamino-derivatives.

Secondary and tertiary amines shall be entered under the primary amines from which they are derived.

Ammonium derivatives shall be entered under the corresponding amino-derivatives.

Azo-Compounds.

- 1700 General.
- 1710 Azo-compounds (open chain).
- 1720 " " (closed chain).
- 1730 Diazo-compounds (open chain).
- 1740 " " (closed chain).
- 1750 Unclassified azo-compounds.

Hydrazo- and oxyazo- compounds shall be entered under corresponding azo-derivatives.

All compounds containing the azo-grouping (*i.e.*, disazo, &c.) shall be classified in this section.

The empirical formulæ of the compounds in the divisions 1700 to 1750 must be given.

Carbohydrates; Glucosides; Resins.

- 1800 General. (*See also* Q 1400-1440).
- 1810 Monosaccharides.
- 1820 Disaccharides.
- 1830 Trisaccharides.
- 1840 Carbohydrates other than mono- di- and trisaccharides.
- 1850 Glucosides. (*See also* Q 9135).
- 1860 Resins. Unclassified neutral compounds.

Compounds belonging to divisions 1810, 1820, 1830, shall be subdivided according to the number of oxygen atoms they contain, and whenever necessary further subdivided as in other series.

Compounds belonging to divisions 1840, 1850, and 1860, shall be entered alphabetically.

Mixed Cycloids.

- 1900 General.
- 1910 Cycloids containing oxygen.
- 1920 " " sulphur (or Se or Te).
- 1930 " " nitrogen (or P).
- 1940 " " several elements besides carbon.
- 1950 Unclassified cycloids.

Cycloids other than hydrocarbons, formed by the interposition of one or more polyad elements other than carbon, shall be arranged in this group—*e.g.*, pyrone, thiophen, pyridine, piperidine, pyrazole, uric acid, cyanuric acid, &c.

Each of the divisions shall be subdivided according to the number of polyad elements other than carbon present in the compound.

2000 Organo-metallic and allied Compounds.

All compounds of hydrocarbon radicles with elements other than the halogens, oxygen, sulphur, selenium, and nitrogen, shall be entered in this section in the alphabetical order of the dominant elements. Under each element the order of arrangement shall be as in other series.

Alkaloids.

- 3000 General.
- 3010 Alkaloids derived from plants. (*See also* Q 9130).
- 3020 " " " animals. (*See also* Q 8485).

Under 3010 a list shall be given of vegeto-alkaloids, together with the Latin names of the plants from which they have been obtained, arranged in the alphabetical order of the plant names.

In 3010 and 3020 alkaloids shall be arranged alphabetically.

Proteids.

4000 General.

4010 Animal proteids. (*See also* Q 1100–1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Vegetable.

Entries in these two groups shall be arranged alphabetically.

Coloured Compounds.

5000 General.

5010 Coloured substances not dyestuffs.

5020 Dyestuffs.

These divisions shall be subdivided—5010 into Hydrocarbons (coloured), Alcohols (coloured), Ketones (coloured), &c.; 5020 into Azo - dyes, Triphenylmethane - dyes, Anthracene - dyes, Dyestuffs of vegetable origin, Unclassified dyes, &c., in each of which subdivision entries shall be arranged alphabetically.

5500 Operations in Organic Chemistry.

Entries shall be made in this division under headings such as dissolution and solvents, distillation, &c., oxidation, nitration, acetylation, hydrolysis, &c., &c.

Analytical Chemistry.

6000 General.

6100 Detection of elements.

6150 „ compounds.

6200 Estimation of elements

6300 „ compounds.

6400 Gas analysis.

6500 Applied analysis.

All entries of a general character relating to apparatus, methods, &c., &c., shall be arranged in division 6000, under appropriate headings.

Division 6200 shall include all entries relating to the determination of individual elements in their compounds and in mixtures, excluding determinations of atomic weight. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols used as registration symbols.

Division 6300 shall include all entries relating to the determination of individual compounds—*e.g.*, alkaloids, carbohydrates, &c., including that of compound radicles such as acetyl in acetates, methyl in ethers, &c., but excluding gases. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols of the dominant elements in the compounds used as registration symbols, or in the case of organic compounds by the registration symbols of the groups to which they belong. If necessary, gravimetric, volumetric, electrolytic, physical, &c., methods may be distinguished by letters, such as *g*, *v*, &c.

Division 6500 shall include all entries relating to the analysis of composite materials such as drugs, foods, soils, waters and technical products generally, arranged under appropriate significant headings. (For analysis of minerals and rocks *see also* G 32, 87).

Theoretical and Physical Chemistry.

- 7000 General.
- 7050 Conditions and laws of chemical change.
- 7100 Mass properties.
- 7150 Mechanical properties.
- 7200 Thermal properties.
- 7250 Electrical and magnetic properties.
- 7300 Optical properties.
- 7350 Photo-chemistry.

The entries in these sections shall be arranged under appropriate significant headings.

Section 7000 shall include general speculations on energetics, entropy, philosophy, and the theory of cognition, as well as all entries of a general character relating to such subjects as the constitution of matter, the molecular and atomic hypothesis, the classification of elements and of compounds, the periodic law, &c., allotropy (to include all forms of isomerism, *see also* G 500-540) and structure, interrelationship of gases, liquids and solids, &c. (*See also* C Physics).

Section 7100 shall include all entries relating to atomic and molecular weights, to densities of gases, liquids or solids (*see also* B 0140; C 1850), to molecular and atomic volumes, and to crystallography.

Section 7150 shall include all entries relating to motion, diffusion, solubility, cohesion, surface tension (*see also* C 0300), and viscosity. (*See also* B 2540, 3650).

Section 7200 shall include all entries relating to combustion and flame, dissociation, thermo-chemistry, melting and boiling points (*see also* C 1810, 1840), specific and latent heats (*see also* C 1620, 1640, 1820), electric furnace operations.

Section 7250 shall include all entries relating to electrolysis which do not come under analysis. (*See also* C 6200-6250, and (magnetic) C 6650).

Physiological Chemistry.

- 8000 General. (*See also* Q 1010-1085).
- 8010 Enzymes. (*See also* Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentation. (*See also* L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Vegetable metabolism.
- 8040 Animal metabolism. (*See also* Q 7900).
- 8050 Pathologic changes—immunity.

The entries under these headings shall be confined to notices of specifically chemical work on the subjects scheduled.

INDEX

TO

(D) CHEMISTRY.

Acetylation	5500	Argon	0130
Acid, chlorides, <i>see</i> Acids.		Arsenic	0140
Acids, Benzenoid	1330	Atomic theory	7000
— Cyclic	1340	— volumes	7100
— Fatty	1310	— weights	7100
— Inorganic, containing oxy-		Aurum	0150
gen, <i>see</i> their characteristic		Azo-compounds	1700
element.		— Closed chain	1720
— Organic	1300	— Open chain	1710
— Unclassified	1350	— Unclassified	1750
— Unsaturated	1320	Barium	0170
Addresses	0040	Benzenoid alcohols	1230
Alcohols	1200	— aldehydes	1430
— Benzenoid	1230	— amines	1630
— Cyclic	1240	— hydrocarbons	1130
— derived from paraffins	1210	— ketones	1530
— Unclassified	1250	Beryllium	0180
— Unsaturated	1220	Bibliographies	0030
Aldehydes	1400	Biography	0010
— Benzenoid	1430	Bismuth	0190
— Cyclic	1440	Boiling points	7200
— derived from unsaturated		Boron	0160
hydrocarbons	1420	Bromates, <i>see</i> the Metal.	
— Paraffinoid	1410	Bromine	0200
— Unclassified	1450	Cadmium	0230
Aldehydic acids, <i>see</i> Acids.		Cesium	0280
Alkaloids	3000	Calcium	0220
Allotropy	7000	Carbohydrates	1800
Aluminium	0120	Carbon	0210
Amides of acids, <i>see</i> Acids.		Cerium	0240
Amidines, <i>see</i> Amines.		Chlorates, <i>see</i> the Metal.	
Amidoxims, <i>see</i> Amines.		Chlorides of Acids, <i>see</i> Acids.	
Amines	1600	Chlorine	0250
— Benzenoid	1630	Chlorites, <i>see</i> the Metal.	
— Cyclic	1640	Chromium	0270
— Saturated	1610	Classification, Chemical	0070, 7000
— Unclassified	1650	Cobalt	0260
— Unsaturated	1620	Cohesion	7150
Analytical Chemistry	6000	Collections	0060
Aniline dyes	5020	Coloured compounds, Organic	5000
Antimony	0680	Combustion	7200
Apparatus	0910 6000	Congresses, Reports of	0020
Argentum	0110	Copper	0290

Crystallisation	0930, 5500	Hypobromites, <i>see</i> the Metal.	
Crystallography	7100	Hypochlorites, <i>see</i> the Metal.	
Cyclic alcohols	1240	Hypophosphites, <i>see</i> the Metal.	
— amines	1640	Imides	1660
— hydrocarbons	1140	Imido ethers	1660
— ketones	1540	Immunity	8050
Cycloids, Mixed	1900	Indium	0400
Densities	7100	Institutions	0060
Diamines, <i>see</i> Amines.		— Reports of	0020
Diazo-compounds, Open chain ..	1730	Iodates, <i>see</i> the Metal.	
— Closed chain	1740	Iodine	0390
Diazoimide, <i>see</i> Amines.		Iridium	0410
Dictionaries	0030	Iron	0320
Didymium	0520	Isomerisms	7000
Diffusion	7150	Isonitroso-compounds, <i>see</i> Amines.	
Disazo-compounds, <i>see</i> Azo-com- pounds.		Kasium	0420
Dissociation	7200	Keto acids, <i>see</i> Acids.	
Dissolution	0930, 5500	Ketones	1500
Distillation	0930, 5500	— Benzenoid	1530
Dye stuffs.	5020	— Cyclic	1540
Economics	0060	— derived from unsaturated hydrocarbons	1520
Electrical properties	7250	— Paraffinoid	1510
Electric furnace operations ..	7200	— Unclassified	1550
Electrolysis	0930, 5500, 7250	Krypton	0430
Elements	0100	Laboratory fittings	0910
Enzymes	8010	— procedure	0900
Erbium	0300	Lanthanum	0440
Esters, <i>see</i> Acids.		Latent heat	7200
Ethereal salts, <i>see</i> Acids.		Lead	0580
Ethers, <i>see</i> the Alcohols to which they are related.		Lecture apparatus	0920
Fermentation	8020	— experiments	0920
Ferrum	0320	Lectures	0040
Flame	7200	Lithium	0450
Fluorine	0310	Magnesium	0460
Food analysis	6500	Magnetic properties	7250
Furnace operations	0930, 5500	Manganates, <i>see</i> the Metal.	
Gadolinium	0310	Manganese	0470
Gallium	0330	Melting points	7200
Gas analysis	6400	Mercury	0390
Germanium	0350	Metabolism, Animal	8040
Glucoses	1810	— Vegetable	8030
Glucosides	1850	Molecular volumes	7100
Gold	0150	— weights	7100
Halogens	0250	Molybdenum	0480
Helium	0370	Sodium	0500
History	0010	Neodymium	0520
Hydrargyrum	0380	Neon	0530
Hydrazines, <i>see</i> Amines and Azo- compounds.		Nickel	0540
Hydrocarbons	1100	Niobium	0510
— Benzenoid	1130	Nitrates, <i>see</i> the Metal.	
— Cyclic	1140	Nitration	5500
— Saturated	1110	Nitrites, <i>see</i> the Metal.	
— Unclassified	1150	Nitrogen	0490
— Unsaturated	1120	Nomenclature	0070
Hydrogen	0360	Optical properties	7300
Hydrolyses	5500	Organic Chemistry	1000
Hydroxides, Metallic, <i>see</i> the Metal.		Organo-metallic compounds ..	2000
Hydroxy acids, <i>see</i> Acids.		Osmium	0560
		Oxyazo-compounds, <i>see</i> Azo- compounds.	

Oxidation	0930, 5500	Specific heat	7200
Oxides of acid radicles, <i>see</i> Acids.		Stannum	0720
Oxides, <i>see</i> the other Element.		Stibium	0680
Oximido-compounds, <i>see</i> Amines.		Strontium	0730
Oxygen	0550	Structural formulæ	7000
Palladium	0590	Sublimation	0930, 5500
Paraffins	1110	Sucroses	1820
Pathological Chemistry	8050	Sugars	1800
Pedagogy	0050	Sulphates, <i>see</i> the Metal.	
Perchlorates, <i>see</i> the Metal.		Sulph-hydrides, <i>see</i> the Metal.	
Periodicals	0020	Sulphides, <i>see</i> the Metal.	
Periodic law	7000	Sulphites, <i>see</i> the Metal.	
Permanganates, <i>see</i> the Metal.		Sulphonic acids, <i>see</i> Acids.	
Philosophy	0000	Sulphur	0660
Phosphates, <i>see</i> the Metal.		Surface tension	7150
Phosphorus	0570	Tables	0030
Photo-Chemistry	7350	Tantalum	0740
Physical Chemistry	7000	Tellurium	0760
Physiological Chemistry	8000	Terbium	0750
Piperidine	1930	Terpenes	1140
Platinum	0610	Text-books	0030
Potassium	0420	Thallium	0790
Praseodymium	0600	Thermo-Chemistry	7200
Proteids	4000	Thiocarbonates, <i>see</i> the Metal.	
Proximate analysis	6300	Thionates, <i>see</i> the Metal.	
Pyrazole	1930	Thiophene	1920
Pyridine	1930	Thiosulphates, <i>see</i> the Metal.	
Qualitative analysis	6100	Thorium	0770
Quantitative analysis	6200	Thulium	0800
Radium	0620	Tin	0720
Reduction	0930, 5500	Titanium	0780
Resins	1860	Treatises, General	0030
Rhodium	0640	Tungsten	0840
Rubidium	0630	Unsaturated alcohols	1220
Ruthenium	0650	— aldehydes	1420
Salts, <i>see</i> the Metal.		— amines	1620
Samarium	0670	— hydrocarbons	1120
Saturated alcohols	1210	— ketones	1520
— aldehydes	1410	Uranium	0810
— amines	1610	Vanadium	0820
— hydrocarbons	1110	Vegetable alkaloids	3010
— ketones	1510	Victorium	0830
Scandium	0690	Viscosity	7150
Selenium	0700	Water analysis	6500
Silicates, <i>see</i> the Metal.		Wolfram	0840
Silicon	0710	Xenon	0850
Silver	0110	Ytterbium	0870
Societies, Reports of	0020	Yttrium	0860
Solubility	7150	Zinc	0880
Solution	0930, 5500	Zirconium	0890
Solvents	0930, 5500		

Catalogue International de la Littérature Scientifique.

(D.) CHIMIE.

- 0000 Philosophie.
- 0010 Histoire. Biographie.
- 0020 Périodiques. Rapports d'Institutions, de Sociétés, de Congrès, etc.
- 0030 Traités généraux, Manuels, Dictionnaires, Bibliographies, Tables.
- 0040 Discours, Cours et Conférences.
- 0050 Enseignement.
- 0060 Institutions, Collections, Applications pratiques.
- 0070 Nomenclature.

Chimie (spéciale) des éléments.

- 0100 Généralités.

Tout mémoire dont le sujet se rapporte à la chimie spéciale, et tous autres articles qui se rapportent aux éléments chimiques en général, excepté le carbone, doivent être classés sous cette rubrique.

Pour le carbone on y fera rentrer uniquement ce qui le concerne comme élément, ou bien ce qui concerne ses composés qui ne sont pas considérés comme dérivés des hydrocarbures (cyanogène, etc.).

Les éléments seront arrangés par ordre alphabétique de leurs symboles, et numérotés à partir de 0110, en ayant soin d'ajouter le symbole de l'élément à chaque numéro :—

0110 (Ag) Argent.	0510 (Nb) Niobium.
0120 (Al) Aluminium.	0520 (Nd) Didyme.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Néon.
0140 (As) Arsenic.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Or.	0550 (O) Oxygène.
0160 (B) Bore.	0560 (Os) Osmium.
0170 (Ba) Baryum.	0570 (P) Phosphore.
0180 (Be) Beryllium (Glucin- ^[ium]).	0580 (Pb) Plomb.
0190 (Bi) Bismuth.	0590 (Pd) Palladium.
0200 (Br) Brome.	0600 (Pr) Praséodyme.
0210 (C) Carbone.	0610 (Pt) Platine.
0220 (Ca) Calcium.	0620 Radium.
0230 (Cd) Cadmium.	0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cerium.	0640 (Rh) Rhodium.
0250 (Cl) Chlore.	0650 (Ru) Ruthénium.
0260 (Co) Cobalt.	0660 (S) Soufre.
0270 (Cr) Chrome.	0670 (Sa) Samarium.
0280 (Cs) Cæsium.	0680 (Sb) Antimoine.
0290 (Cu) Cuivre.	0690 (Sc) Scandium.
0300 (Er) Erbium.	0700 (Se) Sélénium.
0310 (F) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 (Fe) Fer.	0720 (Sn) Etain.
0330 (Ga) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0740 (Ta) Tantale.
0350 (Ge) Germanium.	0750 (Tb) Terbium.
0360 (H) Hydrogène.	0760 (Te) Tellure.
0370 (He) Hélium.	0770 (Th) Thorium.
0380 (Hg) Mercure.	0780 (Ti) Titane.
0390 (I) Iode.	0790 (Tl) Thallium.
0400 (In) Indium.	0800 (Tu) Thulium.
0410 (Ir) Iridium.	0810 (Ur) Uranium.
0420 (K) Potassium.	0820 (Va) Vanadium.
0430 (Kr) Krypton.	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthane.	0840 (W) Tungstène (Wolfram).
0450 (Li) Lithium.	0850 (X) Xénon.
0460 (Mg) Magnésium.	0860 (Yr) Yttrium.
0470 (Mn) Manganèse.	0870 (Yt) Ytterbium.
0480 (Mo) Molybdène.	0880 (Zn) Zinc.
0490 (N) Azote.	0890 (Zr) Zirconium.
0500 (Na) Sodium.	

Tout les articles se rapportant aux éléments en général, ou ceux qui ne peuvent être spécialement rapportés à l'un des éléments connus, doivent être classés sous le No. 0100.

Les articles se rapportant aux halogènes collectivement doivent être placés dans la division 0250 sous le nom d'halogènes.

Les articles relatifs à un élément seront subdivisés dans chaque division numérotée de la manière suivante :—

- (a) Tout article se rapportant à l'élément lui-même ayant un caractère général viendra immédiatement après le numéro.
- (b) Les sels rentreront sous le nombre classificateur du métal, et en général les composés seront placés sous le nombre classificateur de l'élément le plus caractéristique qu'ils contiennent.

Le nombre classificateur doit être immédiatement suivi du symbole de l'élément caractéristique, suivi par celui ou ceux de l'autre ou des autres éléments. Quand il s'agit d'un seul composé isolément, sa formule doit être donnée immédiatement après le nombre classificateur.

Ainsi après chaque métal, ses composés avec les éléments suivants seront placés dans cet ordre dans le Catalogue : As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, ceux-ci et tous autres éléments étant pris dans l'ordre où ils se présentent à la table précédente.

- (c) Ce qui se rapporte aux hydroxydes, acides, et sels qui contiennent de l'oxygène sera classé sous la rubrique Oxydes. Les composés sulfurés correspondants sous la rubrique Sulfures.

Ainsi sous "0420 KO" seront placés les composés suivants du potassium (entre autres) : Oxydes, hydroxydes, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulfite, sulfate, silicate, manganate, permanganate, etc.

Sous "0420 KS" seront placés les composés du soufre qui peuvent être considérés comme dérivés de substitution du soufre à l'oxygène pour un ou plusieurs atomes; *ex.*, sulfure, sulfhydrate, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulfates, thionates, thioarsénites, etc.

- (d) Dans chaque subdivision les articles doivent être arrangés dans un ordre tel que ceux relatifs, α , à l'histoire ou à l'origine de la substance viennent en premier lieu et ensuite ceux relatifs, β , à ses propriétés physiques; γ , à sa préparation ou sa fabrication; δ , relatifs à sa structure ou d'une nature théorique; ϵ , relatifs à ses réactions ou usages; ζ , à ses composés

Règle générale, il n'est pas nécessaire de répéter le renseignement relatif à une substance sous chacune des subdivisions mentionnées plus haut, α — ζ ; il suffira d'inscrire le renseignement dans une de celles-ci (*ex.* β), et d'ajouter à la fin de l'article les lettres γ , δ , etc., si le mémoire contient des données importantes relevant de ces rubriques.

Laboratoires et leur Organisation.

- 0900 Généralités.
- 0910 Plans, agencements, matériel et appareils.
- 0920 Appareils et expériences de cours.
- 0930 Opérations de chimie inorganique.

Les articles sous le No. 0930 seront rangés sous des titres tels que : dissolution et solvants, cristallisation, distillation, sublimation, réduction par hydrogène, etc., oxydation, électrolyse, opérations au four, etc., le tout par ordre alphabétique.

Chimie organique ou chimie du carbone.

- 1000 Généralités.

Tous les articles se rapportant à ce sujet en général seront arrangés dans cette division sous le No. 1000, excepté ceux qui sont relatifs au carbone lui-même, ou à ses composés qui ne sont pas considérés habituellement comme dérivés des hydrocarbures.

Les dérivés de substitution des composés inclus dans chacune des divisions numérotées ci-dessous, particulièrement les dérivés halogènes et les dérivés de structure voisine fournis par l'introduction d'un radical monovalent, seront autant que possible classés avec les composés dont ils dérivent.

Les articles relatifs à une substance peuvent être, si c'est nécessaire, subdivisés de la même manière indiquée pour les substances inorganiques.

En préparant les fiches, quand le nom du composé est ambigu, ou n'indique pas nettement sa constitution, sa formule structurale doit être ajoutée, cela surtout pour aider l'Editeur.

Hydrocarbures.

- 1100 Généralités.
- 1110 Carbures saturés.
- 1120 Carbures non-saturés à chaîne ouverte.
- 1130 Carbures benzéniques.
- 1140 Carbures hydrobenzéniques. Carbures cycliques autres que les carbures benzéniques (terpènes, etc.).
- 1150 Carbures non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée (excepté 1100 et 1110) en groupes de même espèce—isolignes—dans chacun desquels les composés entreront dans l'ordre des homologues.

Les dérivés halogénés et les dérivés de substitution analogues doivent être classés avec l'hydrocarbure correspondant.

En préparant les fiches de 1120 à 1150 on indiquera après la lettre d'enregistrement et le numéro classificateur, la formule empirique, ou si c'est possible la formule de structure de l'hydrocarbure. Viendront ensuite le nom de l'hydrocarbure, et dans le cas de produits à substitution, les symboles des groupes substitués, Cl, CN, NO₂, etc.

Alcools et éthers.

- 1200 Généralités. (*Voy. aussi* Q 1605).
- 1210 Alcools saturés.
- 1220 Alcools non saturés à chaîne ouverte.
- 1230 Alcools benzéniques.
- 1240 Alcools hydrobenzéniques. Alcools cycliques autres que les alcools benzéniques.
- 1250 Alcools non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée en ols, di-ols, tri-ols, etc.; chacun de ceux-ci sera subdivisé à son tour comme les hydrocarbures.

Les dérivés halogénés et les dérivés analogues des alcools, des thiols et des sélénols doivent être classés avec les alcools correspondants.

Les éthers seront classés avec les alcools dont ils dérivent, ainsi que les éthers-sels des acides inorganiques et des acides cyaniques.

Acides.

- 1300 Généralités. (*Voy. aussi* Q 1500-1550).
- 1310 Acides saturés,
- 1320 Acides non saturés à chaîne ouverte.
- 1330 Acides benzéniques.
- 1340 Acides hydrobenzéniques. Acides cycliques autres que les acides benzéniques.
- 1350 Acides non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée d'après le nombre d'atomes d'oxygène de l'acide, une division ultérieure étant faite comme dans le cas des hydrocarbures desquels on peut considérer que les acides dérivent par remplacement de l'hydrogène par la carboxyle, SO_3H , etc.

La position de l'acide dans les séries isologues sera déduite de la formule empirique. La formule empirique, ou, si c'est possible, la formule de structure, devra suivre le chiffre enregistreur.

Les acides sulfiniques et sulfoniques seront compris parmi les acides dans les subdivisions des acides carboxylés correspondants.

Les dérivés des acides seront autant que possible placés avec leurs acides, tels que les dérivés halogénés et leurs congénères les oxyacides et des aminoacides, les acides aldéhydes, les acides-cétones, les éther-sels, les chlorures d'acides, les acides-amides, les anhydrides, etc.

Aldéhydes.

- 1400 Généralités.
- 1410 Aldéhydes saturés.
- 1420 Aldéhydes non saturés à chaîne ouverte.
- 1430 Aldéhydes benzéniques.
- 1440 Aldéhydes hydrobenzéniques. Aldéhydes cycliques autres que les aldéhydes benzéniques.
- 1450 Aldéhydes non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'atomes d'oxygène contenus dans l'aldéhyde, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Cétones.

- 1500 Généralités.
- 1510 Cétones saturées.
- 1520 Cétones non saturées à chaîne ouverte.
- 1530 Cétones benzéniques.
- 1540 Cétones hydrobenzéniques. Cétones cycliques autres que les cétones benzéniques.
- 1550 Cétones non classées.

Chacune de ces divisions sera subdivisée suivant le nombre d'atomes d'oxygène renfermés dans la cétone, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Composés aminés.

- 1600 Généralités.
- 1610 Dérivés aminés des carbures saturés.
- 1620 Dérivés aminés des carbures non saturés à chaîne ouverte.
- 1630 Dérivés aminés des carbures benzéniques.
- 1640 Dérivés aminés des carbures hydrobenzéniques et des carbures cycliques.
- 1650 Composés aminés non classés.
- 1660 Imides, imido-éthers, etc.

Chacune de ces divisions 1610-1640 sera subdivisée en dérivés monaminés- diaminés, etc., qui seront classés comme dans les autres séries.

Les dérivés de l'hydroxylamine constitueront une sous-section des dérivés monaminés; les dérivés de l'hydrazine, les amidines, les amidoximes une sous-section des dérivés diaminés; et les diazoïmides (N^3H) une sous-section des dérivés triaminés.

Les amines secondaires et tertiaires seront classées avec les amines primaires, desquelles elles sont dérivées.

Les dérivés de l'ammonium seront classés avec les dérivés aminés correspondants.

Composés azoïques.

- 1700 Généralités.
- 1710 Azoïques à chaîne ouverte.
- 1720 Azoïques à chaîne fermée.
- 1730 Diazoïques à chaîne ouverte.
- 1740 Diazoïques à chaîne fermée.
- 1750 Composés azoïques non classés.

Les hydrazoïques et les oxyazoïques seront classés avec les dérivés azoïques correspondants.

Tous les composés renfermant le groupement azoïque (*ex.* les bis diazoïques, etc.) seront classés dans cette section.

Dans les divisions de 1700 à 1750 il faudra donner les formules empiriques des composés.

Hydrates de carbone—Glucosides—Résines.

- 1800 Généralités. (*Voy. aussi* Q 1400-1440).
- 1810 Monosaccharides.
- 1820 Disaccharides.
- 1830 Trisaccharides.
- 1840 Hydrates de carbone autres que les mono-di- et trisaccharides.
- 1850 Glucosides. (*Voy. aussi* Q 9135).
- 1860 Résines. Composés neutres non classés.

Les composés classés sous les Nos. 1810, 1820, 1830 seront subdivisés suivant le nombre d'atomes d'oxygène qu'ils contiennent, et toutes les fois qu'il sera nécessaire on fera de nouvelles subdivisions comme dans les autres séries.

Les composés classés sous les Nos. 1840, 1850, et 1860 seront placés par ordre alphabétique.

Cycles mixtes.

- 1900 Généralités.
- 1910 Cycles contenant de l'oxygène.
- 1920 „ „ du soufre (ou Se ou Te).
- 1930 „ „ de l'azote (ou P).
- 1940 „ „ plusieurs éléments outre le carbone.
- 1950 „ non classés.

Les cycles autres que les hydrocarbures formés par l'intervention d'un ou de plusieurs éléments multivalents autres que le carbone seront classés dans ce groupe, *ex*: pyrone, thiophène, pyridine, pipéridine, pyrazol, acide urique, acide cyanurique, etc.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'éléments multivalents, autres que le carbone, contenus dans les composés.

2000 Composés organo-métalliques et composés analogues.

Tous les composés des radicaux d'hydrocarbures avec des éléments autres que les halogènes, l'oxygène, le soufre, le sélénium, et l'azote seront placés dans cette section dans l'ordre alphabétique des éléments dominants. Pour chaque élément l'ordre d'arrangement sera comme dans les autres séries.

Alcaloïdes.

- 3000 Généralités.
- 3010 Alcaloïdes tirés des végétaux. (*Voy. aussi* Q 9130).
- 3020 Alcaloïdes tirés des animaux. (*Voy. aussi* Q 8485).

Dans le No. 3010 on donnera une liste des alcaloïdes des végétaux avec le nom latin des plantes dont ils ont été extraits, classés dans l'ordre alphabétique des noms de plantes.

Dans 3010 et 3020 les alcaloïdes seront classés par ordre alphabétique.

Substances protéïques.

4000 Généralités.

4010 Substances protéïques du règne animal. (*Voy. aussi*
Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Substance protéïques du règne végétal.

Les articles placés dans ces deux groupes seront classés par ordre alphabétique.

Matières colorantes ou colorées.

5000 Généralités.

5010 Matières colorées non employées en teinture.

5020 Matières tinctoriales.

Ces divisions seront subdivisées— 5010 en hydrocarbures (colorés), alcools (colorés), cétones (colorées), etc.; 5020 en colorants azoïques, colorants dérivés du triphenylméthane, dérivés de l'anthracène, matières colorantes d'origine végétale, matières colorantes non classées, etc.; dans chacune de ces subdivisions les articles seront classés par ordre alphabétique.

5500 Opérations de chimie organique.

Les articles seront classés dans cette division sous des rubriques telles que dissolution et solvants, distillation, etc., oxydation, nitration, acétylation, hydrolyse, etc., etc.

Chimie analytique.

6000 Généralités.

6100 Spécification des éléments.

6150 Spécification des composés.

6200 Détermination quantitative des éléments.

6300 Détermination quantitative des composés.

6400 Analyse des gaz.

6500 Analyse appliquée.

Tous les articles d'un caractère général se rapportant aux appareils, au méthodes, etc., etc., doivent être classés dans la division 6000 sous des rubriques appropriées.

La division 6200 comprendra tous les articles relatifs à la détermination quantitative des éléments dans leurs composés et leurs mélanges, sauf les déterminations de poids atomiques. Les articles seront classés en sections distinguées par les symboles des éléments employés comme symboles d'enregistrement.

La division 6300 comprendra tous les articles se rapportant à la détermination quantitative des composés, *ex.*, alcaloïdes, hydrates de carbone, etc., y compris celle des radicaux composés tels que l'acétyl dans les acétates, le méthyle dans les éthers, etc., mais à l'exclusion des gaz. Les articles devront être classés par sections, distinguées en employant comme symboles classificateurs les symboles des éléments dominants dans les combinaisons, ou dans le cas des composés organiques les symboles des groupes auxquels ils appartiennent. Si c'est nécessaire, les méthodes gravimétrique, volumétrique, électrolytique, physique, etc., seront distinguées par des lettres telles que *g*, *v*, etc.

La division 6500 comprendra tous les articles relatifs à l'analyse des matières complexes, telles que drogues, aliments, échantillons de sels, eaux et produits industriels en général, classés sous des rubriques appropriées. (Pour l'analyse des minéraux et des roches, *voy. aussi* G 32, 87).

Chimie théorique et physique.

- 7000 Généralités.
- 7050 Conditions et lois des réactions chimiques.
- 7100 Propriétés de masse.
- 7150 Propriétés mécaniques.
- 7200 Propriétés thermiques.
- 7250 Propriétés électriques et magnétiques.
- 7300 Propriétés optiques.
- 7350 Photo-chimie.

Les articles dans ces sections seront placés sous des rubriques appropriées,

La section 7000 comprendra en général les théories sur l'énergie, l'entropie, la philosophie et la théorie de la connaissance, aussi bien que tous les articles d'un caractère général relatifs à des sujets tels que la constitution de la matière, les hypothèses moléculaires et atomiques, la classification des éléments et des composés, la loi de périodicité, etc., allotropie (y comprises toutes les formes de l'isomérisie, *voy. aussi* G 500-540), structure et relations réciproques des gaz, liquides et solides, etc. (*Voy. aussi* C, Physique).

La section 7100 comprendra tous les articles concernant les poids atomiques et moléculaires, la densité des gaz, des liquides et des solides (*voy. aussi* B 0140; C 1850), le volume moléculaire et atomique et la cristallographie.

La section 7150 comprendra tous les articles relatifs au mouvement, à la diffusion, à la solubilité, à la cohésion, à la tension superficielle (*voy. aussi* C 0300), et à la viscosité. (*Voy. aussi* B 2540).

La section 7200 comprendra les articles concernant la combustion et la flamme, la dissociation, la thermo-chimie, les points de fusion et d'ébullition (*voy. aussi* C 1810, 1840), la chaleur spécifique et la chaleur latente (*voy. aussi* C 1620, 1640, 1820), ainsi que les opérations faites dans le four électrique.

La section 7250 comprendra les articles relatifs à l'électrolyse et qui ne sont pas mentionnés sous la rubrique de l'analyse. (*Voy. aussi* C 6200-6250 et (magnétique) C 6650).

Chimie physiologique.

- 8000 Généralités. (*Voy. aussi* Q 1010-1085).
- 8010 Enzymes. (*Voy. aussi* Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentation. (*Voy. aussi* L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Métabolisme végétal.
- 8040 Métabolisme animal. (*Voy. aussi* Q 7900).
- 8050 Changements pathologiques—immunité.

Les articles compris sous ces rubriques doivent être limités aux notes et mémoires sur les sujets ci-dessus mentionnés d'un caractère spécialement chimique.

TABLE DES MATIERES

POUR LA

CHIMIE. (D)

Acétylation	5500	Azote	0490
Acides aldéhydes, <i>roy.</i> Acides.		Baryum	0170
— benzéniques	1330	Beryllium (Glucinium)..	0180
— cétones, <i>roy.</i> Acides.		Bibliographies	0030
— cycliques	1340	Biographie	0010
— inorganiques (qui contiennent de l'oxygène), <i>roy.</i> leur élément caractéristique.		Bismuth	0190
— non classés	1350	Bore	0160
— non saturés	1320	Bromates, <i>roy.</i> le Métal.	
— organiques	1300	Brome	0200
— saturés	1310	Cadmium	0230
— sulfoniques, <i>roy.</i> Acides.		Cæsium	0280
Alcaloïdes.. .. .	3000	Calcium	0220
— tirés des végétaux	3010	Carbohydrates	1800
Alcools	1200	Carbone	0210
— benzéniques	1230	Carbures saturés	1110
— cycliques	1240	Cerium	0240
— non classés	1250	Cétones	1500
— non saturés	1220	— benzéniques	1530
— saturés	1220	— cycliques	1540
Allotropie.. .. .	7000	— non classées	1550
Aluminium	0120	— non saturés à chaîne ouverte	1520
Amides des acides, <i>roy.</i> Acides.		— saturés	1510
Amidines, <i>roy.</i> Amines.		Chaleur latente	7200
Amidoximes, <i>roy.</i> Amines.		— spécifique	7200
Amines	1600	Chimie analytique	0000
— benzéniques	1630	— organique	5500
— cycliques	1640	— pathologique	8050
— non classées.. .. .	1650	— physiologique	8000
— non saturées	1620	— physique	7000
— saturées	1620	Chlorates, <i>roy.</i> le Métal.	
Analyse appliquée	6500	Chlorures d'acides, <i>roy.</i> Acides.	
— de l'eau	6500	Chlore	0250
— des gaz	6400	Chlorites, <i>roy.</i> le Métal.	
— qualitative	6100	Chlorures d'acides, <i>roy.</i> Acides.	
— quantitative	6200	Classification chimique ..	0070, 7000
Antimoine	0680	Cobalt	0260
Appareils	0910, 6000	Cohésion	7150
Applications pratiques	0060	Collections	0060
Argent	0110	Combustion	7200
Argon	0130	Composés azoïques	1700
Arsenic	0140	— — à chaîne fermée	1720
		— — à chaîne ouverte	1730
		— — non classés	1750
		— colorants organiques	5000

Composés diazoïques à chaîne fermée	1740	Hydrocarbures non classés	1150
— à chaîne ouverte	1730	— non saturés	1120
— bisazoïques, <i>voy.</i> Composés azoïques.		— saturés	1110
— isotronosés, <i>voy.</i> Amines.		Hydrogène	0360
— organo-métalliques	2000	Hydrolyses	5500
— oximides, <i>voy.</i> Amines.		Hydroxydes, <i>voy.</i> le Métal.	
— oxyazoïques, <i>voy.</i> Composés azoïques.		Hypobromides, <i>voy.</i> le Métal.	
Conférences	0040	Hypochlorites, <i>voy.</i> le Métal.	
Congrès, Rapports de	0020	Hypophosphites, <i>voy.</i> le Métal.	
Cours	0040	Imides	1660
Cours (Appareils et expériences de)	0920	Imido-éthers	1660
Cristallisation	0930, 5500	Immunité	8050
Cristallographie	7100	Indium	0400
Cuivre	0290	Institutions	0060
Cycles mixtes	1900	—, Rapports d'	0020
Densités	7100	Iodates, <i>voy.</i> le Métal.	
Diamines, <i>voy.</i> Amines.		Iode	0390
Diazoïmides, <i>voy.</i> Amines.		Iridium	0410
Dictionnaires	0030	Isomérisation	7000
Didyme	0520	Krypton	0430
Diffusion	7150	Laboratoires (Agencements des)	0910
Discours	0040	—, Organisation des	0900
Dissociation	7200	Lanthane	0440
Dissolution	0930, 5500	Lithium	0450
Distillation	0930, 5500	Magnésium	0460
Ebullition (Points d')	7200	Manganates, <i>voy.</i> le Métal.	
Electrolyse	0930, 5500, 7250	Manuels	0030
Eléments	0100	Matières tinctoriales	5020
Enseignement	0050	Mercure	0390
Enzymes	8010	Métabolisme animal	8040
Erbium	0300	— végétal	8030
Etain	0720	Molybdène	0480
Ethers, <i>voy.</i> les alcools dont ils dérivent.		Néodyme, <i>voy.</i> Didyme.	
Ether-sels, <i>voy.</i> Acides.		Néon	0530
Fer	0320	Nickel	0540
Fermentation	8020	Niobium	0510
Flamme	7200	Nitrates, <i>voy.</i> le Métal.	
Fluor	0310	Nitration	5500
Four, Opérations au	0930, 5500	Nitrites, <i>voy.</i> le Métal.	
— électrique, Opérations faites dans le	7200	Nomenclature	0070
Fusion (Points de)	7200	Or	0150
Gadolinium	0340	Osmium	0560
Gallium	0330	Oxyacides, <i>voy.</i> Acides.	
Germanium	0350	Oxygène	0550
Glucinium	0180	Oxydation	0930, 5500
Glucoses	1810	Oxydes des radicaux d'acides, <i>voy.</i> Acides.	
Glucosides	1850	— <i>voy.</i> l'autre élément.	
Halogènes	0250	Palladium	0590
Hélium	0370	Perchlorates, <i>voy.</i> le Métal.	
Histoire	0010	Périodicité (Loi de)	7000
Hydrates de carbone	1800	Permanganates, <i>voy.</i> le Métal.	
Hydrazines, <i>voy.</i> les composés aminés et les composés azoïques.		Philosophie	0000
Hydrocarbures	1100	Phosphates, <i>voy.</i> le Métal.	
— benzéniques	1130	Phosphore	0570
— cycliques	1140	Photo-chimie	7350
		Pipéridine	1930
		Platine	0610
		Poids atomiques	7100
		— moléculaires	7100
		Potassium	0420

Praséodyme	0600	Sulfites, <i>voy.</i> le Métal.	
Propriétés électriques	7250	Tables	0030
— magnétiques	7250	Tantale	0740
— mécaniques	7150	Tellure	0760
— optiques	7300	Tension superficielle	7150
— thermiques	7200	Terbium	0570
Radium	0620	Terpènes	1140
Réduction	0930, 5500	Thallium	0790
Résines	1860	Théorie atomique	7000
Rhodium	0640	Thermo-chimie	7200
Rubidium	0630	Thiocarbonates, <i>voy.</i> le Métal.	
Ruthénium	0650	Thionates, <i>voy.</i> le Métal.	
Samarium	0670	Thiophène	1920
Scandium	0690	Thiosulfates, <i>voy.</i> le Métal.	
Sélénium	0700	Thorium	0770
Sels, <i>voy.</i> le Métal.		Thulium	0800
Silicates, <i>voy.</i> le Métal.		Titane	0780
Silicium	0710	Traité généraux	0030
Sociétés (Rapports de)	0020	Tungstène	0840
Sodium	0500	Uranium	0810
Solubilité	7150	Vanadium	0820
Solvants	0930, 5500	Victorium	0830
Soufre	0660	Viscosité	7150
Strontium	0730	Volume atomique	7100
Structure et relations réciproques		— moléculaire	7100
des gaz etc.	7000	Wolfram	0840
Sublimation	0930, 5500	Xénon	0850
Sucres	1800	Ytterbium	0870
Saccharose	1820	Yttrium	0860
Sulfates, <i>voy.</i> le Métal.		Zinc	0880
Sulfhydrates, <i>voy.</i> le Métal.		Zirconium	0890
Sulures, <i>voy.</i> le Métal.			

Internationaler Katalog der naturwissenschaftlichen Litteratur.

(D.) CHEMIE.

- 0000 Philosophie.
- 0010 Geschichte. Biographien.
- 0020 Periodica. Berichte von Instituten, Gesellschaften, Congressen etc.
- 0030 Allgemeine Abhandlungen, Lehrbücher, Wörterbücher, Bibliographien, Tabellen.
- 0040 Festreden, Vorträge.
- 0050 Pädagogische Litteratur.
- 0060 Institute, Sammlungen. Wirthschaftliches und Organisatorisches.
- 0070 Nomenclatur.

Chemie der Elemente (unorganische Chemie).

0100 Allgemeines.

In diese Abtheilung sind alle specifisch chemischen und, falls es angezeigt erscheint, auch andere Abhandlungen aufzunehmen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen, mit Ausnahme des Kohlenstoffs beziehen. Im Falle des Kohlenstoffs sind nur diejenigen Abhandlungen hier unterzubringen, welche von dem Element selbst, oder von solchen Verbindungen desselben handeln, die nicht als Abkömmlinge von Kohlenwasserstoffen anzusehen sind.

Die Elemente sind alphabetisch nach ihren Symbolen anzuordnen, und von 0110 an, wie im Folgenden angegeben, zu numeriren. Dabei ist jeder Nummer das betreffende Symbol anzuhängen:—

0110 (Ag) Silber.	0510 (Nb) Niob.
0120 (Al) Aluminium.	0520 (Nd) Neodym.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Neon.
0140 (As) Arsenik.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Gold.	0550 (O) Sauerstoff.
0160 (B) Bor.	0560 (Os) Osmium.
0170 (Ba) Barium.	0570 (P) Phosphor.
0180 (Be) Beryllium.	0580 (Pb) Blei.
0190 (Bi) Wismuth.	0590 (Pd) Palladium.
0200 (Br) Brom.	0600 (Pr) Praseodym.
0210 (C) Kohlenstoff.	0610 (Pt) Platin.
0220 (Ca) Calcium.	0620 Radium.
0230 (Cd) Cadmium.	0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cer.	0640 (Rh) Rhodium.
0250 (Cl) Chlor.	0650 (Ru) Ruthenium.
0260 (Co) Kobalt.	0660 (S) Schwefel.
0270 (Cr) Chrom.	0670 (Sa) Samarium.
0280 (Cs) Cäsium.	0680 (Sb) Antimon.
0290 (Cu) Kupfer.	0690 (Sc) Scandium.
0300 (Er) Erbium.	0700 (Se) Selen.
0310 (F) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 (Fe) Eisen.	0720 (Sn) Zinn.
0330 (Ga) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0740 (Ta) Tantal.
0350 (Ge) Germanium.	0750 (Tb) Terbium.
0360 (H) Wasserstoff.	0760 (Te) Tellurium.
0370 (He) Helium.	0770 (Th) Thorium.
0380 (Hg) Quecksilber.	0780 (Ti) Titan.
0390 (I) Iod.	0790 (Tl) Thallium.
0400 (In) Indium.	0800 (Tu) Thulium.
0410 (Ir) Iridium.	0810 (Ur) Uran.
0420 (K) Kalium.	0820 (Va) Vanadium.
0430 (Kr) Krypton.	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthan.	0840 (W) Wolfram.
0450 (Li) Lithium.	0850 (X) Xenon.
0460 (Mg) Magnesium.	0860 (Yr) Yttrium.
0470 (Mn) Mangan.	0870 (Yt) Ytterbium.
0480 (Mo) Molybdän.	0880 (Zn) Zink.
0490 (N) Stickstoff.	0890 (Zr) Zirkon.
0500 (Na) Natrium.	

Alle Eintragungen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen beziehen, oder die nicht bei einem bestimmten bekannten Elemente untergebracht werden können, sind unter 0100 einzuordnen.

Eintragungen, die sich auf die Halogene im Ganzen beziehen, sind in Abtheilung 0250 unter „Halogene“ einzuordnen.

In der jedem Element entsprechenden bezifferten Abtheilung sind für die Eintragungen in folgender Weise weitere Unterabtheilungen zu bilden:—

(a) Alle Eintragungen, die sich auf das Element selbst beziehen oder allgemeinen Charakters sind, kommen unmittelbar unter die Nummer.

(b) Salze sind unter der Ordnungsnummer ihres Metalls, und Verbindungen im Allgemeinen unter derjenigen ihres charakteristischsten Bestandtheils einzuordnen.

Der Ordnungsnummer muss unmittelbar das Symbol des charakteristischen Elementes folgen und diesem dasjenige des oder der übrigen Elemente. Wo es sich nur um eine einzelne Verbindung handelt, kann hinter der Ordnungsnummer die Formel angegeben werden.

So würden nach jedem Metall dessen Verbindungen mit den Elementen: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, in eben dieser Reihenfolge im Kataloge erscheinen, indem diese und etwaige andere Elemente nach der Ordnung der vorstehenden Tabelle genommen werden.

(c) Eintragungen, die sich auf Hydroxyde, Sauerstoff-Säuren und -Salze beziehen, sind bei dem Oxyd einzuordnen; die entsprechenden Schwefelverbindungen bei dem Sulfid.

So würden bei 0420 KO unter andern die folgenden Kaliumverbindungen einzuordnen sein: Oxyde, Hydroxyd, Niträt, Nitrit, Hypophosphit, Phosphat, Hypochlorit, Hypobromit, Chlorit, Chlorat, Perchlorat, Bromat, Iodat, Sulfid, Sulfat, Silicat, Manganat, Permanganat etc.

Unter 0420 KS würde jede Schwefelverbindung einzuordnen sein, die als Product einer Substitution von Schwefel an Stelle eines oder mehrerer Atome Sauerstoff aufgefasst werden kann, wie z. B. Sulfid, Sulfhydride, Thiocarbonate, Dithiocarbonate, Trithiocarbonate, Thiosulfate, Thionate, Thioarsenite etc.

(d) In den einzelnen Unterabtheilungen können die Eintragungen etwa in folgender Weise angeordnet werden:—

(α) Geschichte oder Ursprung der betreffenden Substanz.

(β) Ihre physikalischen Eigenschaften.

(γ) Ihre Darstellung oder Fabrikation.

(δ) Ihre Structur oder Erörterungen theoretischer Natur.

(ε) Ihre Reactionen oder Verwendung.

(ζ) Ihre Verbindungen.

In der Regel wird es unnöthig sein, eine auf irgend welche Substanz bezügliche Eintragung bei allen diesen Unterabtheilungen zu wiederholen. Es wird vielmehr genügen, wenn man die betreffende Eintragung in eine dieser Abtheilungen (z. B. in β) aufnimmt, und ihr am Schluss die Buchstaben γ, δ etc. anfügt, sobald wichtige, in diese Abtheilungen fallende Angaben in ihr enthalten sind.

Laboratoriums-Technik.

- 0900 Allgemeines.
- 0910 Baupläne, Einrichtungen, Hilfsmittel, Apparate.
- 0920 Vorlesungsapparate und Experimente.
- 0930 Arbeitsmethoden in der anorganischen Chemie.

In 0930 sind den Eintragungen Ueberschriften zu geben, wie: Lösung und Lösungsmittel, Krystallisation, Destillation, Sublimation, Reduction durch Wasserstoff etc., Oxydation, Elektrolyse, Schmelzofen-Operationen etc., und diese sind alphabetisch zu ordnen.

Organische (Kohlenstoff-) Chemie.

- 1000 Allgemeines.

Alle Eintragungen, die sich auf den Gegenstand allgemein beziehen, sind in diese Abtheilung 1000 einzuordnen, mit Ausnahme der auf den Kohlenstoff selbst oder solche seiner Verbindungen bezüglichen, welche gewöhnlich nicht als Derivate von Kohlenwasserstoffen aufgefasst werden.

Substitutionsproducte der in den nummerirten Abtheilungen einbegriffenen Verbindungen, insbesondere Halogenderivate und verwandte, durch Einführung einwerthiger Radikale gebildete Substanzen, sind so weit als möglich unter denjenigen Verbindungen aufzuführen, von denen sie hergeleitet sind.

Die Eintragungen unter dem Namen einer Substanz können, wenn nöthig, in der für anorganische Substanzen vorgesehenen Weise weiter eingetheilt werden.

Ist der Name einer Verbindung nicht eindeutig oder nicht geeignet, die Constitution erkennen zu lassen, so ist es erwünscht, wenn beim Ausschreiben der Zettel die Structurformel hinzugefügt wird.

Das soll hauptsächlich für den Herausgeber eine Hülfe sein.

Kohlenwasserstoffe.

- 1100 Allgemeines.
- 1110 Paraffine.
- 1120 Ungesättigte Kohlenwasserstoffe mit offener Kette.
- 1130 Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe.
- 1140 Reducirte Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe. Ring-Kohlenwasserstoffe, die nicht zur Benzolreihe gehören (Terpene etc.).
- 1150 Unklassifizierte Kohlenwasserstoffe.

Jede dieser Abtheilungen, ausgenommen 1100 und 1110, ist weiter in isologe Gruppen einzutheilen, und in diesen sind die Verbindungen nach der homologen Reihe anzuordnen.

Halogen- und andere Substitutions-Producte sind unter dem entsprechenden Kohlenwasserstoff einzuordnen.

Beim Ausschreiben der Zettel für die Abtheilungen 1120 bis 1150 ist nach dem Ordnungsbuchstaben und der Ordnungsnummer

die empirische, oder, wenn möglich, die Structurformel des Kohlenwasserstoffes anzugeben. Dann soll der Name folgen, und, falls es sich um ein Substitutionsproduct handelt, die Symbole der substituierenden Gruppen, Cl, CN, NO₂ etc.

Alkohole und Aether.

- 1200 Allgemeines. (*Siehe auch* Q 1605).
- 1210 Paraffinalkohole.
- 1220 Ungesättigte Alkohole mit offener Kette.
- 1230 Alkohole der Benzolreihe.
- 1240 Reducirte Alkohole der Benzolreihe. Ring-Alkohole, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1250 Unklassifizierte Alkohole.

Jeder dieser Abschnitte ist zu theilen in Ols, Di-ols, Tri-ols etc., für welche weitere Unterabtheilungen ebenso zu bilden sind, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Halogen- und verwandte Derivate von Alkoholen, Thiolen, Selenolen etc. sind bei dem entsprechenden Alkohol einzuordnen.

Aether sind bei den Alkoholen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind; ebenso Ester anorganischer Säuren und solche der Cyansäuren.

Säuren.

- 1300 Allgemeines. (*Siehe auch* Q 1500–1550).
- 1310 Säuren der Paraffinreihe.
- 1320 Ungesättigte Säuren mit offener Kette.
- 1340 Reducirte Säuren der Benzolreihe. Ring-Säuren, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1350 Unklassifizierte Säuren.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Säure enthaltenen Sauerstoffatome. Eine noch weitergehende Unterabtheilung ist dann in derselben Weise wie bei den Kohlenwasserstoffen durchzuführen, von denen die Säuren auf dem Wege der Substitution des Wasserstoffes durch Carboxyl abgeleitet werden können.

Die Stellung der Säure in der isologen Reihe ist nach der empirischen Formel zu bestimmen. Die empirische oder, wenn möglich, die Structurformel muss der Ordnungsnummer folgen. Sulfon-Säuren und Sulfon-Säuren sind unter Säuren einzubegreifen und in den Abtheilungen der entsprechenden Carboxyl-Säuren einzuordnen.

Derivate von Säuren sind so weit als möglich unter Säuren einzuordnen, z. B. Halogen- und verwandte Derivate, Hydroxyl- und Amino-Säuren, Ester, Säure-Chloride, Säure-Amide, Oxyde etc.

Aldehyde.

- 1400 Allgemeines.
- 1410 Aldehyde der Paraffinreihe.
- 1420 Ungesättigte Aldehyde mit offener Kette.
- 1430 Aldehyde der Benzolreihe.
- 1440 Reducirte Aldehyde der Benzolreihe und Ring-Aldehyde, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1450 Unklassifizierte Aldehyde.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in dem Aldehyd enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Ketone.

- 1500 Allgemeines.
- 1510 Ketone der Paraffinreihe.
- 1520 Ungesättigte Ketone mit offener Kette.
- 1530 Ketone der Benzolreihe.
- 1540 Reducirte Ketone der Benzolreihe und Ring-Ketone, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1550 Unklassifizierte Ketone.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Keton-Verbindung enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Amino-Verbindungen.

- 1600 Allgemeines.
- 1610 Amino-Paraffine.
- 1620 Amino-Derivate von ungesättigten Kohlenwasserstoffen mit offener Kette.
- 1630 Amino-Derivate von Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe.
- 1640 Amino-Derivate von reducirten Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe und Ring-Kohlenwasserstoffen, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1650 Unklassifizierte Amino-Verbindungen.
- 1660 Imide, Imido-Aether etc.

Jede der Abtheilungen 1610–1640 ist weiter einzutheilen in Monamino-, Diamino- etc. -Derivate, und die sind so anzuordnen, wie in den übrigen Reihen.

Hydroxylamin-Derivate sollen eine Unterabtheilung der Monamino-, Hydrazin-Derivate, Amidine und Amidoxime eine solche der Diamino- und endlich Diazoinid (N_3H) -Derivate eine Unterabtheilung der Triamino-Derivate bilden.

Secundäre und tertiäre Amine sind unter den primären Aminen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind. Ammonium-Derivate sind unter den entsprechenden Amino-Derivaten einzuordnen.

Azo-Verbindungen.

- 1700 Allgemeines.
- 1710 Azo-Verbindungen (offene Kette).
- 1720 „ „ (geschlossene Kette).
- 1730 Diazo-Verbindungen (offene Kette).
- 1740 „ „ (geschlossene Kette).
- 1750 Unklassifizierte Azo-Verbindungen.

Hydrazo- und Oxyazo-Verbindungen sind unter den entsprechenden Azo-Derivaten einzuordnen.

Alle Verbindungen, die die Azo-Gruppe enthalten (wie Disazo etc.), sind in diesem Abschnitt einzuordnen.

In den Abtheilungen 1700-1750 müssen die empirischen Formeln der Verbindungen angegeben werden.

Kohlehydrate; Glucoside; Harze.

(*Siehe auch* Q 1400-1440.)

- 1800 Allgemeines.
- 1810 Monosaccharide.
- 1820 Disaccharide.
- 1830 Trisaccharide.
- 1840 Kohlehydrate, die nicht zu den Mono-, Di- und Trisacchariden gehören.
- 1850 Glucoside. (*Siehe auch* Q 9135).
- 1860 Harze. Unklassifizierte neutrale Verbindungen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1810, 1820, 1830 gehören, sind weiter einzutheilen nach der Anzahl der Sauerstoff-Atome, die sie enthalten. Noch weiter gehende Unterabtheilungen sind, wenn nöthig, ebenso anzulegen, wie in den anderen Reihen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1840, 1850 und 1860 gehören, sind alphabetisch anzuordnen.

Heterocyklische Verbindungen.

- 1900 Allgemeines.
- 1910 Cyklische Verbindungen, die Sauerstoff enthalten.
- 1920 „ „ „ Schwefel (oder Se oder Te) enthalten.
- 1930 „ „ „ Stickstoff (oder P) enthalten.
- 1940 Cyklische Verbindungen, die mehrere Elemente ausser Kohlenstoff enthalten.
- 1950 Unklassifizierte cyklische Verbindungen.

In dieser Gruppe sind solche, von Kohlenwasserstoffen verschiedene cyklische Verbindungen unterzubringen, die durch die Einreihung eines oder mehrerer von Kohlenstoff verschiedener mehrwerthiger Elemente gebildet werden, z. B. Pyrone, Thiophen, Pyridin, Piperidin, Pyrazol, Harnsäure, Cyanursäure etc.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter zu theilen nach der Anzahl der von Kohlenstoff verschiedenen mehrwerthigen Elemente, die in der Verbindung vorhanden sind.

2000 Metall-organische und verwandte Verbindungen.

In diesen Abschnitt gehören alle Verbindungen von Kohlenwasserstoffradikalen mit andern Elementen, ausgenommen Halogene, Sauerstoff, Schwefel, Selen und Stickstoff. Sie sind hier alphabetisch nach dem Symbol des dominirenden Elementes anzuordnen. Die weitere Eintheilung unter jedem Element erfolgt, wie in den andern Reihen.

Alkaloide.

- 3000 Allgemeines.
 3010 Alkaloide, die von Pflanzen stammen. (*Siehe auch* Q 9130).
 3020 „ „ „ Thieren „ (*Siehe auch* Q 8485).

In 3010 ist eine Liste der Pflanzenalkaloide zu geben unter Beifügung des lateinischen Namens der Pflanzen, von denen sie gewonnen sind. Diese Liste ist alphabetisch nach den Pflanzennamen zu ordnen.

In 3010 und 3020 sind die Alkaloide alphabetisch anzuordnen.

Proteide.

(*Siehe auch* Q 1100—1190, 8330, 8440, 9140.)

- 4000 Allgemeines.
 4010 Animalische Proteide.
 4020 Vegetabilische Proteide.

Die Eintragungen in diesen beiden Gruppen sind alphabetisch anzuordnen.

Gefärbte Verbindungen.

- 5000 Allgemeines.
 5010 Gefärbte Substanzen, die keine Farbstoffe sind.
 5020 Farbstoffe.

Diese Abtheilungen sind folgendermassen weiter zu theilen:—

- 5010 in Kohlenwasserstoffe (gefärbt), Alkohole (gefärbt), Ketone (gefärbt) etc.
 5020 in Azo-Farbstoffe, Triphenylmethan-Farbstoffe, Anthracen-Farbstoffe, Farbstoffe vegetabilischen Ursprungs, unklassifizierte Farbstoffe etc.

In jeder dieser Unterabtheilungen sind die Eintragungen alphabetisch anzuordnen.

5500 Arbeitsmethoden in der organischen Chemie.

In dieser Abtheilung sind die Eintragungen unter Ueberschriften, wie Lösung und Lösungsmittel, Destillation etc., Oxydation, Nitrierung, Acetylisirung, Hydrolyse etc. etc. anzuordnen.

Analytische Chemie.

- 6000 Allgemeines.
- 6100 Qualitative Bestimmung von Elementen.
- 6150 Qualitative Bestimmung von Verbindungen.
- 6200 Quantitative Bestimmung von Elementen.
- 6300 Quantitative Bestimmung von Verbindungen.
- 6400 Gas-Analyse.
- 6500 Angewandte Analyse.

Alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Apparate, Methoden etc. etc. beziehen, sind unter passenden Ueberschriften in Abtheilung 6000 einzuordnen.

Abtheilung 6200 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung einzelner chemischer Elemente in ihren Verbindungen und in Mischungen beziehen, ausgenommen Atomgewichtsbestimmungen. Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die nach den Symbolen der Elemente, welche dabei als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden.

Abtheilung 6300 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung von individuellen Verbindungen beziehen, z. B. von Alkaloiden, Kohlehydraten etc., einschl. zusammengesetzter Radikale, wie z. B. Acetyl in Acetaten, Methyl in Aethern etc., aber mit Ausschluss der Gase.

Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die durch die Symbole der in den Verbindungen dominirenden Elemente, welche als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden. Bei organischen Verbindungen treten an Stelle derer die Ordnungs-Symbole der Gruppen, zu denen die Verbindungen gehören.

Wenn nöthig, so können noch die verschiedenen Methoden, wie gravimetrische, volumetrische, elektrolytische, physikalische etc. durch geeignete Buchstaben *g, v* etc., unterschieden werden.

Abtheilung 6500 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Analyse zusammengesetzter Substanzen beziehen, wie Drogen, Nahrungsmittel, Bodenproben, Wässer und technische Produkte im Allgemeinen; alles angeordnet unter geeigneten signifikanten Ueberschriften.

[Analyse der Mineralien und Felsen *siehe auch* G 32, 87.]

Theoretische und physikalische Chemie.

- 7000 Allgemeines.
- 7050 Bedingungen und Gesetze der chemischen Umsetzung.
- 7100 Massen-Eigenschaften.
- 7150 Mechanische Eigenschaften.
- 7200 Thermische Eigenschaften.
- 7250 Elektrische und magnetische Eigenschaften.
- 7300 Optische Eigenschaften.
- 7350 Photochemie.

Die Eintragungen in diesen Abtheilungen sind unter geeigneten signifikanten Ueberschriften anzuordnen.

Abtheilung 7000 soll enthalten: Allgemeine Spekulationen über Energetik, Entropie, Philosophie und Erkenntnistheorie, desgleichen alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Gegenstände beziehen wie Constitution der Materie, Molecular- und Atom-Hypothese, Klassifikation von Elementen und Verbindungen, das periodische Gesetz etc., Allotropie (einschliesslich aller Formen der Isomerie; *siehe auch* G 500–540) und Struktur, gegenseitige Beziehungen zwischen Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern etc. (*Siehe auch* C Physik.)

Abtheilung 7100 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Atom- und Molekulargewichte beziehen, auf die Dichten von Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern (*siehe auch* B 0140; C 1850), auf Molecular- und Atomvolumen und auf Krystallographie.

Abtheilung 7150 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Bewegungserscheinungen, auf Diffusion, Löslichkeit, Cohäsion, Oberflächenspannung (*siehe auch* C 0300) und innere Reibung (*siehe auch* B 2540, 3650) beziehen.

Abtheilung 7200 soll enthalten: Alle Abhandlungen, die sich auf Verbrennung und Flamme, auf Dissociation, Thermochemie, Schmelz- und Siedepunkte (*siehe auch* C 1810, 1840), spezifische und latente Wärmen (*siehe auch* C 1620, 1640, 1820), Operationen im elektrischen Ofen beziehen.

Abtheilung 7250 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Elektrolyse beziehen, soweit sie nicht unter Analyse gehören. (*Siehe auch* C 6200–6250 und (Magnetismus) C 6650.)

Physiologische Chemie.

- 8000 Allgemeines. (*Siehe auch* Q 1010–1085.)
- 8010 Enzyme. (*Siehe auch* Q 1200–1240; 8335, 9160.)
- 8020 Fermente. (*Siehe auch* L 5000; M 3100; R 1820.)
- 8030 Vegetabilischer Stoffwechsel.
- 8040 Animalischer Stoffwechsel. (*Siehe auch* Q 7900.)
- 8050 Pathologische Veränderungen. Immunität.

Die Eintragungen unter diesen Ueberschriften sind auf Notizen über solche Arbeiten zu beschränken, die die genannten Gegenstände vom specifisch chemischen Standpunkte aus behandeln.

INDEX

ZU

(D.) CHEMIE.

Abhandlungen, Allgemeine ..	0030	Institut	0020, 0030
Acetylisirung	5500	Ketone	1500-1550
Aether	1200-1250	Kohlehydrate	1800-1840
Aldehyde	1400-1450	Kohlenwasserstoffe	1100-1150
Alkaloide	3010-3020	Krystallisation	0930, 5500
Alkohole	1200-1250	Laboratoriumstechnik	0900-0930
Amino-Verbindungen	1600-1660	Lehrbücher 0030
Analytische Chemie	6000-6500	Lösung	0930, 5500
Arbeitsmethoden	0930, 5500	Metallorganische Verbindungen	2000
Azo-Verbindungen	1700-1750	Nitrirung	0930, 5500
Baupläne für Laboratorien	0910	Nomenclatur 0070
Bibliographien	0030	Organisatorisches 0930
Biographien	0010	Oxyazo-Verbindungen	1700-1750
Congresse, Berichte von	0020	Oxydation	0930, 5500
Destillation	0930, 5500	Pädagogik 0050
Diazo-Verbindungen	1730-1740	Periodica 0020
Elektrolyse	0930, 5500	Philosophie 0000
Elemente, Chemie der	0100-0890	Photochemie 7350
Enzyme	8010	Physikalische Chemie	7000-7350
Farbstoffe	5020	Physiologische Chemie	8000-8050
Fermente	8020	Proteide	4010-4020
Festreiden	0040	Reduction	0930, 5500
Gas-Analyse	6400	Saccharide	1810-1840
Geschichte	0010	Säuren	1300-1350
Gesellschaften, Berichte von	0020	Sammlungen 0060
Glucose	1850	Schmelzofen-Operationen	0930, 5500
Harze	1850	Stoffwechsel	8030, 8040
Heterocyclische Verbindungen	1900-1950	Sublimation	0930, 5500
Hydrazo-Verbindungen	1700-1750	Tabellen 0030
Hydrolyse	5500	Theoretische Chemie	7000-7350
Imide	1660	Vorlesungsapparate 0920
Imido-Aether	1660	Vorträge 0040
Immunität	8050	Wirthschaftliches 0060
		Wörterbücher 0030

Catalogo Internazionale della Letteratura Scientifica.

(D.) CHIMICA.

- 0000 Filosofia.
- 0010 Storia. Biografia.
- 0020 Periodici. Resoconti d' Istituti, Società, Congressi, ecc.
- 0030 Trattati generali. Libri di testo. Dizionari, Bibliografie.
Tavole.
- 0040 Discorsi, Letture.
- 0050 Pedagogia.
- 0060 Istituti scientifici, Collezioni, Applicazioni pratiche.
- 0070 Nomenclatura.

Chimica degli elementi come tali.

- 0100 Generalità.

Tutto quello che si riferisce specificamente alla chimica degli elementi in generale, eccetto il carbonio, dev'essere collocato sotto questa intestazione. Nel caso del carbonio vi si collocherà soltanto quel che riguarda l'elemento o quei suoi composti (cianogeno ecc.) che non sono riguardati come derivati degl'idrocarburi.

Gli elementi devono essere disposti secondo l'ordine alfabetico dei loro simboli e numerati da 0110 in su, coi loro simboli in corrispondenza di ciascun numero.

0110 (Ag) Argento.	0500 (Na) Sodio (<i>Natrium</i>).
0120 (Al) Alluminio.	0510 (Nb) Niobium.
0130 (Ar) Argo.	0520 (Nd) Neodimio (<i>Didimio</i>).
0140 (As) Arsenico.	0530 (Ne) Neo.
0150 (Au) Oro (<i>Aurum</i>).	0540 (Ni) Nickel.
0160 (B) Boro.	0550 (O) Ossigeno.
0170 (Ba) Bario.	0560 (Os) Osmio.
0180 (Be) Berillio.	0570 (P) Fosforo (<i>Phosphorus</i>).
0190 (Bi) Bismuto.	0580 (Pb) Piombo.
0200 (Br) Bromo.	0590 (Pd) Palladio.
0210 (C) Carbonio.	0600 (Pr) Praseodimo.
0220 (Ca) Calcio.	0610 (Pt) Platino.
0230 (Cd) Cadmio.	0620 Radio.
0240 (Ce) Cerio.	0630 (Rb) Rubidio.
0250 (Cl) Cloro.	0640 (Rh) Rodio.
0260 (Co) Cobalto.	0650 (Ru) Rutenio.
0270 (Cr) Cromo.	0660 (S) Zolfo (<i>Sulphur</i>).
0280 (Cs) Cesio.	0670 (Sa) Samario.
0290 (Cu) Rame (<i>Cuprum</i>).	0680 (Sb) Antimonio (<i>Stibium</i>).
0300 (Er) Erbio.	0690 (Sc) Scandio.
0310 (F) Fluoro.	0700 (Se) Selenio.
0320 (Fe) Ferro.	0710 (Si) Silicio.
0330 (Ga) Gallio.	0720 (Sn) Stagno (<i>Stannum</i>).
0340 (Gd) Gadolinio.	0730 (Sr) Stronzio.
0350 (Ge) Germanio.	0740 (Ta) Tantalio.
0360 (H) Idrogeno (<i>Hydrogenium</i>).	0750 (Tb) Terbio.
0370 (He) Helio.	0760 (Te) Tellurio.
0380 (Hg) Mercurio (<i>Hydrargyrum</i>).	0770 (Th) Torio.
0390 (I) Iodio.	0780 (Ti) Titanio.
0400 (In) Indio.	0790 (Tl) Tallio.
0410 (Ir) Iridio.	0800 (Tu) Tulio.
0420 (K) Potassio (<i>Kalium</i>).	0810 (Ur) Uranium.
0430 (Kr) Kripto.	0820 (Va) Vanadio.
0440 (La) Lantanio.	0830 (Vi) Victorio.
0450 (Li) Litio.	0840 (W) Tungsteno (<i>Wolfram</i>).
0460 (Mg) Magnesio.	0850 (X) Xeno.
0470 (Mn) Manganese.	0860 (Yr) Yttrio.
0480 (Mo) Molibdeno.	0870 (Yt) Ytterbio.
0490 (N) Azoto (<i>Nitrogenium</i>).	0880 (Zn) Zinco.
	0890 (Zr) Zirconio.

Quello che riguarda gli elementi in generale, e che non può essere specificamente riferito ad alcuno degli elementi noti si collocherà sotto 0100.

Le specialità che si riferiscono collettivamente agli alogeni si collocheranno nella divisione 0250 sotto *Alogeni*.

Le suddivisioni da farsi per qualsiasi elemento in ciascun numero sono le seguenti:

- (a) Quel che riguarda l'elemento in se, o è di carattere generale, verrà immediatamente dopo il numero.
- (b) I sali debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione del metallo e, in generale, i composti debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione dell'elemento più caratteristico che contengono.

Il numero di registrazione dev'essere immediatamente seguito dal simbolo dell'elemento caratteristico e poi da quello dell'altro elemento o degli altri elementi. Quando si tratta di un solo composto si deve dare la sua formula dopo il numero di registrazione.

Così, dopo ciascun metallo, i suoi composti con i seguenti elementi saranno posti nel Catalogo nell'ordine seguente: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, prendendo questi e gli altri elementi nell'ordine, in cui s'incontrano nella tavola precedente.

- (c) Quel che riguarda gli ossidi idrati, gli acidi e i sali ossigenati si collocherà sotto la rubrica ossidi; i corrispondenti composti solforati sotto la rubrica solfuri.

Così, sotto la rubrica 0420 KO si collocheranno, fra gli altri, i seguenti composti di potassio; ossidi, idrato, nitrato, nitrito, ipofosfito, fosfato, ipoclorito, ipobromito, clorito, clorato, perclorato, bromato, iodato, solfito, solfato, silicato, manganoato, permanganato, ecc.

Sotto la rubrica 0420 KS si collocherebbe qualsiasi composto, contenente zolfo, che possa considerarsi derivato per la sostituzione di uno o più atomi d'ossigeno; p. es., solfuro, solfidrati, tiocarbonati, ditiocarbonati, tritiocarbonati, tiosolfati, thionati, tioarseniti, ecc.

- (d) In ogni suddivisione si porrà prima α , quello che riguarda la storia o l'origine della sostanza; in seguito β , quello che riguarda le proprietà fisiche, poi γ , la sua preparazione o manifattura; poi δ , la sua struttura o considerazioni teoriche poi ϵ , le sue reazioni e l'uso, poi ζ , i suoi composti.

Di regola, non sarà necessario di ripetere in ciascuna di queste sottosezioni $\alpha - \zeta$ l'accenno alla sostanza; può bastare l'accennarla in una di queste (p.e. β) e poi aggiungere γ , δ ecc., se nel lavoro vi sono cose importanti che vi si riferiscano.

Lavori di Laboratorio.

0900 Generalità.

0910 Disegni, Forniture, Istrumenti, Apparecchi.

0920 Apparecchi di lezione ed esperimenti.

0930 Operazioni in chimica inorganica.

Quel che si riferisce a 0930 si noterà sotto le intestazioni—soluzione, solventi, cristallizzazione, distillazione, sublimazione, riduzione con l'idrogeno, ecc., ossidazione, elettrolisi, operazioni in forni—per ordine alfabetico.

Chimica organica (del carbonio).

1000 Generalità.

Tutte le generalità si collocheranno in questa divisione sotto 1000, eccettuata quelle che si riferiscono proprio al carbonio, o a composti comunemente non considerati come derivanti da idrocarburi.

I derivati di sostituzione dei composti contenuti in ciascuna delle divisioni numerate—specialmente i derivati alogenici e simili, formati per la introduzione di radicali monoatomici, si collocheranno, per quanto è possibile, sotto i composti da cui derivano.

Quel che è posto sotto il nome di una sostanza può, se si creda necessario, essere suddiviso nel modo proposto per le sostanze inorganiche.

Nel preparare le schede, quando il nome del composto è ambiguo o non adatto a suggerire la costituzione, dev'essere aggiunta la formula di costituzione. Ciò soprattutto per rendere più agevole il compito dell' Editore.

Idrocarburi.

1100 Generalità.

1110 Paraffine.

1120 Idrocarburi non saturi a catena aperta.

1130 Idrocarburi benzenoidi.

1140 Idrocarburi benzenoidi ridotti. Idrocarburi ciclici diversi dagli idrocarburi benzenoidi (Terpeni, ecc.).

1150 Idrocarburi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni (eccettuata 1100 e 1110) sarà suddivisa in gruppi isologhi, in ciascuno dei quali si collocheranno i composti nell' ordine dell' omologia.

I derivati alogenici di sostituzione e simili si metteranno sotto il corrispondente idrocarburo.

Nel preparare le schede per i numeri 1120–1150 dev'essere data la formula empirica o, se è possibile, quella strutturale dell' idrocarburo subito dopo la lettera ed il numero di registrazione. Poi deve seguire il nome dell' idrocarburo e, nel caso dei prodotti di sostituzione, i simboli dei gruppi sostituenti Cl, CN, NO₂, ecc.

Alcooli ed eteri.

1200 Generalità. (*Vedi anche Q 1605*).

1210 Alcooli delle paraffine.

1220 Alcooli non saturi a catena aperta.

1230 Alcooli benzenoidi.

1240 Alcooli benzenoidi ridotti.

1250 Alcooli non classificati.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa in alcooli mono-bi-e-trivalenti, ecc., e ognuna di quest' altre suddivisa ancora come si è detto per gl' idrocarburi.

I derivati alogenici, e simili, degli alcooli, tioalcooli, selenoalcooli, ecc., vanno sotto i corrispondenti alcooli.

Gli eteri vanno sotto gli alcooli, da cui derivano, come pure gli eteri salini degli acidi inorganici e dell' acido cianico.

Acidi.

- 1300 Generalità. (*Vedi anche* Q 1500—1550).
- 1310 Acidi delle paraffine.
- 1320 Acidi delle catene aperte non sature.
- 1330 Acidi benzenoidi.
- 1340 Acidi benzenoidi ridotti. Acidi ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1350 Acidi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi d'ossigeno che si trova nell'acido; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi, dai quali possono riguardarsi come derivanti gli acidi per sostituzione dell'idrogeno col carboossile, SO_3H , ecc.

Dalla formula empirica si dedurrà la posizione dell'acido nelle serie isologhe. Dopo il numero di registrazione si porrà la formula empirica o, se è possibile, quella di struttura.

Gli acidi solfinici e solfonici si porranno sotto la voce acidi, nelle suddivisioni dei corrispondenti acidi carboossilici.

I derivati degli acidi si porranno, per quanto è possibile, sotto la voce acidi; come ad es. i derivati alogenici e simili, gli ossidril—ed amino acidi, gli acidi aldeidici e chetonici, gli eteri salini, i cloruri acidi, gli acidi amidati, gli ossidi, ecc.

Aldeidi.

- 1400 Generalità.
- 1410 Aldeidi delle paraffine.
- 1420 Aldeidi non sature a catena aperta.
- 1430 Aldeidi benzenoidi.
- 1440 Aldeidi benzenoidi e cicliche, diverse dalle benzenoidi.
- 1450 Aldeidi non classificate.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno che si trovano nell'aldeide; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi.

Chetoni.

- 1500 Generalità.
- 1510 Chetoni delle paraffine.
- 1520 Chetoni non saturi a catena aperta.
- 1530 Chetoni benzenoidi.
- 1540 Chetoni benzenoidi ridotti e chetoni ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1550 Chetoni non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno contenuto nel composto chetonico, e un'ulteriore divisione si farà come per gl'idrocarburi.

Amino-composti.

- 1600 Generalità.
- 1610 Amino-paraffine.
- 1620 Amino-derivati degl' idrocarburi a catena aperta,
- 1630 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi.
- 1640 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi e ciclici ridotti.
- 1650 Amino-composti non classificati.
- 1660 Imidi, imido-eteri, ecc.

Ciascuna delle divisioni 1610-1640 dev'essere suddivisa in derivati monoaminici e diaminici, ecc., che si collocheranno come nell' altre serie.

I derivati dell' idrossilammina costituiranno una sottosezione dei monoaminici; i derivati dell' idrazina, le amidine, le amidossime una sottosezione dei diaminici, e i derivati della diazoimide (N_3H) una sottosezione dei triaminici.

Le amine secondarie e terziarie troveranno il lor posto sotto le amine primarie da cui derivano.

I derivati dell' ammonio troveranno il lor posto sotto i corrispondenti derivati aminici.

Azocomposti.

- 1700 Generalità.
- 1710 Azocomposti (catena aperta).
- 1720 Azocomposti (catena chiusa).
- 1730 Diazocomposti (catena aperta).
- 1740 Diazocomposti (catena chiusa).
- 1750 Azocomposti non classificati.

Gl' idrazocomposti e gli ossiazocomposti saranno collocati sotto i corrispondenti azoderivati.

Tutti i composti contenenti l' azogruppo (cioè, i disazocomposti, ecc.) saranno classificati in questa sezione.

Per i composti delle divisioni 1700 e 1750 debbono essere date le formule empiriche.

Idrati di carbonio; Glucosidi; Resine.

- 1800 Generalità. (*Vedi anche Q 1400—1440*).
- 1810 Monosaccaridi.
- 1820 Disaccaridi.
- 1830 Trisaccaridi.
- 1840 Idrati di carbonio diversi dai mono-di-e trisaccaridi.
- 1850 Glucosidi. (*Vedi anche Q 9135*).
- 1860 Resine. Composti neutri non classificati.

I composti appartenenti alle divisioni 1810, 1820, 1830 debbono essere suddivisi a seconda del numero di atomi di ossigeno che essi contengono e, quando si creda necessario, suddivisi ancora come nelle altre serie.

I composti appartenenti alle divisioni 1840, 1850, 1860 saranno collocati per ordine alfabetico.

Cicloidi misti.

- 1900 Generalità.
- 1910 Cicloidi contenenti ossigeno.
- 1920 Cicloidi contenenti zolfo (o Se o Te).
- 1930 Cicloidi contenenti azoto (o P).
- 1940 Cicloidi contenenti più elementi oltre il carbonio.
- 1950 Cicloidi non classificati.

I composti cicloidi, che non siano idrocarburi, formati cioè con l'interposizione di uno o più elementi polivalenti diversi dal carbonio, devono essere collocati in questo gruppo: p. es. il pirone, il tiofene, la piridina, la piperidina, i pirazoli, l'acido urico, l'acido cianurico, ecc.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa a seconda del numero di elementi polivalenti, diversi dal carbonio, contenuti nel composto.

2000 Composti organometallici e simili

Si collocano in questa sezione, in ordine alfabetico, tutti i composti dei radicali idrocarburi con elementi che non siano gli alogeni, l'ossigeno, lo zolfo, il selenio, l'azoto. Per ciascun elemento l'ordine, con cui si collocheranno, sarà quello dell'altre serie.

Alcaloidi.

- 3000 Generalità.
- 3010 Alcaloidi derivati dalle piante. (*Vedi anche* Q 9130.)
- 3020 Alcaloidi derivati dagli animali. (*Vedi anche* Q 8485.)

Si darà sotto il 3010 una lista degli alcaloidi vegetali, insieme al nome latino delle piante da cui sono stati ottenuti, disposti nell'ordine alfabetico dei nomi delle piante.

In 3010 e 3020 gli alcaloidi si disporranno per ordine alfabetico.

Proteidi.

- 4000 Generalità.
- 4010 Proteidi animali. (*Vedi anche* Q 1100—1190, 8330, 8440, 9140.)
- 4020 Proteidi vegetali.

Si disporranno le sostanze di questi due gruppi in ordine alfabetico.

Composti colorati.

- 5000 Generalità.
- 5010 Sostanze colorate non usate come colori.
- 5020 Colori.

Queste divisioni saranno suddivise—5010 in idrocarburi (colorati) alcoli (colorati) chetoni (colorati), ecc.—5020 in azocolori, in colori del trifenilmetano, in colori dell'antracene, colori di origine vegetale, colori non classificati, ecc. In ciascuna di queste suddivisioni si disporranno i soggetti per ordine alfabetico.

5500 Operazioni della Chimica inorganica.

Si collocheranno i soggetti di questa divisione sotto le intestazioni —soluzione, solventi, distillazione, ecc., ossidazione, nitrificazione, acetificazione, idrolisi, ecc., ecc.

Chimica analitica.

- 6000 Generalità.
- 6100 Costatazione degli elementi.
- 6110 Costatazione dei composti.
- 6200 Determinazione degli elementi.
- 6300 Determinazione dei composti.
- 6400 Analisi dei gas.
- 6500 Analisi applicata.

Quello che è di carattere generale, che si riferisce agli apparecchi, ai metodi ecc., sarà collocato nella divisione 6000 sotto appropriate intestazioni.

La divisione 6200 racchiuderà tutto ciò che si riferisce alla determinazione dei singoli elementi nei loro composti e nelle miscele, esclusa la determinazione del peso atomico. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi, usati come simboli di registrazione.

La divisione 6500 racchiuderà tutto quello che si riferisce alla determinazione dei singoli composti, p.es. alcaloidi, idrati di carbonio, ecc., includendo quella dei radicali composti, come l'acetile negli acetati, il metile negli eteri, ecc., ma escludendo i gas. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi dominanti nei composti, usati come simboli di registrazione, ossia, trattandosi di composti organici, dai simboli dei gruppi ai quali appartengono. Se si creda necessario, i metodi gravimetrici, volumetrici, elettrolitici, fisici, ecc., possono essere distinti con lettere come *g*, *v*, ecc.

La divisione 6500 comprenderà tutto quello che si riferisce all'analisi dei materiali complessi come droghe, alimenti, terre, acque e prodotti tecnici in generale, disposti sotto appropriate, significative intestazioni. (Per l'analisi di minerali e rocce *vedi anche* G 32, 87).

Chimica fisica e teorica.

- 7000 Generalità.
- 7050 Condizioni e leggi dello scambio chimico.
- 7100 Proprietà di massa.
- 7150 Proprietà meccaniche.
- 7200 Proprietà termiche.
- 7250 Proprietà elettriche e magnetiche.
- 7300 Proprietà ottiche.
- 7350 Fotochimica.

In queste sezioni i soggetti debbono essere collocati sotto appropriate significative intestazioni.

La sezione 7000 comprenderà le speculazioni generali sull'energetica, sull'entropia, sulla filosofia e sulla teoria della conoscenza; come pure tutti i soggetti di carattere generale come la costituzione della

materia, l'ipotesi molecolare ed atomica, la classificazione degli elementi e dei composti, la legge periodica, ecc., l'allotropia (con tutte le forme d'isomeria, *vedi anche* G 500—540) e la struttura, le relazioni fra gas, liquidi, solidi, ecc. (*Vedi anche* C Fisica).

La sezione 7100 comprenderà tutto quello che si riferisce ai pesi atomici e molecolari; alle densità dei gas, dei liquidi, dei solidi (*vedi anche* B 0140; C 1850), ai volumi molecolari ed atomici e alla cristallografia.

La sezione 7150 comprenderà tutto quello che si riferisce al movimento, alla diffusione, alla solubilità, alla coesione, alla tensione superficiale, alla viscosità. (*Vedi anche* B 2540, 3650).

La sezione 7200 comprenderà tutto quello che riguarda la combustione e la fiamma, la dissociazione, la termochimica, i punti di fusione e di ebollizione (*vedi anche* C 1810, 1840), i calori specifici e latenti (*vedi anche* C 1620, 1640, 1820), e le operazioni nel forno elettrico.

La sezione 7250 comprenderà tutto quello che si riferisce alla elettrolisi e che non trovi il suo posto nella rubrica analisi. (*Vedi anche* C 6200—6250 e (magnetismo) C 6650).

Chimica fisiologica.

8000 Generalità. (*Vedi anche* Q 1010—1085).

8010 Enzimi. (*Vedi anche* Q 1200—1240, 8335, 9160).

8020 Fermentazione. (*Vedi anche* L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Metabolismo vegetale.

8040 Metabolismo animale. (*Vedi anche* Q 7900).

8050 Cambiamenti patologici—immunità.

Sotto questa intestazione ci si limiterà a collocare le notizie del lavoro propriamente chimico eseguito sui soggetti schedati.

INDICE

PER LA

(D) CHIMICA.

Acetilazione	5300	Argento	0110
Acidi, cloruri, v. Acili.		Argo	0130
Acidi benzenoidi	1330	Arsenico	0140
— ciclici	1340	Atomica, Teoria	7000
— delle paraffine	1310	Atomici, Pesì	7100
— inorganici ossigenati, v. loro elemento caratteristico.		— Volumi	7100
— non classificati	1350	Azocomposti	1700
— non saturi	1320	— a catena aperta	1710
— organici	1300	— a catena chiusa	1720
Acqua, Analisi dell'	6500	— non classificati	1750
Alcaloidi	3000	Azoto	0490
Alcooli	1200	Bario	0170
— benzenoidi	1230	Benzenoidi, Alcooli	1230
— — ridotti	1240	— Aldeidi	1430
— delle paraffine	1210	— Amine	1630
— non classificati	1450	— Chetoni	1530
— non saturi	1220	— Idrocarburi	1130
Aldeidi	1400	Berillio	0180
— benzenoidi	1430	Bibliografie	0030
— cicliche	1440	Biografia	0010
— delle paraffine	1410	Bismuto	0190
— non classificate	1450	Boro	0160
— non sature	1420	Bromati, v. il metallo.	
Aldeidici, Acidi, v. Acidi.		Bromo	0200
Alimenti, Analisi di	6500	Cadmio	0230
Allotropia	7000	Calcio	0220
Alogeni	0250	Carbonio	0210
Alluminio	0120	— Idrati di	1800
Amidi di acidi, v. Acidi.		Cerio	0240
Amidine, v. Amine.		Cesio	0250
Amidossime, v. Amine.		Chetoni	1500
Amine	1600	— benzenoidi	1530
— benzenoidi	1630	— ciclici	1540
— cicliche	1640	— delle paraffine	1510
— non classificate	1650	— derivati degl' Idrocarburi	
— non sature	1620	non saturi	1520
— sature	1610	non classificati	1550
Analitica, Chimica	6000	Chetonici, Acidi, v. Acidi.	
Anilina, Colori	5020	Cicliche, Amine	1640
Antimonio	0650	Ciclici, Alcooli	1240
Apparecchi	0910	— Chetoni	1540
Applicazioni	0060	— Idrocarburi	1140
Approssimata, Analisi	6300	Cicloid misti	1900
		Classificazione chimica	0070, 7000

Clorati, <i>v.</i> il metallo.				Idrocarburi	1100
Cloriti, <i>v.</i> il metallo.				— benzenoidi	1130
Cloro	0250			— ciclici	1140
Cloruri di Acidi, <i>v.</i> Acidi.				— non classificati	1150
Cobalto	0260			— non saturi	1120
Coesione	7150			— saturi	1110
Collezioni	0060			Idrogeno	0360
Colorate, Sostanze organiche	5000			Idrolisi	5500
Colori	5020			Imidi	1660
Combustione	7200			Imido-eteri	1660
Congressi, Resoconti di	0020			Immunità	8050
Costituzione, Formule di	7000			Indio	0400
Cristallizzazione	0930, 5500			Ipobromiti, <i>v.</i> il metallo.	
Cristallografia	7100			Ipocloriti, <i>v.</i> il metallo.	
Cromo	0270			Ipofosfiti, <i>v.</i> il metallo.	
Densità	7100			Iridio	0410
Diamine, <i>v.</i> Amine.				Isomeria	7000
Diazocomposti a catena aperta	1730			Isonitroso-composti, <i>v.</i> Amine.	
— — chiusa	1740			Istituti	0060
Diazoimidi, <i>v.</i> Amine.				— Resoconti d'	0020
Didimio	0520			Kalium	0420
Diffusione	7150			Kripto	0430
Disazocomposti, <i>v.</i> Azocomposti.				Laboratorio, Forniture di	0910
Discorsi	0040			— Lavori di	0900
Dissociazione	7200			Lantanio	0440
Dissoluzione	0930, 5500			Latente, Calore	7200
Distillazione	0930, 5500			Lettere	0040
Dizionari	0030			Lezione, Apparecchi di	0920
Ebollizione, Punti di	7200			— Esperimenti di	0920
Elementi	0100			Litio	0450
Elettriche, Proprietà	7250			Magnesio	0460
Elettrico, Operazioni nel forno	7200			Magnetiche, Proprietà	7250
Elettrolisi	0930, 5500, 7250			Manganati, <i>v.</i> il metallo.	
Enzimi	8010			Manganese	0470
Erbio	0200			Manuali	0030
Eteri, <i>v.</i> gli Alcoli da cui derivano.				Mercurio	0380
Eteri salini, <i>v.</i> Acidi.				Metabolismo animale	8010
Fermentazione	8020			— vegetale	8030
Ferro	0320			Molecolari, Pesi	7100
Fiamma	7200			— Volumi	7100
Filosofia	0900			Molibdeno	0180
Fisica, Chimica	7000			Natrium	0500
Fisiologica, Chimica	8000			Neo	0530
Fluoro	0310			Neodimio	0520
Forno, Operazioni nel	0930, 5500			Nickel	0510
Fosfati, <i>v.</i> il metallo.				Niobium	0510
Fosforo	0570			Nitrati, <i>v.</i> il metallo.	
Fotochimica	7350			Nitrazione	5500
Fusione, Punti di	7200			Nitriti, <i>v.</i> il metallo.	
Gadolinio	0340			Nitrogenium	0490
Gallio	0330			Nomenclatura	0070
Gas, Analisi dei	6400			Non saturi, Aldeidi	1420
Germanio	0350			— — Amine	1620
Glucosi	1810			Non saturi, Alcoli	1220
Glucosidi	1850			— — Chetoni	1520
Helio	0370			— — Idrocarburi	1120
Hydrargirum	0380			Organica, Chimica	1000
Idrati di Carbonio	1800			Organometallici, Composti	2000
— — metallici, <i>v.</i> il metallo.				Oro	0150
Idrazine, <i>v.</i> Amine ed Azocomposti.				Osmio	0560
				Ossiazocomposti, <i>v.</i> Azocomposti.	

Ossidazione	0930, 5000	Solfati, v. il metallo.	
Ossidi, v. l' altro elemento.		Solfidati, v. il metallo.	
Ossidi di radicali acidi, v. Acidi.		Solfati, v. il metallo.	
Ossidril acidi, v. Acidi.		Solfonici, Acidi, v. Acidi.	
Ossigeno	0550	Solfuri, v. il metallo.	
Ossimido composti, v. Amine.		Solubilità	7150
Ottiche, Proprietà	7300	Soluzione	0930, 5500
Palladio	0590	Solventi	0930, 5500
Paraffine	1110	Specifico, Calore	7200
Patologica, Chimica	8050	Stagno	0720
Pedagogia.. ..	0050	Stibium	0680
Perclorati, v. il metallo.		Storia	0010
Periodica, Legge	7000	Stronzio	0730
Periodici	0020	Sublimazione	0930, 5500
Permanganati, v. il metallo.		Sucrosi	1820
Piombo	0580	Superficiale, Tensione	7150
Piperidina	1930	Tallio	0790
Pirazoli	1930	Tantalio	0740
Piridina	1930	Tavole	0030
Platino	0610	Tellurio	0760
Potassio	0420	Terbio	0750
Praseodimo	0600	Termochimica	7200
Proteidi	4000	Terpeni	1140
Qualitativa, Analisi	6100	Tiocarbonati, v. il metallo.	
Quantitativa, Analisi	6200	Tiofene	1920
Radio	0620	Tionati, v. il metallo.	
Rame	0290	Tiosolfati, v. il metallo.	
Resine	1860	Titanio	0780
Riduzione.. ..	0930, 5500	Torio	0770
Rodio	0640	Trattati generali	0030
Rubidio	0630	Tulio	0800
Rutenio	0650	Tungsteno	0840
Sali, v. il metallo.		Uranium	0810
Sali etereali, v. Acidi.		Vanadio	0820
Samario	0670	Vegetali, Alkaloidi	3010
Sature, Amine	1610	Victorium.. ..	0830
Saturi, Alcoli	1210	Viscosità	7150
— Aldeidi	1410	Wolfram	0840
— Chetoni	1510	Xeno	0850
— Idrocarburi.. ..	1110	Ytterbio	0870
Scandio	0690	Yttrio	0860
Selenio	0700	Zinco	0880
Silicati, v. il metallo.		Zirconio	0890
Silicio	0710	Zolfo	0660
Società, Resoconti di	0020	Zuccheri	1800

AUTHORS' CATALOGUE.

Abderhalden, Emil. Das Verhalten des Hämoglobins während der Säuglingsperiode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (500-516). [4019 Q 5126 7960]. 5991

——— v. Fischer, Emil.

Abegg, Richard. Ein einfacher Flüssigkeitswiderstand zum Laboratoriumsgebrauch. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (43-44). [0910 7250 C 6020] 5992

——— Ueber die Komplexbildung von Quecksilbersalzen. (Nach Versuchen von Cl. Immerwahr und Jander.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (688-690). [7250 0380]. 5993

——— and **Bodländer, G.** Electroaffinity as a basis for the systematization of inorganic compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (220-228). [7000]. 5994

——— und **Gaus, W.** Beiträge zur Theorie der direkten Bestimmungsmethode von Ionenbeweglichkeiten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (737-745). [7250 C 6240]. 5995

——— und **Riesenfeld, H.** Ueber das Lösungsvermögen von Salzlösungen für Ammoniak nach Messungen seines Partialdrucks. I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (84-108). [0490 7150 C 1920]. 5996

Abel, Emil. Fortschritte der theoretischen Elektrochemie im Jahre 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (321-327). [7250 C 6200]. 5997

Abney, Sir Wm. Chemistry of photography. Encycl. Brit. Suppl., London, **31**, 1902, (683). [7350]. 5998

(D-3218)

Acheson, Edward G. Zur Geschichte der Entdeckung des künstlichen Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (641-642). [0210 G 16]. 5999

Ackermann, E. Dosage de l'extrait sec dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (87-88). [6500]. 6000

——— Sur les vins blancs nouveaux de 1901 du canton de Genève. Modification de la méthode de dosage de l'extrait. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (558-560). [6500]. 6001

Ackroyd, William. On the Marsh-Berzelius arsenic deposit. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (900-901). [6200]. 6002

Acree, S. F. Constitution of phenylurazole. (I). Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (118-134). [1930]. 6003

——— Ueber die Constitution des Phenylurazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (553-562). [1930]. 6004

——— and **Hinkins, J. E.** Hydrolysis of triacetylglucose by enzymes. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (370-386). [1810]. 6005

[Adadurov, Iv.] Ададуровъ, Ив. Къ вопросу о происхождении нефти. [Sur l'origine du pétrole.] Chimik, Vilina, **II**, 34, 1902, (781-785). [1000 1140]. 6006

Adams, Maxwell. On some hydroxylamine compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (198-219). [0490]. 6007

Adams, Walter S. v. Frost, Edwin B.

Aders, R. H. v. Fischer, Emil.

Adler, Oskar. Biologische Untersuchungen von natürlichem Eisenwasser. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (431). [6500 R 2520 Q 9115 1881]. 6008

——— Weitere Mittheilungen über biologische Untersuchungen von natürlichem Eisenwasser. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (916-917). [6500 R 2520 Q 1881 9115]. 6009

Adrian et Trillat. Composition et dosage volumétrique du méthylarsinate de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1231-1232); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (284-287). [6300 0140]. 6011

Ahrens, Felix B. Einführung in die praktische Chemie. Organischer Th. (Volsbücher [Umschlag.: Bibliothek] der Naturkunde und Technik, Bd 4). Stuttgart (E. H. Moritz), [1902], (144). 18 cm. Geb. 1 M. [0030 1000]. 6012

——— Ueber Conium-Alkaloide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334). [3010 1930 7300 M 3120]. 6013

——— Ueber Cellulose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, (178-181). [1840 M 3120]. 6014

Aisinmann, S. Destillations- und Raffinationsmethoden der Schmierölfabrikation. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (25-27). [5500]. 6015

Åkerberg, Theodor. Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Zersetzung von Oxalsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit bei einem sekundären Prozesse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (161-190). [1310 7250 C 6220]. 6016

Alberda van Ekenstein, W[illem] und Lobry de Bruyn, C. A. Isomerie bei den β -Naphthylhydrazonen der Zucker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3082-3085). [1810 1630]. 6017

——— v. Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan].

Albert, [Robert]. Max Maercker†. Zs. Forstw., Berlin, **34**, 1902, (65-66). [0010 M 0010]. 6018

Alberti, Friedrich. Ueber α -Jod-p-methylchinolin und die sich von demselben ableitenden Verbindungen mit dreiwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1901, (27). 21 cm. [1930]. 6019

Albitzky. v. Alibickij.

Albo, Giacomo. Sur un produit de condensation de l'acide butyrique. Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (339-346). [1310 1350]. See also No. 2478. 6020

Albrecht, Walther. Ueber Cyclopentadienchinone. Kondensationsversuche mit Diphenylmethan. Dihydronaphtalin und Cyclopentadien. Diss. München. Berlin (Druck v. P. Stankiewicz), 1902, (44). 25 cm. [1530 1540 1140 1130]. 6021

Alcock, F. H., and Wilkins, W. A test for phenacetin. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (238). [6150]. 6022

Aleksandrov. v. Zelinskij, N. D.

[**Alekséjev, D.**] Алексѣвъ, Д. Реакціи натрій-ампа съ органическими галогенными производными. [Action de sodiumamide sur les dérivés organiques halogénés.] St. Petersburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 526-527). [1300 1600]. 6023

Alexander, Hans. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bezw. Gasmessung und Gasanalyse. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (781-786). [6400]. 6024

Alexander, Paul. Aus der analytischen Praxis [betr. Bestimmung von Schwefel in Kautschuk]. Gummiztg. Dresden, **17**, 1902, (113). [6200 6500]. 6025

Alfthan, K. von. Eine Methode zum qualitativen Nachweis von Pentosen im Harn unter Ausschluss der Glykuronsäure. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1902, (417-425). [6150 Q 8321.2 0090]. 6026

[**Alibickij, A.**] Альбицкий, А. Къ вопросу объ изомеріи между олеиновой и элаидиновой, эруковой и брасидиновой кислотами. [Contribution à l'étude de l'isomérisie des acides oléiques et élaïdique, érucique et brassidique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (788-810). [1320]. 6027

[**Alibickij**, A.] Альбицкий, А. Окисление непредельных кислотъ реагентомъ Каро. [Oxydation des acides non saturés par le réagent de Caro.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, 810-828. [1320].

6028

Къ вопросу о стереоизомеріи въ ряду непредельныхъ одноосновныхъ кислотъ. [Contribution à l'étude de la stéréoisomerie des acides non saturés monobasiques.] Kazani, 1902, (95). 24 cm. [1000 1320].

6029

Allard, Edouard. Zur Frage des Nachweises der Acetessigsäure im Harn. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (985-987). [6150 Q 8457.2 0090].

6030

Allard, G. v. Bougault, J.

Allan, F. B. The sulphates of bismuth. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (284-288). [0190].

6031

Allen, Alfred H. A contribution to a knowledge of the chemistry of cider. London, Anal., **27**, 1902, (183-192). [6500].

6032

and **Scott-Smith**, G. E. Certain reactions of the alkaloids of ipecacuanha. London, Anal., **27**, 1902, (345-349). [6150 6500].

6033

The analysis of preparations containing opium. London, Anal., **27**, 1902, (350-353). [6500].

6034

Allen, Charles. v. Pickard, Robert Howson.

Allen, E. T. and **Gottschalk**, V. H. Researches on the oxides of tungsten. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (328-340). [0840].

6035

Allen, Lucius E. v. Hulett, George A.

Allen, S. J. v. Rutherford, E.

Alliot, Henri. Emploi de levûres de cannes à sucre pour la fermentation des cidres. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1377-1378). [8020 M 3700 3100 R 1820].

6036

Sur une nouvelle preuve de la résistance cellulaire des Saccharomyces, et sur une nouvelle application de cette propriété à l'industrie de la distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (45-46). [8020 M 3100 4410 7700 Q 0200 R 1600 1820].

6037

Alliot, Henri et **Pozzi-Escot**, M. Emu. Sur le dosage des diastases et sur le dosage calorimétrique des oxydases. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (210-212). [8010].

6038

Allison, John Raymond. v. Perkin, Arthur George.

Aloy, J. Action de l'oxyde de bismuth sur diverses solutions métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (136-137). [0190].

6039

Sur le poids atomique de l'uranium. Réponse à G. Hinrichs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (260-261). [0810 7100].

6040

Sur une réaction colorée des sels d'uranium et de l'eau oxygénée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (734-735). [0810].

6041

Alquier, J. Analyse élémentaire des substances végétales. Paris (Masson et Cie et Gauthier-Villars), 1902, (159, av. fig.). 18 cm. [6500 M 3120].

6042

Alt, H. Ueber das Beizen der Wolle. Färbertg., Berlin, **13**, 1902, (248-249). [5000].

6043

Alt, Heinrich. v. Fischer, Karl T.

Alt, Hermann. v. Fischer, Eugen.

Alway, Frederick J. On p-azoxybenzaldehyde. Contribution from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University. No. 1. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48). [1720].

6044

On the azoxybenzaldehydes. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University. No. 4. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (475-480). [1720].

6045

Ueber Azoxybenzylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438). [1720 5020].

6046

On the nitration of benzyl chloride. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1060-1063). [1130].

6047

and **Vail**, Carey E. On the preparation of aromatic guanidines. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, No. 2; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (158-164). [1310].

6048

- Alway**, F[rederick] J. and **Viele**, Frederick W. On the aromatic guanidines. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (292-297). [1310]. 6049
- and **Welsh**, M. D. On the reduction of some aromatic nitro-compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1052-1060). [1430]. 6050
- Amenomiya**, T. Ueberführung des Atropins in d- und l-Hyoscyamin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (498-504). [3010 M 3120 Q 9130]. 6051
- Amme**, Otto. Oxydation von Substitutionsproducten des p-Oxybenzaldehydphenylhydrazons zu Osazonen. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (67). 23 cm. [5500 1630 1430]. 6052
- v. **Biltz**, Heinrich. 6052
- Amos**, Max. Ueber Diamidolutidin und Dioxylutidin. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (56). 22 cm. [1930]. 6053
- Am Rhyn**, Heinrich. Zur Kenntniss des 3-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1900, 1901, (31). 8vo. [1910 5020]. 6054
- Amsel**. Zur Untersuchung von Lithopone. Farbenztg, Dresden, **8**, 1902, (42-43). [6500]. 6055
- Anderson**, W. Carrick and **Henderson**, J. A. Russell. The coals of Bengal and Japan. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (237-242). [6500]. 6056
- Anderson**, W. R. v. **Mellor**, J. W. 6056
- Andés**, Louis Edgar. Ueber Neuerungen in der Lack- und Firnis-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (598-600). [1860 M 3120]. 6057
- Die Wasserdampfprobe bei Eisenanstrichen. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (32-34). [0910]. 6058
- Lärchenterpentin und venetianischer Terpentin. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (126-128). Berichtigung ebenda, **9**, 1902, (161). [1860 6500 M 3120]. 6059
- Einiges über den Dammar. Farbenztg, Dresden, **7**, 1902, (289-290). [1860 M 3120]. 6060
- Andés**, Louis Edgar. Maisöl. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (452, 474-475). [1300 6500 M 3120]. 6061
- Andorff**, Bernhard. Zur Bestimmung der Acidität und Alkalität in verschiedenen Fabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (529-530). [6500]. 6062
- André**, G. Action de la température sur l'absorption minérale chez les plantes étiolées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (668-671). [8030 M 3010 3200]. 6063
- Sur les transformations des matières protéiques pendant la germination. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (995-998). [4020 M 3040 3120 2400]. 6064
- Sur les phénomènes de migration chez les plantes ligneuses. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1514-1517). [8030 M 1600 1050 1100 3750]. 6065
- v. **Berthelot**. 6065
- Andree**, Carl. Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl-Amin und die Reduction der Condensationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420-425). [1430 1610 1630 5500]. 6066
- Ueber die Einwirkung einiger Aldehyde auf Methyl- resp. Aethylamin und die Reduktion der Kondensationsprodukte. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (46). 22 cm. [1430 1600]. 6067
- Andresen**, M. Ruff und Stein's neues Copirverfahren mittels Diazverbindungen. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (189-192). [7350]. 6068
- Ueber das Edinol im Vergleich mit den anderen Paramidophenol-Entwicklern. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (537-539, 559-562, 754-760). [7350]. 6069
- Andrews**, Launcelot W[inchester]. On a method for the determination of very small vapour-tensions in certain circumstances. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (864-865). [C 1920 D 7150]. 6070
- The calibration of burettes. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (491-492). [6000]. 6071

Andrews, Launcelot W[inchester] and **Goettsch, Henry Max**. Contributions to the study of starch iodide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (865-881). [1840]. 6072

Andrews, Thomas. Micro-crystalline structure of staphinum. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (433-435, with pl.) [7100]. 6073

Andrieu, Pierre. Treatment of vintage by diffusion. [Trans. from the French by Raymond Dubois, and W. Percy Wilkinson]. Vict. Journ. Dept. Agric. Melbourne, **1**, 1902, (151-166, 256-259). [6500]. 6074

Andrewsky, C. Die Untersuchung von Grubenwettern. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1089-1091, 1267). [6400 G 18]. 6075

Angel, Andrea and **Harcourt, A. Vernon**. Observations on the phenomena and products of decomposition when normal cupric acetate is heated. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1385-1402); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (185). [0290 1310]. 6076

Angenheister, Gustav. Beiträge zur Kenntnis der Elasticität der Metalle. Diss. Berlin. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (41, mit Taf.). 22 cm. [150 B 3290]. 6077

Anschütz, R[ichard]. Die Berechnung der Zahl der Klassen mehrwerthiger gesättigter Alkohole und ihrer Oxydationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3457-3463). [7000 1260]. 6078

——— und **Schmidt, O**. Ueber die Einwirkung von Phosphoroxchlorid auf Acetantranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3463-3470). [1330]. 6079

——— ——— Ein Beitrag zur Kenntniss des Anthranils und der Anthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3470-3476). [1330]. 6080

——— ——— und **Greiffenberg, A**. Ueber die Einwirkung von Anthranilsäure auf Acetantranil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3477-3480). [1330 1530 1930]. 6081

——— ——— ——— Zur Kenntniss der Aeylantranile. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3480-3485). [1330 1630 1930]. 6082

Anselmino, O. Ueber einige Derivate von Phenolbromiden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150). [1230]. 6083

——— Das dritte Tribromid des Pseudocumenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (795-798). [1230]. 6084

——— Ueber Phenylhydrazone von Oxyaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108). [1630 1430]. 6085

——— v. **Auwers, Karl**.

Antenorid, John. Die Kenntnisse der Chinesen von der Chemie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (627-628). [0010]. 6086

Antoni, Wilhelm. Ueber die beiden Dihydrobenzole und einige ihrer Homologen. Ein Beitrag zur Kenntnis zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (31). 23 cm. [1140]. 6087

Antonovitsch, A. A. v. **Roscoe**.

Appelius, Willy. v. **Paessler, Johannes**.

Archetti, Andrea. Zur Bestimmung des Cyanwasserstoffes. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555). [6300]. 6088

——— Beitrag zum Studium der Wirkungen des Lichtes. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555). [7350]. 6089

Archibald, Ebenezer Henry. v. **Richards, Theodore William**.

Arend, K. v. v. **Michaelis, Aug.**

Argenson, G. Sur le dosage de l'alcool en solutions très étendues. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1000-1003). [6300]. 6090

Armstrong, E. Frankland. v. **Fischer, Emil**.

Armstrong, Henry E. The classification of the elements. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (86-94). [7000]. 6091

——— The conditions determinative of chemical change and of electrical conduction in gases, and on the phenomena of luminosity. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (99-109). [7050 7250 7300]. 6092

——— Chemistry. Encycl. Brit. Suppl., London, **26**, 1902, (708-746). [0030]. 6093

Armstrong, Henry E. Origin of colour. In article "Chemistry." *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **26**, 1902, (708-746). [5000]. 6094

——— Periodic system. In article "Chemistry." *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **26**, 1902, (708-746). [7000]. 6095

——— Correlation of physical properties and structure. In article "Chemistry." *Encycl. Brit. Suppl.*, **26**, 1902, (708). [7000]. 6096

——— Nature of chemical change. In article "Chemistry." *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **26**, 1902, (708-746). [7050]. 6097

——— and **Lowry, T. Martin.** Persulphuric acids. London, *Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (94-99). [0660]. 6098

——— Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. I. Camphor-sulphonic acid (Reychler): the formation of anhydramides. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1441-1462). [1340 1540]. 6099

——— Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. II. β -Bromo-camphor and its derivatives. β -Bromo-camphoric acid. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1462-1468). [1340 1540]. 6100

——— Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. III. The optical inversion of camphor and the mechanism of hetero- and meso-sulphonation, of homo- and hetero-bromination, and of dehydration. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1469-1475). [1540 7050]. 6101

Arnaud, A. Sur la constitution de l'acide tartrique. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (484-496). [1310 1320]. 6102

——— Sur la constitution chimique de l'acide tartrique [$C^4H^2O^3$]. *Bul. Muséum, Paris*, **1902**, (149-154, 229-236). [1320]. 6103

——— Sur la constitution de l'acide tartrique. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (473-475). [1320]. 6104

——— Sur les acides dioxytartrique et céto-tartrique. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (547-549). [1310]. 6105

Arnaud, A. Sur les produits de dédoublement des acides amido-tartriques. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (842-843). [1310 1320]. 6106

——— Recherche et dosage du caoutchouc dans quelques lianes africaines. *Bul. Muséum, Paris*, **1902**, (69-76). [6500 M 0060]. 6107

——— et **Hasenfratz.** Sur une eau minérale de [Majunga] Madagascar. *Bul. Muséum, Paris*, **1902**, (285-288). [6500 J 51 fh Q 1881]. 6108

Arnd, Thankmar. v. Biltz, Heinrich.

Arndt, Kurt. Ueber physikalische Chemie. Berlin, *Verh. Ver. Gewerbfl.*, **81**, 1902, Abh., (53-80). [7000 C 0100 2400 6200]. 6109

——— Neuere Untersuchungen auf dem Gebiete der Ionen-theorie. Berlin, *Verh. Ver. Gewerbfl.*, **81**, 1902, Abh., (415-422). [7250 C 6250]. 6110

——— Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit des Ammoniumnitrits. *Verh. Ges. D. Natf., Leipzig*, **73**, (1901), II, 1, 1902, (157-161). [0490 N 7050]. 6111

——— Ueber die Titration von freiem Alkali bei Gegenwart von Nitriten. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden*, **41**, 1902, (359-362). [6300]. 6112

——— Die Gewinnung metallischen Calciums. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (861). [0220]. 6113

Arndts, J. v. Knevenagel, Emil.

Arnold, C. Eine Modification des Kipp'schen Apparates. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (229-230). [0910]. 6114

Arnold, Carl und Behrens, Max. Die Reaktion auf Zuckerarten mit o-Nitrophenylpropionsäure. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (459). [6150 Q 8321.2]. 6115

——— und **Mentzel, Curt.** Ein empfindliches Verfahren zum Nachweis von Formaldehyd. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin*, **5**, 1902, (353-356). [6150 Q 1800]. 6116

——— Ueber den raschen Nachweis von Formaldehyd in Lebensmitteln. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (246-247). [6500 Q 1800]. 6117

Arnold, Carl und Mentzel, Curt. Alte und neue Reactionen des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1324-1330). [0550]. 6118

————— Verbesserte Reactionen und Darstellungsmethoden des Ozons; Ursol D als Reagens auf Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2902-2907). [0550 6100]. 6119

————— Die quantitative Bestimmung des Harnstoffs nach Folin und mit verdünnter Alkalilauge. Hoppe-Seyler's Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (49-52). [6300 Q 8311.2]. 6120

————— Zum qualitativen Arsennachweis. Pharm. Ztg. Berlin, **47**, 1902, (101). [6100 Q 9115]. 6121

Arnold, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss des Akridins. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. Chr. Lehmann's Nachfolger), 1901, (59). 21 cm. [1930 Q 9180]. 6122

Aronstein, L. en Nierop, A. S. Over de inwerking van zwavel op toluol en xylool. [On the action of sulphur on toluene and xylene]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (298-305) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (288-295) (English). [1130]. 6123

Arpin, Marcel. Dosage du gluten humide dans les farines. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (325-331, 377-381). [6500]. 6124

Arrhenius, Svante. Text-book of electrochemistry. Translated by John McCrae. London (Longmans), 1902, (xi + 344). 22.5 cm. [0030 7250]. 6125

Arsonval, d'. L'air liquide. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (433-460, av. fig.). [7200 C 1870]. 6126

————— Remarque à propos de la note de M. G. Claude "sur la liquéfaction de l'air." Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1570-1571). [7200 C 1870]. 6127

Arth, G. Sur l'aluminate de baryum employé comme désincrustant. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (297-302). [0120 0170]. 6128

————— Analyse électrolytique. Eclair. électr., Paris, **31**, 1902, (277-279). [6000 C 6200]. 6129

Asch, Dagobert. Zur Kenntniss der Schwefligmolybdate. Diss. Berlin (Druck v. F. Cynamon), 1902, (48). 21 cm. [0480]. 6130

Aschan, Ossian. Zur Stereochemie der alicyclischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3389-3399). [7000 G 540]. 6131

————— Zur Genese der Naphtene und der Naphensäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (1-39). [1140 1340 G 14]. 6132

————— Ueber die Zusammensetzung finländischer Biere. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (202-203). [6500 Q 1884]. 6133

Aschmann, C. Ueber die Bestimmung der Gesamttphosphorsäure in den Thomasschlacken. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (823). [6300 6500]. 6134

Ashley, Harrison Everett. v. Fay, Henry.

Asō, Keijirō. On the influence of different ratios of lime and magnesia upon the development of plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (361-370, with 3 pl.). [8000]. 6135

————— On the lime content of phanerogamic parasites. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (387-389). [8000]. 6136

————— v. Loew, Oskar.

Aspinwall, H. C. Stability tests for smokeless powder and nitro-explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (687-689). [6500]. 6137

Aston, B. C. v. Easterfield, T. H.

Astruc, A. Procédé de dosage alcalimétrique du méthylarsinate disodique ou arrhéнал. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (660-661). [0140 6300]. 6138

————— et **Murco, H.** Sur les acides perchlorique et periodique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (929-930). [0250 0390]. 6139

Atenstädt, Paul. Ueber die Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol- Homologe sowie Phenoläther und eine neue Synthese des Cumarens. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (56). 23 cm. [1910 1530]. 6140

————— v. Stoerner, Richard.

- Atkinson, C. E.** Oil of *Leptospermum scoparium*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (368). [6500]. 6141
- Atwater, W. O.** Chemistry of diet. Encycl. Brit. Suppl., London, **27**, 1902, (443). [8040 Q 1810]. 6142
- Aubel, Edmond van.** Sur la résistance électrique du sulfure de plomb aux très basses températures. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (734-736). [0580 C 5660]. 6143
- Aubel, M. van.** Sur la loi de Maxwell $n^2 = K$, pour quelques composés contenant de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1050-1052). [7300]. 6144
- Aubert, A. B.** A preliminary note on the oil of milfoil. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (778-780). [6500]. 6145
- Auchy, George.** A note on the determination of molybdenum in steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (273-275). [6500]. 6146
- The rapid determination of carbon by combustion. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1206-1210). [6200]. 6147
- Aue, Wilhelm.** Ueber die Einwirkung von Nitrobenzol auf Anilin bei Gegenwart von Alkali. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm. [5500 1930]. 6148
- Aufhäuser, David.** Ueber die Hydratide der beiden Oxypropionsäuren. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (56). 22 cm. [1310]. 6149
- Auger, V.** Sur l'acide glycéro-arsénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (238-240). [0140 1210]. 6150
- Sur l'anhydride arsénique et ses hydrates. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1059-1061). [0140]. 6151
- Auld, Samuel James Manson.** v. Hewitt, John Theodore. 6152
- Austin, Martha.** The double ammonium phosphates in analysis. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 119; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (156-160). [0490 0570 6000]. 6152
- Austin, Patric C.** v. Schmidt, Julius. 6153
- Autenrieth, W[ilhelm].** Ueber einige chromsaure und dichromsaure Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2057-2064). [0270]. 6153
- und **Barth, Hans.** Ueber Vorkommen und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (327-342). [6300 Q 8320 7724 1510]. 6154
- und **Hennings, R.** Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400). [1920 1940 1300]. 6155
- Auwers, K[arl].** Ueber Chinole und cyclische Nitroketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (443-455). [1540]. 6156
- Ueber das Nitroketon und das Chinol des Dibrom-p-kresols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (455-464). [1540]. 6157
- und **Anselmino, O.** Ueber die Constitution des zweiten Pseudocumenoltribromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144). [1230]. 6158
- und **Huber, L.** Ueber Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (124-131). [1230]. 6159
- und **Keil, G.** Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4207-4217). [1530 1540]. 6160
- und **Müller, O.** Ueber Bromide des Eugenols und Isoeugenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124). [1230]. 6161
- und **Sigel, A.** Ueber die Constitution der Oxydationsproducte halogenirter Pseudophenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (425-442). [1530 1540]. 6162
- und **Winternitz, F.** Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (465-471). [1540]. 6163
- Auzenat, R.** Dosage du soufre dans la pyrite de fer. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (93-94). [6500]. 6164

[**Averkijev**, Nikolaj.] Аверкіевъ, Николай. Обь осажденіи металличе-скаго золота въ кристаллическомъ видѣ альдегидомъ муравьиной кис-лоты. [Précipitation de l'or métallique crystallin par l'aldéhyde formique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (828-835). [0150 1410]. 6165

Avery, S[amuel]. A contribution to the chemistry of the aromatic glutaric acids. Lincoln, Cont. Chem. Lab. Univ. Neb., No. 3; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (48-59). [1300]. 6166

Aweng, E. Weitere Beiträge zur Kenntnis des wirksamen primären Glykosides der Frangularinde. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (372-373). [1850 M 3120 Q 9135]. 6167

Ueber ein lösliches Oxyan- thrachinonglykosid aus Barbadosaloe. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (422). [1850 M 3120 Q 9135]. 6168

Babbitt, H. C. A rapid method for separating zinc and the alkaline metals from iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1211-1212). [6500 G 32]. 6169

Bach, A. Zur Frage nach der Exis- tenz höherer Hydroperoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (158-160). [0360]. 6170

Sur les peroxydes supé- rieurs d'hydrogène. Arch. sci. phys., Genève, **11**, 1901, (128-141). [0360]. 6171

Sur l'existence des per- oxydes d'hydrogène contenant plus d'oxygène que le bioxyde. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (337-338). [0360]. 6172

Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (872-877). [0360 0270 7050]. 6173

Hydrotetroxyd und Ozon- säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3424-3425). [0360 0550]. 6174

Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen das Caro'sche Reagens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3940-3943). [0360 0270]. 6175

Bach, A. Du mécanisme de l'action du peroxyde d'hydrogène sur l'acide permanganique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (16-18). [0360]. 6176

und **Chodat**, R[obert]. Unter- suchungen über die Rolle der Peroxyde in der Chemie der lebenden Zelle. 11. Ueber Peroxydbildung in der lebenden Zelle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2466-2470). [8000 M 3120 3100 L 7350 5000 Q 0230 1240]. 6177

r. Chodat, Robert.

Bachelder, G. N. Note on Chism's method for the assay of mercury ores. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (98). [6200 6500]. 6178

Bachmetjew, P. Ueber die Ueber- kaltung der Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), 11, 1, 1902, (57-58). [7200 C 1830]. 6179

Baczyński, Wł. et **Niementowski**, St[efan]. Studya nad bromowaniem benzimidazolów. [Bromierung der Benzimidazole.] Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (421-435). [1930]. 6180

Studya nad bromowaniem benzimidazolów. [Études sur la bromuration des benzimidazols.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (324-391). [1930]. 6181

Baenitz, C[arl]. Grundzüge für den Unterricht in der Chemie und Mineralo- gie. Nach methodischen Grundsätzen unter Mitwirkung des Prof. Dr. R[ein- hart] Blochmann und mit Berücksichti- gung der chemischen Technologie bearb. 2., durchgeseh. u. verm. Aufl. Bielefeld u. Leipzig (Velhagen u. Klasing), 1902, (IV + 110). 23 cm. Geb. 1,10 M. [0050]. 6182

Baermann, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Heidelberg. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (27). 22 cm. [1430]. 6183

Baeyer, Adolf und **Knorr**, Eduard. Die Methylester der wahren Nitrosophenole und das o-Nitrosophenol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3034-3037). [1230]. 6184

und **Villiger**, Victor. Diben- zalaceton und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201). [1530 1230 5000]. 6185

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212). [1930 1310 1430 1240 1230 0550 7000]. 6186

————— Triphenylmethan und concentrirte Schwefelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1754). [1130]. 6187

————— Dibenzalacetone und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033). [1530 1130 1230 1830 1930 5000]. 6188

————— Ueber Ozonsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3038-3039). [0550]. 6189

Baezner, C. v. Ullmann, F.

Bahlisen, E. Ueber Titaneisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (326-330). [0320 0780 G 18]. 6190

Bail, Oskar. Untersuchung einiger bei der Verwesung pflanzlicher Stoffe thätiger Sprosspilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (567-584). [8030 R 2000 M 3100 7700]. 6191

Bailey, J[ames] R. Ring condensations of the esters of uramido and semicarbazino acids with sodium alcoholate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403). [1300]. 6192

Bailey, T. Lewis. Bronze containing lead: its corrosion, erosion and structure. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (531-532). [0100]. 6193

Bailhache, J. Sur la pluralité des oxydes bleus de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (101-104). [0480]. 6194

————— Sur les oxalomolybdates. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (862-865). [0480]. 6195

Bainbridge, F. A. On the formation of lymph by the liver. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (204-219). [8040]. 6196

[Bajdakovskij, L. et Reformatskij, S. N.] Байдаковский, Л. и Реформатский, С. Н. О действии фенилгидразина на эфир муравьиной кислоты. [Action du phénylhydrazine sur le formiate d'éthyle.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977). [1310 1630]. 6197

[Bajdakovskij, L. et Slëpak, I.] Байдаковский, Л. и Слëпакъ, И. Действие фенилгидразина на бензоильный, уксусный и изовалериановый эфиры. [Action du phénylhydrazine sur les benzoate, acétate et isovalérianate d'éthyle.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977-978). [1230 1630]. 6198

[Bajkov, Aleksandr Aleksandrovič.] Байковъ, А. А. О явленияхъ закалки въ сплавахъ мѣди и сурьмы. [Sur les phénomènes de la trempe dans les alliages de cuivre et d'antimoine.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (9, II, Pr.-verb.). [0290 0680]. 6199

Baker, B. F. v. Young, R. F.

Baker, H. Brereton. The union of hydrogen and oxygen. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (400-406); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (40-41). [0360 0550]. 6200

Baker, John C. v. Crew, Henry.

Baker, Julian Levett. The action of ungerminated barley diastase on starch. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1177-1185); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (134-135). [1840 8010]. 6201

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illelm]. Zoutoplossingen met tweeërlei kookpunt en daarmee samenhangende verschijnselen. [Saline solutions with two boiling-points and phenomena connected therewith.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (350-357) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (371-377) (English). [7000 0110 C 1920]. 6202

————— Over het smelten van binaire vaste mengsels door afkoeling. [On the melting of binary solid mixtures by cooling.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (727-730) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (636-639) (English). [7000]. 6203

————— Eene ruimtevoorstelling voor de gebieden der fasen en hunner complexen in stelsels van twee componenten, waarvan deze beide uitsluitend als vaste fasen optreden. [A representation in space of the regions in which the solid phases, which occur, are

the components, when not forming compounds]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (276-279, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (279-283, with 1 pl.) (English). [7000]. 6204

Bakhuys Roozeboom, H[endrik] W[illems]. Over phasenevenwichten in het stelsel acetaldehyd + paraldehyd met en zonder moleculaire transformatie. [Equilibria of phases in the system acetaldehyde + paraldehyde with and without molecular transformation.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (280-284) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (283-288) (English). [1410 7000]. 6205

———— Tinamalgamen. [Tin amalgams]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (420-423) (Dutch). [0720 0380 7000]. 6206

Balbiano, L[uigi] und **Paolini**, V. Oxydationen mit Mercuriacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2994-2998). [5500]. 6207

Balhorn, Hans. Ueber die negative Wirkung der Kohlenstoffdoppelbindungen auf benachbarte Methylengruppen, speciell beim Cyclopentadien. Diss. München (Druck v. V. Höfing), 1902, (62). 23 cm. [1140 6750]. 6208

Ball, W. C. A new colour reaction of hydroxylamine. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (9). [6300]. 6209

Baly, E. C. C. and **Donnan**, F. G. The variation with temperature of the surface energies and densities of liquid oxygen, nitrogen, argon and carbon monoxide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116). [0130 0210 0490 0550 7100 7150]. 6210

Bamberg, Paul. v. Freund, Martin.

Bamberger, Eug. Ueber Ester von Nitronsäuren und über Arylazoaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (54-66). [1100 1720]. 6211

———— Ueber die Einwirkung von alkoholischem Kali und von Formaldehyd auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (732-738). [1130]. 6212

Bamberger, Eug. Ueber Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (756-759). [1930]. 6213

———— Ueber die Einwirkung von Hydrazinbasen auf Chinole, nebst Bemerkungen zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1424-1431). [1540 1720]. 6214

———— Ueber die Selbstzersetzung des Nitrosobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1606-1614). [1130]. 6215

———— Ueber hydroxylierte Azoxybenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1614-1623). Berichtigung. Ebenda, **35**, 1902, (1926). [1720 5020]. 6216

———— Ueber Phenylazoacetaldoxim und Hrn. Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1896-1900). [1720 1930]. 6217

———— Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf m-Tolylhydroxylamin. (Experimenteller Theil nach Versuchen von Leon Ter-Sarkissjanz und Josef de Werra.) [Farbreactionen halogenisirter Arylamine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710). [1630 6150 1330]. 6218

———— Ueber Imidochinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3886-3892). [1630 1540]. 6219

———— Ueber das Verhalten des Anthranils, Phenylhydroxylamins und o-Hydroxylaminobenzaloxims gegen Hydroxylamin und Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3893-3898). [1330 1630 1940]. 6220

———— Ueber die Oxydation des Aethylamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4293-4299). [1610]. 6221

———— und **Bernays**, Walther. Ueber die Synthese des Paraoxyazoxybenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1624-1626). [1720]. 6222

———— und **Demuth**, Ed. Ueber das Oxim des Orthozinnobenzaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1885-1896). [1430]. 6223

Bamberger, Eug. und **Destraz**, Henry. Uebergänge von Arylhydroxylaminen zu Diarylharnstoffen. — Ueber Methylenarylhydroxylamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874–1885). [1630 1330]. 6224

——— und **Frei**, Johannes. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Arylazoacetaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82–91). [1720 1630]. 6225

——— Ueber Alkylierung von Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746–756). [1940]. 6226

——— Ueber die Reduction der Nitroaldehydrazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084–1093). [1630 1720]. 6227

——— und **Grob**, Jac. Ueber Phenylazoäthylidenmitronsäureester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67–82). [1720 1630 G 750]. 6228

——— und **Rudolf**, Leo. Nachträgliches über Dimethylanilinoxid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1082–1083). [1630]. 6229

——— und **Rüst**, Ernst. Zur Umlagerung der Nitroparaffine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (45–53, 856). [1110 7000]. 6230

——— und **Seligman**, Rich. Zur Oxydation der Oxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3884–3886). [1600]. 6231

——— Oxydation des Methylamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4299–4302). [1610]. 6232

——— und **Tichvinsky**, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolchlorid [Benzidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179–4190). [1740 1630]. 6233

——— und **Tschirner**, Fred. Oxydation des Methylendianilids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (714–730). [1630]. 6234

——— und **Vuk**, Michael. Ueber die Oxydation des Methyl- und Äthyl-Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (703–714). [1630]. 6235

Bamberger, Eug. und **Werra**, Jos. de. Controllversuche über Chlormetaltoluidine und Chlormetaminobenzoä-säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3711–3720). [1630 1330]. 6236

——— und **Wheelwright**, E. W. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Acetessigäther, Acetessigsäure und „Benzolazoacetessigäther“. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (123–138). [1740 1720]. 6237

——— und **Wildi**, S. Zur Kenntnis des 1, 2 – Naphtalendiazooxyds. Zürich, Vierteljahrsschr. Natf. Ges., **45**, 1901, (272–276). [1740]. 6238

——— und **Witter**, Hugo. Ueber Formazylphenylketon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (139–149). [1720 1530 5020 1930]. 6239

Bancroft, Wilder D. Analytical chemistry and the phase rule classification. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (106–117). [6000]. 6240

——— Synthetic analysis of solid phases. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (178–184). [6000]. 6241

——— Limitations of the Mass Law. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (190–192). [7050 7100]. 6242

Bang, Ivar. Ueber Nucleoproteide und Nukleinsäuren. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (634 – 635). [4010 Q 1151]. 6243

Barbieri, N. Alberto. Essai d'analyse immédiate du tissu nerveux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (246–248). [8040 Q 2020]. 6244

Barcroft, Joseph und **Haldane**, J. S. A method of estimating the oxygen and carbonic acid in small quantities of blood. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (232–240). [6500 8000]. 6245

Bardach, Bruno. Ueber Stukowenkow's Methode der quantitativen Quecksilberbestimmung im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (231–235). [6200 6500 Q 8340.2]. 6246

Bardswell, Noel D. v. Goodbody, Francis W.

Barfod. Die verschiedenen Graphitsorten, deren Vorkommen und Verwendung. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (539–540). [0210 G 13]. 6247

Barger, G. Saponarin, ein neues, durch Jod blau gefärbtes Glykosid aus Saponaria. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1296-1298). [1850 M 3120]. 6248

Barillé, A. Analyse chimique d'un nouveau poivre, le *Piper Famechoni* Heckel ou poivre de Kissi (Haute-Guinée). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (471-479). [6500 M 0060 5400]. 6249

——— Analyse chimique du *Piper Famechoni* Heckel ou poivre de Kissi (Haute-Guinée). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1512-1514) [6500 M 5400 1550]. 6250

Barker, C. R. v. Guthrie, F. B.

Barmwater, F. og **Christensen, A[nders].** Om Bestemmelse af Metal-mængden i Ferrum reductum. [On the determination of the amount of metal in Ferrum reductum]. Kjöbenhavn, Archiv Pharm. Chem., **9**, 1902, (269-278). [6200]. 6251

Barnes, H. T. and **Cooke, H. Lester.** On the specific heat of supercooled water. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (65-72). [1620 7200]. 6252

Barnes, James. On the relation of the viscosity of mixtures of solutions of certain salts to their state of ionisation. Chem. News, London, **85**, 1902, (30-31). [7150]. 6253

——— v. Jones, Harry C[lary].

Barral, Et. Action des oxydants sur le pentachlorophénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (271-275). [1230]. 6254

——— Sur la transformation du pentachlorophénol en quinone tétrachlorée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (275-278). [1230]. 6255

——— et **Grosfillex, E.** Préparation du tétrachlorophénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1174-1178). [1230]. 6256

Barrett, W. F. On the increase of electrical resistivity caused by alloying iron with various elements, and the specific heat of those elements. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (480-485). [0320 7250]. 6257

Barschall, Hermann. Synthese des Pentantrions. Zur Kenntnis der Reaction saurer Methylengruppen mit Nitrosodialkylanilin. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (33). 22 cm. [1510 5500 1630]. 6258

——— v. Sachs, Franz.

Barth, Ad. v. Hantzsch, A.

Barth, Georg. Zur Prüfung des Mehrgsmittel auf Backfähigkeit. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (449-457). [0910 6500 Q 1872 M 3120]. 6259

Barth, Hans. v. Autenrieth, Wilhelm.

Barthe, L. Considérations sur la séparation, au moyen de la méthode classique, de l'arsenic et de l'antimoine mélangés en faibles proportions. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (105-109). [6100]. 6260

Barton, G. E. A new glass of low solubility. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (893-895). [6000]. 6261

Bartoszewicz, Stanisław. Podręcznik chemii nieorganicznej z analityczną i organiczną, w zakresie szkół technicznych, przemysłowych i handlowych. [Chimie inorganique, analytique et organique, à l'usage des écoles techniques, industrielles et commerciales.] Warszawa (F. Laskus), 1902, (341). 1 rb. 80 kop. [0030]. 6262

Barus, C[arl]. On geometric sequences of the coronas of cloudy condensation, and on the contrast of axial and coronal colors. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (81-94). [7000 C 0100]. 6263

——— The flower-like distortion of the coronas due to graded cloudy condensation. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (309-312). [7300]. 6264

——— On the structure of the nucleus. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (633-636). [7000 C 0010]. 6265

Bashford, E. und **Cramer, W.** Ueber die Synthese der Hippursäure im Thierkörper. Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (324-326). [1310 Q 7970]. 6266

Baskerville, Charles. A novel constant high temperature bath. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1025-1027). [0910]. 6267

——— [Report on] industrial or technical chemistry. *Amer. Chem. Soc.*, 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (124-128). [0020]. 6268

——— Process for rendering phosphoric acid available. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (1519-1520). [6500]. 6269

——— and **Bennett, H. H.** Arsenic pentachloride. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1070-1072). [0140]. 6270

Bassett, Henry jun. v. Donnan, Frederick G.

Batschinski, A. Ueber eine Erweiterung des Begriffes der kritischen Grössen. (Vorl. Mitt.) *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (629-634). [7000 C 1880]. 6271

Bau, Arminius. Beiträge zur Kenntniss der Melibiose. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (69-70). [1820 7300 R 1820]. 6272

——— Wie lässt sich mittelst chemischer Untersuchung feststellen, ob ein Bier pasteurisirt ist? *Wochenschr. Brau.*, Berlin, **19**, 1902, (44-45). [6500 Q 1884 R 3900 2610]. 6273

Baubigny, H. Sur le dosage du manganèse. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (965-967). [6200]. 6274

Baud, Achille. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. *Thèse. sc.*, Genève, 1900-1901, (49 av. 3 pl.). 8vo. [7000]. 6275

Baud, E. Combinaisons de l'hydrogène sulfuré avec le chlorure d'aluminium anhydre. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1429-1431). [0660]. 6276

Baudoin et Schribaux. Sur un procédé de concentration des vins. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (263-265). [5500]. 6277

Bauer, Richard. Ueber die Einwirkung gespannter Wasserdämpfe auf Keratin. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **35**, 1902, (343-357). [4010 Q 1170]. 6278

Bauer, Rudolph. Ueber die Einwirkung von ω -Dihalogen-Ketonen und einigen Aldehyden auf Benzamidin. *Diss. Rostock* (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (90). 22 cm. [1530 1430 1630]. 6279

Bauer, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von aryldithiocarbaminsauren Ammoniaksalzen. *Diss. Erlangen.* Bamberg (Handels-Druckerei), 1902, (47). 22 cm. [1310]. 6280

——— v. Heller, Gustav.

Baum, Erich. Brenzschleimsäurechlorid als Acylierungsmittel, verglichen mit Benzoylchlorid. *Synthese der Pyromykursäure.* *Diss. Berlin* (Druck v. A. W. Schade), 1903, (44). 22 cm. 6281

Baum, M. Das Goldmachen im Lichte alter und neuer Theorien. *Prometheus, Berlin*, **13**, 1902, (705-710). [0010 7000]. 6282

Baumann, C. Nachweisung von Kohlenwasserstoffen mit Hilfe des Lichtes. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (479-481). [6000 7350]. 6283

Baumgärtner. Die Ueberwachung von Feuerungen mit dem Heizeffektmesser „Ados“. *Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing.*, **46**, 1902, (320-321). [7200 6400]. 6284

Baur, E[mil]. Notiz über Cerperoxyd. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (251-257). [0240 7050]. 6285

——— Die Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **29**, 1902, (305-325). [7250 0490 C 6250]. 6286

——— Allgemeiner Bericht über Sauerstoffactivirung. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (53-59). [7000 0550]. 6287

——— und **Portius, Th.** Ueber die photographische Wirkung von Silber und Halbbromsilber in Bromsilber-Emulsion. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (491-495). [7350]. 6288

——— v. Muthmann, Wilhelm.

Baxter, Gregory Paul. The determination of phosphoric acid by means of ammonium phosphomolybdate. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (298-315). [6300]. 6291

Bay, Boruch. Ueber α -Pyridoylpropionester, α -Pyridoylessigester und einige Oxypyrimidine aus denselben. Diss. Berlin (Druck v. A. Unger), 1902, (36). 22 cm. [1930]. 6289

Bay, I. v. Vignon, Léo.

Bayliss, W. M. and **Starling,** E. H. The mechanism of pancreatic secretion. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (325-353). [8040]. 6290

Bayrac. v. Camichel.

Beardsley, Alling P. v. Wheeler, Henry L.

Bebie, Julius. Beiträge zur Kenntnis der Nitrocellulosen. Phil. Diss. II. Zürich. Berlin, 1900-1901, (33). 4to. [1840]. 6292

Bechhold, [J. H.]. Die neuen Untersuchungen über Eiweisskörper. Umschau, Frankfurt a. M., **6**, 1902, (326-329). [4000 Q 1100]. 6293

Bechtolsheim, Cl. *Freiherr* von. Die primären Naturkräfte. Vortrag. Berlin (A. Seydel), 1902, (23). 27 cm. 1 M. [7000 C 0100]. 6294

Beck, Heinrich. Einwirkung von Mikroorganismen auf einige chemische Normalösungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **32**, Originale, 1902, (649-665). [6000 M 7700 R 1820 1650]. 6295

Beck, Hugo. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des α -Methyl- α -jodchinolins. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (31). 21 cm. [1930]. 6296

Beckenhaupt, C. Die spezifische Sortenkonstitution und die Feinheit der Entwicklung als Grundlagen der Hopfenbewerthung und deren Bestimmung durch den Aromaprüfer und die Spindelgliedermessungen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (432-435, 445-448, 461-463, 479-480). [6500 M 5400 3120]. 6297

Becker, Gustav. Zur Kenntniss der sesquioxyd- und titanhaltigen Augite. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (55, mit 4 Taf.). 22 cm. [6500 G 50 12]. 6298

Becker, Hans. Contributions à l'étude des colorants du type „Azonium.“ Thèse sc. Genève. Berne, 1901-1902, (28). 8vo. [5020 1930]. 6299

Becker, J. Ueber Luftzuführung zum Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (438-439). [6500]. 6300

Bestimmung des Wassergehaltes im Teer. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (764-765). 6301

Beckmann, Ernst. Beiträge zur Bestimmung von Molekulargrößen. V. Weitere Ausarbeitung der Siedemethode. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (129-157). [7100 C 1920]. 6302

Ueber Spektrallampen. IV. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (465-474). [0910 7300 C 4200]. 6303

Beckstroem, R. v. Thoms, Hermann.

Bee, J. v. Easterfield, T. H.

Beek, H. van. Die Vorteile der Bewegung des galvanoplastischen Bades. Zs. ReprodTech., Halle, **4**, 1902, (72-73). [7250 C 6200]. 6304

Lösungen und Lösungsmittel. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (265-266, 277-279). [7150 7350]. 6305

Beese, Wilhelm. Woher stammt die im Urin ausgeschiedene Oxalsäure? wodurch wird sie in demselben gelöst gehalten resp. wodurch wird sie zum Ausfallen gebracht? und welches ist die klinische Bedeutung der Oxalurie? Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (88). 22 cm. [1310 Q 8320 1500]. 6306

Beger, C. Zur Methode der Fettbestimmung in Futtermitteln. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (112-113). [6500 Q 1885 M 3120]. 6307

und **Wolfs,** H. Die Gerber'sche Fettbestimmung in ihrer Anwendung auf Schafmilch. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (309). [6500 Q 1833]. 6308

Behaghel, Wilhelm und **Buchner,** Eduard. 4-Pyrazolcarbonsäure aus 4-Phenylpyrazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (34-35). [1930]. 6309

Béhal, A. Traité de chimie organique d'après les théories modernes. 2^e éd. 2 vols. Paris (Dorn), 1902, (XI + 924, I - 1022). 25 cm. 32 fr. [0030]. 6310

Acides campholénique et nitrocampholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412). [1340 1140]. 6311

Behn, Konrad. Synthese aromatischer Alkohole mit Formaldehyd aus substituierten Phenolen. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (45). 22 cm. [1230]. 6312

Behr, Georg Freiherr von. Einfluss von Zusätzen auf die Hydrolyse von Natriumphenolatlösungen bei der Siedetemperatur. Diss. Giessen (Druck v. Heppeler u. Meyer), 1902, (38). 22 cm. [1230 7050]. 6313

Behrend, P[aul]. Max Maercker †. Ein Rückblick. Landw. Jahrb., Berlin, **31**, 1902, (1-54, mit Portr.). [0010 M 0010 Q 0010]. 6314

— und **Wolfs, H.** Untersuchungen über die Zusammensetzung und die Beschaffenheit des Butterfettes aus der Milch einzelner Kühe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (689-719). [6500 Q 1839]. 6315

— — — — — Die von Prof. Dr. Prior-Nürnberg angeregte Erweiterung der Darmmalz-Analyse. D. Bierbr., Stuttgart, **17**, 1902, (587-589). [6500 R 2700 M 3100]. 6316

Behrend, Robert und Grünwald, Richard. Ueber die Oxydation des Methyluracils. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (178-204). [1930]. 6317

— und **Thurm, Richard.** Ueber die Constitution der Alkyl-derivate des Methyluracils und der 8-Methylharnsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (160-178). [1930]. 6318

Behrendsen, O[tto]. Ueber die radioaktive, im Uranpecherz vorkommende „flüchtige Substanz“. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (572-573). [0100 C 4240]. 6319

Behrendt, Emil. Verbindungen des vierwertigen Vanadins mit Schwefelsäure und schwefliger Säure. Diss. Berlin (Druck v. M. Driesner), 1902, (72). 21 cm. [0820]. 6320

Behrens, H. Mikrochemischer Nachweis von Alkylaminen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (269-279). [6150]. 6321

Behrens, Max. v. Arnold, Carl.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Over mikrochemische opspoing en onderscheiding van alkylamines. [Ueber das mikrochemische Auffinden und die

Trennung der Alkylaminen.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (736-738). [6150]. 6322

Behrens, Wilhelm. Zur Kenntniss des Bisnitrosylbenzyls und der bei seiner Bildung entstehenden Nebenprodukte. (Mitgeteilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (265-278). [1130 1430 1630]. 6323

Bein, S. Ueber die Feststellung von Eigelb in Nahrungsmitteln. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (188-189). [6500 Q 1840]. 6324

Bein, W[illy]. Benetzungsrückstände bei Inhaltsermittlung von Massen. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (199-231). [7000 0900 B 0010]. 6325

Beisswenger, Alfred. Ueber die Reduktion einiger Anhydride der Bernsteinsäure- und Glutarsäuregruppe zu Lactonen. Diss. Basel. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (54). 23 cm. [1310 1320 7250]. 6326

Beistle, C. P. The determination of sulphur and phosphorus in plant substances. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1093-1100). [6200 M 3120]. 6327

[**Beketov, Nikolaj Nikolajevič.** Бекетовъ, Н. Н. Периодическая система элементовъ Д. И. Менделѣева по отношенію къ новымъ газамъ. [Le système périodique des éléments de M. Mendéléeff par rapport aux gaz nouveaux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 432-433). [7000]. 6328

Belitski, L. Die Verstärkung mit Quecksilberjodid. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (240-242). [7350]. 6329

Bell, Albert E. A new method of detecting turmeric. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (551). [6500]. 6330

Bellach. Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. [Mittheilungen a. d. photochem. Labor. der technischen Hochschule Berlin.] Allg. PhotZtg, Halle, **9**, 1902, (165-166). [6500 7350]. 6331

Bellach. Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (433-434). [6300 7350]. 6332

— v. Schaum, Karl.

Bellet, Daniel. Les nouveaux usages industriels de l'alcool. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (205-212). [1210 C 6070 4220]. 6333

Belloc, G. Sur la thermo-électricité des aciers et des ferronickels. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (105-106). [7250]. 6334

Belloq, A. Albumines. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (374-376). [4010 Q 1140]. 6335

Beltzer, F. Etude sur la régénération industrielle de l'acétate de plomb, des boues résiduaires de sulfate de plomb. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (284-287). [0580]. 6336

— Etudes sur la séparation du nickel et du cobalt. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (169-182). [0260 0540]. 6337

Bemmelen, J[acob] M[aarten] van. De werking van water op Antimonium-chloruur. [Action of water on antimony chloride.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (374-378). [0680 7000]. 6338

— Die Absorption. 7. Abhandlung: Die Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (265-279). [7150 7200 0710]. 6339

Bender, C. Brechungsexponenten normaler Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (109-122). [7300 C 3030]. 6340

Bendix, Ernst. Bemerkungen zu: Die Entstehung von Glycogen aus Eiweiss von Bernhard Schöndorff. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (544-548). [1840 Q 7921 7931]. 6341

Benedicks, Carl. Der elektrische Leitungswiderstand des Stahles und des reinen Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (545-560). [6320 7250 C 5660]. 6342

(D-3218)

Benedict, Francis G[ano], and Manning, Charlotte R. A chemical method for obtaining vacua. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (340-345). [0910]. 6343

Benedict, H. Analytische Fabrik-laboratorien, von der nichtchemischen Seite. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (78-83). [6000]. 6344

Benjamin, Marcus. Organisation and development of the Chemical Section of the American Association for the Advancement of Science. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (86-98). [0010]. 6345

Bennett, C. T. v. Umney, John C.

Bennett, H. H. v. Baskerville, Charles.

Benöhr, Otto. s-o-p-Diamidobenzophenon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (310-313). [1530]. 6346

Benrath, Alfred. Ueber die Umsetzung von Metallverbindungen des Dibenzoylhydrazins mit Jod und halogenhaltigen Substanzen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (37). 22 cm. [1330]. 6347

Benz, E. Ueber die Thoriumbestimmung im Monazitsande. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (297-309). [6100 0770 G 12]. 6348

Benz, G. Ueber Alkoholbestimmung im Sprit-Weinessig etc. mittels Vaporimeters. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (230). [6500]. 6349

Benzian, R. v. Fischer, Th.

Béranger, L. v. Freundler, P.

Berdel, Eduard. Beitrag zur Kenntnis der Legierungen. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (38, mit 12 Taf.). 27 cm. [0100 7000]. 6350

Berding, [Ernst]. Zur Frage der Harnsäurebestimmung [betr. d. Arb. v. Ruhemann in No. 2 u. 3 d. W.]. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (610-611). [6300 Q 8313.2 0090]. 6351

Berend, I[udwig] und Heymann, F. Ueber m-Dinitroacetophenon und seine Derivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (290-294). [1530]. 6352

Berg, A. Sur le dosage de l'acide sulfureux par liqueur titrée d'iode. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1077-1083). [0660]. 6353

Berg, Hans von. I. Ueber einige Derivate des β -Alanins. II. α -Diketone aus α - β -Olefinketonen. Phil. Diss. Basel. Schweinfurt, 1900-1901, (33). 8vo. [1310 1510]. 6354

Berg, Ragnar. Einwirkung des Bleichens auf Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (605-606). [1310 6500 Q 1540]. 6355

——— Ueber eine ungewöhnliche Fälschung von Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310). [6500 Q 1880]. 6356

Bergell, Peter. v. Fischer, Emil.

Berger, F. Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (702-703). [1860 Q 1884]. 6357

Bergner, C. Ueber geringere Seifensorten. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (261-262, 283-284). [1300 1320]. 6358

Berl, Ernst. Untersuchungen über Kobaltanmoniak-Verbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (67). 8vo. [0260]. 6359

Berliner, Ernst. Ueber die Ionenwanderung. Diss. Berlin. Gräfenhainichen (Druck v. K. Hecker), 1902, (38). 22 cm. [7250 C 6240]. 6360

Bernard, Maurice. Bestimmung des Glycerins durch Jodsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (541-542). [6300 Q 9120]. 6361

——— Die Werthbestimmung der Guttapercha. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (569-570). [6500 1860]. 6362

——— Die Phosphorsäurebestimmung im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (73). [6500 Q 8340.2]. 6363

——— Die chemische Untersuchung des Weines. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (140). [6500 Q 1884]. 6364

——— Eiweissbestimmung im ikterischen Harne. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (286). [6500 Q 8440.2]. 6365

——— Die Chlorbestimmung im Harne. Untersuchungsgang bei der Bestimmung der Eiweisssubstanzen im

Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (656-657). [6200 6300 Q 8340.2 8330.2]. 6366

Bernard, Maurice. Die Tochter'sche Harnsäurebestimmung im Harne. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (826). [6330 Q 8313.2]. 6367

——— Die Lecithine. Apoth. Ztg, Berlin, **17**, 1902, (186-187). [1310 Q 9180]. 6368

——— Das Kreatinin im Harne. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (189-190). [6300 Q 8315.2]. 6369

Bernard, R. v. Glöess, P. and Tiffeneau, Marc.

Bernays, Walther. v. Bamberger, Eugen.

Berndt, G. Notiz über das Bandenspectrum des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (946 948). [0490 7300 C 4200]. 6370

Berndt, L. v. Landolt, H. H.

Bernheimer, O. und **Schiff, F.** Beiträge zur Bestimmung des Blaes in ausgebrauchter Gasreinigungsmaschine. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (227-228). 6371

Berninzone, M. R. Sur la synthèse physiologique de l'acide hippurique. Arch. itali. biol., Paris, **37**, 1902, (33-42). [8000 Q 8318]. 6372

Bernthsen, A. Kurzes Lehrbuch der organischen Chemie 8. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XVIII + 593). 21 cm. 10 M. [1000]. 6373

——— Podręcznik chemii organicznej, przełożony przez B. Hryniewieckiego, T. Rotarskiego, H. Międzyńskiego, W. Ciechońskiego i K. Jędrzychowskiego. [Traité de Chimie organique, traduit (de l'allemand) par M.M. B. Hryniewiecki, T. Rotarski, H. Międzyński, W. Ciechoński et K. Jędrzychowski]. Warszawa (Biblioteka przyrodnicza Wszechświata, wydanie Kasy Mianowskiego), 1902, (II + IV + 563 + XXI). 25 cm. 2 rb. 25 kop. [0030]. 6374

Berntrop, J. C. Ueber den Nachweis kleiner Mengen Arsen in Nahrungsmitteln, besonders in Bier. D. Braund., Berlin, **27**, 1902, (231-232). [6500 Q 1800 1884]. 6375

Berntrop, J. C. On the detection of small quantities of arsenic in foods, especially in beer. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (122). [6200 6500]. 6376

Ueber den Nachweis von kleinen Mengen von Arsen in Nahrungsmitteln. *Zs. anal. Chem.*, Wiesbaden, **41**, 1902, (11-13). [6500 Q 1800]. 6377

Ueber die Bestimmung des Fettgehaltes von Weizenbrot und die Beantwortung der Frage, ob dasselbe mit Milch, mit Wasser oder unter Hinzufügung eines anderen Fettes als MilCHFett gebacken ist. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (121-125). [6500 Q 1872]. 6378

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. *Diss.* Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (72). 22 cm. [0490 0930 7250 6300 C 6220]. 6379

Bertault. Sur la recherche de l'indican dans l'urine. *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (277-279). [6500 Q 8310]. 6380

Bertel, R. Ueber Tyrosinabbau in Keimpflanzen. Berlin, *Ber. D. bot. Ges.*, **20**, 1902, (454-463). [8030 4020 M 3750 2100 3120]. 6381

Bertels, Kurt. Ueber Nitroso-m-phenylen-diamin und seine Derivate. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (50). 22 cm. [1630 5020]. 6382

Berthelot, Daniel. Sur le point d'ébullition du sélénium et sur quelques autres constantes pyrométriques. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (705-708). [0700 7200 C 1840 1810]. 6383

Berthelot, [Marcellin]. Analyse de quelques objets métalliques antiques. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (142-145); *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (464-467). [0010 6500]. 6384

Sur un vase ancien trouvé à Abou-Roach. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (501-503); *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (467-470). [0010 6500]. 6385

Recherches sur les forces électromotrices. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (793-807). [7250 C 5610]. 6386

Berthelot, [Marcellin]. Sur quelques phénomènes de polarisation voltaïque. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (865-873). [7250 C 6230]. 6387

Sur les procédés destinés à constater l'action électrolytique d'une pile. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (873-876). [7250 C 6200]. 6388

Étude sur les piles fondées sur l'action réciproque des liquides oxydants et réducteurs. Dissolvants communs. Action des acides sur les bases. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (933-950). [7250 C 5610]. 6389

Études sur les piles fondées sur le concours d'une réaction saline avec l'action réciproque des liquides oxydants et réducteurs. Conclusions. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, (1009-1030). [7200 C 5610]. 6390

Nouvelles recherches sur les piles fondées sur l'action réciproque de deux liquides. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1461-1478). [7250 C 5610]. 6391

Recherches sur les piles fondées sur l'action réciproque de deux liquides salins [6 Mémoires⁷. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (146-271). [7250 C 5610]. 6392

Recherches sur l'action réciproque de deux liquides salins. 7^e Mémoire : études sur les piles fondées sur les réactions complexes. 8^e Mémoire : conclusions. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (289-339 ou 348). [7250 C 5610]. 6393

Sur la relation entre l'intensité du courant voltaïque et la manifestation du débit électrolytique. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (5-8). [7250 C 5610]. 6394

Actions électrolytiques manifestes, développées par les piles constituées par la réaction de deux liquides renfermant l'un un acide, l'autre un alcali. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (129-133). [7250]. 6395

Nouvelles expériences sur la limite d'intensité du courant d'une pile qui correspond à la manifestation d'un débit électrolytique extérieur apparent dans un voltamètre. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (485-492). [7250 C 5610]. 6396

- Berthelot**, [Marcellin]. Sur les registres de laboratoire de Lavoisier. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (549-557). [0010]. 6397
- Sur les impuretés de l'oxygène comprimé et sur leur rôle dans les combustions opérées au moyen de la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (821-824). [0550]. 6398
- Sur l'absorption de l'oxygène libre par l'urine normale. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (5-21). [8040 Q 8300]. 6399
- Remarques sur l'acidité de l'urine. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (21-28). [6500 Q 8300]. 6400
- Sur l'acidité de quelques sécrétions animales. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (28-39). [8040 Q 1510]. 6401
- Remarques sur l'emploi et la sensibilité de la teinture de tournesol. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (39-53). [6000]. 6402
- Études sur la neutralisation. Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Ann. chim. phys., (sér. 7), **25**, 1902, (53-59). [6000]. 6403
- Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (59-65). [0010]. 6404
- Sur les radicaux acétylo-métalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (65-67). [1120]. 6405
- Sur la chaleur dégagée dans la réaction de l'oxygène libre sur le pyrogallate de potasse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (75-77). [7200]. 6406
- Sur une lampe préhistorique trouvée dans la grotte de la Mouthe. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (77-78). [6500 P 3200]. 6407
- Nouvelle série d'expériences relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (78-97). [0110]. 6408
- Berthelot**, [Marcellin]. Equilibres chimiques. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (145-153). [7200 0570]. 6409
- Recherches sur quelques effets de l'insolation sur les plantes et sur le raisin en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (433-452). [8030 M 3200 5400]. 6410
- Essais sur quelques réactions chimiques déterminées par le radium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (452-458). [0620]. 6411
- Études sur le radium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (458-463). [0620 C 4240]. 6412
- et **André**, G. Remarques sur la formation des acides dans les végétaux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (67-70). [8030]. 6413
- See also Gurvič, L.
- Bertram**, W. Ueber Di-o-dinitrodiphenylmethan und Di-o-dinitrobenzophenon. J. prakt. Chem., Leipzig (N. F.), **65**, 1902, (327-345). [1130 1530 5020]. 6414
- Bertrand**, Gabriel. Sur le bleuissement de certains champignons du genre *Boletus*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **17**, 1902, (454-459); Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (179-184). [8030 M 7700 3120 Q 1010]. 6416
- Sur l'extraction du bolétole. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (124-126). [1250 M 3120]. 6417
- Sur l'existence de l'arsenic dans l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1434-1437); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (847-851). [0140 8030 Q 1070]. 6419
- Sur la recherche de très petites quantités d'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (851-854). [6100]. 6420
- Sur l'existence de l'arsenic dans la série animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (809-812). [8040 Q 1030 1070]. 6421
- Sur la nature de la bufonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (49-51). [3020 1250 N 5611 5631 Q 1260 9150]. 6422

Bertrand, Gabriel. Sur la nature de la bufonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1130-1133). [1250 N 5611]. 6423

——— Sur une ancienne expérience de M. Berthelot, relative à la transformation de la glycérine en sucre par le tissu testiculaire. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (79-83). [8010 Q 1240]. 6424

——— v. Phisalix, C.

[**Bevad**, Ivan Ivanovič.] Бевадь, И. И. О реакціях азотистых соединений съ цинкорганическими соединениями. [Sur la réaction des combinaisons azotiques avec les combinaisons zincorganiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (52-53, II, Pr.-verb.). [1210 2000]. 6425

Bevan, P. V. On some phenomena connected with the combination of hydrogen and chlorine under the influence of light. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (264-266). [0250 0360 7350]. 6426

Bewad. v. Bevad.

Beyling. Ueber oberschlesische Grubenbrände durch Selbstentzündung von Kohle und Massregeln zu ihrer Bekämpfung. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, 168-139. [7200 G 18 J 27 d]. 6427

Beythien, A[dolf]. Chocoladenmehle. (Berichtigung.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (555-556). [6500 Q 1885]. 6428

——— Zur Theeuntersuchung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (457-458). [6500 M 3120 Q 1885]. 6429

——— Zur Bestimmung der Borsäure in Margarine. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (764-766). [6300 Q 1885]. 6430

——— Einige Paprika-Analysen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (858-861). [6500 M 3120 Q 1875]. 6431

——— und **Bohrisch**, Paul. Ueber amerikanisches getrocknetes Obst. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (401-409). [6500 Q 1875 M 3120]. 6432

——— und **Stauss**, W. Kokosfettthaltige Margarine. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (856-858). [6500 Q 1855]. 6433

Bial, Manfred. Ueber die antiseptische Funktion des H-Ions verdünnter Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (513-534). [7250 R 3900 1820 M 3100 7700]. 6434

——— Die Diagnose der Pentosurie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (253-254). [6150 Q 8450 1430 0090]. 6435

Bialon, Oswald. Ueber die Einwirkung von Anisaldehyd auf Chinaldin, α -Picolin und Aldehydcollidin. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (44). 22 cm. [1930 1430]. 6436

——— Ueber die Einwirkung von Anisaldehyd auf Chinaldin, α -Picolin und Aldehydcollidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2786-2790). [1930]. 6437

Bibergeil, Arthur. Zur Kenntnis des O₂-Biphenols. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (51). 22 cm. [1230]. 6438

——— v. Diels, Otto.

Bichel, C. E. Untersuchungsmethoden für Sprengstoffe. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (669-689, mit 1 Taf.). [7200]. 6439

Bickel, Adolf. Zur Lehre von der elektrischen Leitfähigkeit des menschlichen Blutes ums bei Urämie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (501-504). [7250 Q 5020 8085]. 6440

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Zugleich ein Leitfaden bei Apotheken-Visitationen für Apotheker und Aerzte. 11. verb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 491). 17 cm. Geb. 5 M. [6000 Q 9100]. 6441

——— Die chemischen Prozesse und stöchiometrischen Berechnungen bei den Prüfungen und Wertbestimmungen der im Arzneibuch für das deutsche Reich (4. Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Gleichzeitig theoretischer Teil der Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das deutsche Reich (4. Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Berlin (J. Springer), 1902, (XII + 320). 17 cm. Geb. 4 M. [6500 Q 9100]. 6442

- Biedenkopf, Hermann.** Leitfaden für einfache landwirtschaftliche Untersuchungen. Zum Gebrauch an landwirtschaftlichen Schulen und zum Selbstunterricht bearb. Berlin (P. Parey), 1902, (VI + 86). 20 cm. Geb. 1 M. [6500 M 0060 3120 Q 1800]. 6443
- Biehringer, Joachim und Busch, Albert.** Ueber eine neue Umsetzung der Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2537). [1740 1720]. 6444
- und **Topaloff, Wassil.** Ueber Thiopyronin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (499-511). [5020 1920]. 6445
- Bier, L[eonard] und Marchlewski, L[eon].** Absorpcya ultrafioletowych promieni przez barwiki żółci, urobilin i proteinochrom. [Absorption of ultraviolet rays by bilirubin, biliverdin, urobilin and proteinochrom.] Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (230-232, with 2 pl.) (Polish and English); Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (138-142, pl. I, II). (Polish). [5010 7300 Q 1310]. 6446
- Bigelow, S. L.** On the passage of a direct current through an electrolytic cell. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (603-628). [7250 C 5600]. 6447
- Bilimann, Einar.** Ueber die Bildung des Cuproxanthogenats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2184-2187). [1310 2000]. 6448
- Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588). [1300 2000]. 6449
- Bilecki, Alois.** Ueber Atomgewichtszahlen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (399). [7100]. 6450
- Bilite, B.** Recherches sur la désoxybenzoïne et la dibenzylcétone. Thèse sc. Genève, 1900, 1901, (32). 8vo. [1530]. 6451
- Billard, G. et Dieulafoy.** Sur l'émulsion du chloroforme par les urines. Procédé de recherche des sels biliaires. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (273-275). [6150 8040 Q 1650 7630 8430]. 6452
- Billitzer, Jean.** Ueber die saure Natur des Acetylen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (535-544). [1120 7050 7150]. 6453
- Elektrochemische Studien am Acetylen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (132-137). [1120 7250 7150 C 6200]. 6454
- Elektrische Herstellung von colloïdalem Quecksilber und einigen neuen, colloidalen Metallen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1929-1935). [0100 7150 0380]. 6455
- Kolloidale Metalle. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (41-43). [7150]. 6456
- Bericht über die IX. Hauptversammlung der deutschen elektrochemischen Gesellschaft in Würzburg vom 8. bis 10. Mai 1902. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (414-421). [0020 7000 C 0020]. 6457
- Antwort auf einige Bemerkungen des Herrn Prof. Haber [betr. Kathodenaufflockerung und Zerstäubung]. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (659-660). [7250 C 6220]. 6458
- Billon. v. Matthieu.**
- Biltz, A.** Ueber weissen Perubalsam. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436). [1860 M 3120]. 6459
- Biltz, Heinrich.** Zur Kenntniss des Perioden-Systems der Elemente. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (562-568). [7000]. 6460
- Aliphatische Nitrokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528-1533). [1110 1120 1130]. 6461
- Ueber die Oxydation von Tetrachloräthylen und Tetrabromäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1533-1537). [1120]. 6462
- Zur Kenntniss des Aethylenchlorids und Aethylenchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3524-3528). [1110 1130]. 6463
- Berichtigung zu der Tabelle über das „Periodensystem der Elemente“. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4241). [7000]. 6464

Biltz, Heinrich. Neuere Untersuchungen über Phototropie. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (3-5). [7350 1630].

6465

— und **Amme, Otto.** Ueber die Oxydation des p-Oxybenzaldehydphenylhydrazons und einiger Derivate zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32). [1630].

6466

— und **Arnd, Thankmar.** Ueber die Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347). [1310 1530].

6467

— und **Kammann, Otto.** Luftoxydationsversuche mit den Phenylhydrazonen des m-Oxybenzaldehyds und einiger Derivate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (32-37).

6468

— **Maué, A. und Sieden, Fr.** Addition von Phenylhydrazin-p-sulfosäure an Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2000-2008). [1330 1430].

6469

— und **Sieden, Fritz.** Ueber die Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (210-328). [1630].

6470

— und **Weiss, Rudolf.** Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf einige Osazone (Osotriazolbildung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3519-3524). [1630 1930].

6471

Biltz, Wilhelm. Zur Kenntnis der Lösungen anorganischer Salze in Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, 185-221. [7150 7250].

6472

— Ueber colloidale Hydroxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4431-4438). [7150 0100].

6473

— Bemerkungen über die Dissociation des Benzylidenanilinacetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4438-4440). [1330 7200].

6474

Bindewald, Hans. Ueber das Thiopyrin und seine Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinströff). 1902, (57). 22 cm. [1930 1940 Q 9180 G 750].

6475

Bindschedler, Emil. Ueber Oxalatoaquotriamminkobaltsalze und komplexe Triamminkobaltverbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (80). 8vo. [0260].

6476

— Beitrag zur Elektroanalyse des Quecksilbers. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (329-332). [6250 0380].

6477

— v. Le Blanc, M[ax.]

Binz, A[rthur]. Technologische Vorlesungs- und Practicumversuche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1129-1133). [0920 5020].

6478

— Notizen zur Kenntnis des Indigos. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (229-230). [5020 1930].

6479

— und **Kufferath, A.** Die Salze des Indigos. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (196-204). [1930 5020].

6480

— und **Rung, F.** Die Bestimmung des Indigotins auf geküpten Faserstoffen. Zur Theorie des Färbeprocesses in der Indigoküpe. (I. u. 5. Mitt. über Indigofärberei.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (557-559, 616-629). [5020 6200 1930 R 2740 M 3120].

6481

— und **Schroeter, G[eorg].** Ueber den Process des Färbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4225-4229). [5000].

6482

Binz, G[arl]. Der Gehalt natürlicher Eisenwässer an gelöstem Eisen. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (212-213). [6300 Q 9115].

6483

Biot. v. Seyewetz, A.

Bird, R. M. A convenient gas generator. Amer. Chem. J., **28**, 1902, (492-493). [0910].

6484

Bischoff, B. Zur Beurteilung der Vollmilch. Apoth. Ztg., Berlin, **17**, 1902, (240-241). [6500 Q 1833].

6485

Bischoff, C. A. und Hedenström, A. von. Ueber aromatische Ester der Kohlensäure und Oxalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3431-3437). [1310 1330].

6486

— Umsetzungen des Diphenyloxalates. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3437-3442). [1310 1330].

6487

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Oxalsäurearylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3443-3452). [1310 1330]. 6488

Ueber Oxalester zweierwerthiger Phenole, sowie Malonsäure-Diphenylester und -Dibenzylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3452-3457). [1330 1310]. 6489

Ueber Bernsteinsäure-Phenyl- und Benzyl-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4073-4079). [1310 1330]. 6490

Ueber Arylester der Bernsteinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4079-4084). [1310 1330]. 6491

Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phtal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094). [1320 1330]. 6492

Verseifungsgeschwindigkeiten von Aryleestern und Benzylestern zweibasischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4094-4099). [1300 7050]. 6493

Bischoff, Felix. Beiträge zu der Analyse des Eisens. Stahl und Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (719-727, 754-759, 1136-1139). [6500 G 18]. 6494

Bistrzycki, A. Altes und Neues aus der Geschichte der Teerfarbstoffe. Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat., **9**, 1901, (40-43). [5000 0010]. 6495

und **Czemański**, W. Kondensationen von o-Aldehydosäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat., **1**, 1901, (155-204). [1430 1510]. 6496

und **Herbst**, C. Ueber das p-Oxytriphenylcarbinol. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141). [1230]. 6497

Bittner, K. Synthese von Pyrinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1411-1413). [1930]. 6198

Ueber einige Derivate der α, α' -Dichlorisonicotinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2933-2936). [1930]. 6499

Biüstrem, Andrian Gustavovič.] Бюстремъ, А. Г. Вліяніе химическаго состава на плотность болванки. [De l'influence de la composition chimique

sur la compacité du métal des lingots.] Gorn. zurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, **4**, (partie non-officielle), 1902, (172-185). [7000]. 6500

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organo-métalliques (V). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (551-553). [2000]. 6502

Sur un nouvel acide diméthylglutarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1113-1115). [1310]. 6503

et **Blanc**, G. Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (71-76). [1540 1340 1640]. 6504

Blake, F. C. v. Blake, J. C.

Blake, J. C. and **Blake**, F. C. Note on the rate of hydration of metaphosphoric acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (68-74, with pl.). [0570]. 6501

v. Gooch, F[rank] A[ustin].

Blanc, G. v. Blaise, E. E.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Over den invloed van verschillende atomen en atoomgroepen op de omzetting van aromatische sulfiden in sulfonen. [On the influence of different atoms and atomic groups on the conversion of aromatic sulphides into sulphones]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (316-318) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (264-266) (English). [7050 5500]. 6505

Over pentanitrophenylmethylnitramine en tetra- en pentanitrophenol. [On pentanitrophenylmethylnitramine and tetra- and pentanitrophenol.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (462-466) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (437-442) (English). [1230 1630 5500]. 6506

Bromeering en nitreering in de aromatische reeks. [Bromination and nitration in the aromatic series.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (738-741) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (643-647) (English). [1130 1000]. 6507

Blanksma, J[an] J[ohannes]. De intramoleculaire verschuiving bij halogenacetaniliden en hare snelheid. [The intramolecular rearrangement in halogenacetanilides and its velocity.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (159-163) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (178-182) (English). [1630 7050 7350]. 6508

——— De intramoleculaire verschuiving bij halogen acetaniliden en hare snelheid. II. [The intramolecular rearrangement in halogenacetanilides and its velocity. II.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (378-381) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (359-362) (English). [1630 7050]. 6509

Blas, C. Traité de chimie analytique. Tome III: analyse quantitative générale comprenant les méthodes titrimétrique, électrolytique, gazométrique, docimastique, etc. Quatrième édition, revue, corrigée et considérablement augmentée. Louvain (A. Uystpruyst), 1902, (XIV + 605, av. fig.). 8vo. 17 fr. 50. [0030]. 6510

Blecher, C. Ein Beitrag zur Technik autotypischer Dreifarbenaufnahmen mittels Schutzblenden. Zs. ReprodTechn., Halle, **4**, 1902, (18-20). [7350]. 6511

——— und **Traube, A.** Ueber Farben und Filter für den Dreifarben-druck. Zs. ReprodTechn., Halle, **4**, 1902, (149-154, mit 1 Taf.). [7350]. 6512

——— v. **Traube, A.**

Bleier, H. v. **Ullmann, F.**

Bleisch, C. Einiges über Heizmaterialien und Heizversuche [in: Brauer- und Mälzer-Kalender, Jg 26, Tl 2]. Stuttgart, 1903, (1-13). [7200]. 6513

Blix, Martin. Ueber das Borimid $B_2(NH)_3$ und seine Stellung unter den verwandten anorganischen Verbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (36). 22 cm. [0160 7000]. 6514

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 cm. [5500 1320 1310]. 6515

Bloch, Moriz. Synthesen einiger Chromonderivate. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (46). 8vo. [1910]. 6516

Blochmann, Richard. Komplementärfarben und ihre Verwendung zur Herstellung weisser Toiletteseifen. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (182-183). [1300 6500]. 6517

——— v. **Fischer, Emil.**

Blockey, F. Austyn. The analysis of some new tanning materials. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (158-162). [6500]. 6518

Blount, Bertram. The determination of carbon in steel by direct combustion. London, Anal., **27**, 1902, (1-5, with pl.). [6500]. 6519

——— Cement. Encycl. Brit. Suppl., London, **26**, 1902, (628). [0220]. 6520

——— v. **Stanger, W. Harry.**

Blum, Heinrich. Beitrag zur Kenntnis der Farbstofftheorie. Phil. Diss. Basel. Strassburg i. E., 1900-1901, (56). 8vo. [5000]. 6521

Blumenthal, Ferdinand und Neuberg, Carl. Ueber Entstehung von Aceton aus Eiweiss. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (6-7). [8040 Q 1134]. 6522

——— und **Wohlgemuth, Julius.** Ueber Glycogenbildung nach Eiweissfütterung. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (391-394). [8040 Q 7931 1130]. 6523

Blumstein, Jeruchim. Ueber das 2, 3'-Dioxyflavon. Phil. Diss. Bern, 1900, 1901, (39). 8vo. [1910 5020]. 6524

Blyth, M. Wynter. The detection of artificial colouring matters in fresh and sour milk. London, Anal., **27**, 1902, (146-151). [6500]. 6525

Bocarius, N. Zur Kenntniss der Substanz, welche die Bildung von Florenseschen Krystallen bedingt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (339-346). [1610 6500 Q 0830 1610]. 6526

Bode, Adolf. Partielle Synthese von r-Cocain nebst einem Anhang: Zur Kenntnis der Ecgoninsäure. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (67). 23 cm. [3010 1930 G 750]. 6527

Bode, H. Zur Bestimmung der wirk-
samen Bestandteile von Mergeln und
Kalksteinen. Fühlings landw. Ztg,
Stuttgart, **51**, 1902, (729-733, 771-780).
[6500 M 3060]. 6528

Bodländer, G[uido]. Ueber die rela-
tive Stärke der Salz- und Salpeter-
Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (99-102). [0250 0490 7000].
6529

——— Ueber die Chemie der
Cuproverbindungen. Vortrag. Zs.
Elektroch., Halle, **8**, 1902, (514-515).
[0290 7250]. 6530

——— Beitrag zur Theorie einiger
technischer Reduktions- und Oxydations-
prozesse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902,
(833-843). [7200]. 6531

——— Fortschritte der physika-
lischen Chemie im IV. Vierteljahr 1901.
Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (318-320,
346-348). [7000]. 6532

——— Fortschritte der physika-
lischen Chemie im I. Vierteljahr 1902.
Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (533-535,
566-568, 596-599, 659-661). [7000
C 4240]. 6533

——— und **Fittig, R.** Das Ver-
halten von Molekularverbindungen bei
der Auflösung. II. Zs. physik. Chem.,
Leipzig, **39**, 1902, (597-612). [7150
7250 C 6250]. 6534

——— und **Sackur, O.** Ueber
die relative Stärke der Salz- und Sal-
peter-Säure. Erwiderung an Hrn. O.
Kühling. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (1255). [0250 0490 7000].
6535

——— und **Storbeck, O.** Beiträge
zur Kenntnis der Cuproverbindungen
I. II. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**,
1902, (1-41, 458-476). [0290 7150
7000 7250 C 6250]. 6536

——— v. **Abegg, R.**

Bodroux, F. Quelques expériences
de cours. Paris, Bul. soc. chim., (sér.
3), **27**, 1902, (349-351). [0920]. 6537

——— Sur une préparation du
phosphure d'hydrogène gazeux. Paris,
Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (568-
569). [0570]. 6538

Böcker, Th. v. **Stephani, O.**

Boehm, Carl. I. Einwirkung von
Aminen auf Dibromtriäcetonamin. II.
Ueber das β -Oxo- $\alpha\alpha\alpha'$ -tetramethyl-
pyrrolidin. Phil. Diss. Basel. Wies-
baden, 1900-1901, (48). 8vo. [1930].
6539

Böhm, C. K. Prüfung von Cerium
oxalicum medicinale. Pharm. Ztg,
Berlin, **47**, 1902, (737-739). [6500
6200 0240 Q 9115]. 6540

Böhm, C. R. Cerium oxalicum medi-
cinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902,
(297-298); Zs. angew. Chem., Berlin,
15, 1902, (678). [6500 0240 Q 9115].
6541

——— Cerium oxalicum medi-
cinale als Ausgangsmaterial für die Dar-
stellung der Ceritelemente. Zs. angew.
Chem., Berlin, **15**, 1902, (372-380).
[0240 0100 Q 9115 9120]. 6542

Böhm, Richard C. Die modificirte
Chromsäure-Trennungsmethode in ihrer
Anwendung auf die Ceritelemente. Zs.
angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1282-
1299). [0100 6100]. 6543

Böhm-Raffay, Br. Zum Verfahren
zur vollständigen Beseitigung des
Rauches. Zs. Elektrot., Pot-dam, **5**,
1902, (64-65). [7200]. 6544

Böllert, Matthias. Ueber Abkömmlinge
des α -m-Dichlorjodbenzols mit
mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i.
Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (32).
22 cm. [1130]. 6545

Bömer, A. Beiträge zur Analyse der
Fette. VIII Ueber den Nachweis von
Margarine in Butter mittels der Phy-
tosterinacetat-Probe. (Nach in Gemein-
schaft mit F. Hart und A. Scholl
ausgeführten Untersuchungen.) (Vor-
trag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Ber-
lin, **5**, 1902, (1018-1035). [6500
Q 1839]. 6546

Börnstein, E. Ueber Brenzcatechin
aus Steinkohlen. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (4324-4325). [1230
G 12]. 6547

Boes. Ueber den Werth der Torf-
asche als Düngemittel. Zs. öff. Chem.,
Plauen, **8**, 1902, (150-151). [6500
M 3060]. 6548

——— Ueber das Naphtofuran
des Theers. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**,
1902, (151-152). [1910]. 6549

Boes, J. Ueber sizilische Muskat- und Malvasiaweine. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (131). [6500 Q 1884]. 6550

——— Ueber ein weiteres Vorkommen des Indoles. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (131). [1930]. 6551

——— Coffeinbestimmungen in einem auf elektrischem Wege gerösteten Kaffee. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (210). [6300 Q 1885 M 3120]. 6552

——— Analyse eines Natur-Griechenweines. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (243). [6500 Q 1884]. 6553

——— Ueber den Eierkognak. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (482). [6500 Q 1884]. 6554

——— Ueber bimolekulares Cumaron. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (14). [1910]. 6555

——— Bestimmung des Kalis in Rüben, Hafer, Kartoffeln und Pflanzenaschen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (201). [6200 M 3120 Q 1875]. 6556

——— Ueber das Sulfon des Dicyclopentadiens. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (340-341). [1340]. 6557

——— Ueber die Phenolfärbung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (341). [1230]. 6558

——— Ueber das Marcellin. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (422). [6500]. 6559

——— Ueber einige Reaktionen des Hydrokumaron. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (422). [1230]. 6560

——— Ueber die Prüfung von Hühnereiweiss. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (462). [6500 Q 9140]. 6561

——— Ueber das Thionaphthen des Braunkohlenteers. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (565). [1920]. 6562

——— Ueber den Nachweis des Diphenylsulfids im Steinkohlenteer. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (638-639). [6150]. 6563

——— Anthracenöl. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (754-755). [6500]. 6564

——— Ueber die Dimethylindene des Steinkohlenteers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1762-1764). [1140]. 6565

Boes, J. Ueber die Dimethylindene des Theers. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (84-86). [1140]. 6566

Boeters, Oskar. Ueber Reaktionen der Dihalogenthymochinone. Diss. Techn. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (46). 22 cm. [1530]. 6567

——— Ueber Reactionen der Dihalogenthymochinone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510). [1530]. 6568

Böttger, H[einrich]. Lehrbuch der Chemie zum Gebrauch bei chemischen Vorlesungen, beim Unterricht in höheren Lehranstalten, sowie zum Selbstunterricht. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XIV + 703, mit 1 Taf.). 24 cm. 6 M. [0030]. 6569

Böttger, W. und Kötze, Arthur. Zur Kenntniss der Reaction zwischen Chloralhydrat und Alkali. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (481-499). [7050 1410]. 6570

Boetzelen, E. Ueber das Jolles'sche klinische Ferrometer. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (366-367). [6500 6200 Q 0090]. 6571

Bogert, Marston Taylor und Eccles, David C. On the production of the imides of succinic and glutaric acids by the partial hydration of the corresponding nitriles. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (20-25). [1310]. 6572

——— and **Hand, William Flower.** The synthesis of alkylketodihydroquinazolines from anthranilic nitrile. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 70; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1031-1050). [1930]. 6573

[Bogojavlenskij, A. D.] Богоявленский, А. Д. О влиянии примесей на теплоемкость твердых телъ. [Sur l'influence des mélanges sur la chaleur spécifique des substances solides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (51-52, II, Pr.-verb.). [7200]. 6574

Bohn, H[einrich]. Die Behandlung des Quecksilbers in physikalischen Kabinetten. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (27-28). [0060 C 0060 B 0060]. 6575

Bohrisch, Paul. v. Beythien, A.

Boix, Emile et Noé, Joseph. Essai de neutralisation de quelques toxalbumines par l'hyposulfite de soude dans l'organisme animal. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (29-30). [8000 Q 1260 9115 5150]. 6576

Bokorny, Th. Notizen zur physiologischen und Säure-Proteolyse. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (113-114). [4000 8010 Q 1134 1240 7330 M 3120 R 1900]. 6577

——— Noch Einiges über das Invertin der Hefe. Quantitative Versuche über die Wirkung von Alkohol und Säuren auf dieses Enzym. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (701-703). [R 1820 M 3100 Q 1200 8010]. 6578

——— Ueber den Pepton-Gehalt der Keimlinge. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (857-858). [4020 M 3120 3750]. 6579

——— Die proteolytischen Enzyme der Hefe. Bot. Centralbl., Jena, Beihefte, **13**, 1902, (235-264). [8010 M 3100 7700 Q 1240]. 6580

——— Physiologisches über die Kohlenhydrate. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (583-592). [1800 Q 1400 R 1820 M 3100 3120]. 6581

——— Wird bei der Kohlen-säureassimilation Formaldehyd als Zwischenglied zwischen Stärke und Kohlen-säure gebildet? Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (289-292). [8030 M 3040 3120]. 6582

Boks, Albert Johan. Mengkristallen van Ammoniumnitraat en Thalliumnitraat. [Mixed crystals of ammonium and thallium nitrates.] Leeuwarden (Coöperatieve Handelsdrukkerij), 1902, (64, with 1 pl.). 22 cm. [7000 0490]. 6583

Bollemont, E. Grégoire de. v. Minguin, J.

Bollina, E., Kostanecki, St[anislaus] von und **Tambor, J[oseph]**. Studien über das Brasilin. (Forts.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1675-1678). [5020 1910 M 3120]. 6584

Bolton, Henry Carrington. Chemical Societies of the XIX Century. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (21-35). [0010]. 6585

——— An experimental study of radio-active substances. Washington,

D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1899**, 1901, (156-162). [7300 C 4240]. 6586

Bolton, Werner von. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (165-170). [0210 0250]. 6587

Bondi, S. Studien über der Seiden-leim. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (481-499). [4010 Q 1170]. 6588

Bondzynski, St. und Panek, K. Ueber die Alloxypoteinsäure, einen normalen Harubestandtheil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2959-2963). [1350 Q 8330]. 6589

Bone, William A. and Sprankling, Charles H. G. The synthesis of alkyltricarballic acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (29-50). [1310]. 6590

——— The bromination of trimethylsuccinic acid and the interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanoacetate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (50-58). [1310 1320]. 6591

——— and **Wheeler, Richard V.** The slow oxidation of methane at low temperatures. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (535-549); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (51-53). [1110]. 6592

Bongardt, L. Neue Halter für Reagensgläser, Kochkolben, Glühtiegel, etc. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (705). [0910]. 6593

Bongert, A. v. Bouveault, L.

Bonnefoi, J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Montpellier, 1901, (117). 25 cm. [0450 0490]. 6594

Bonsmann, Theodor. Anleitung zum zweckmässigen Gebrauche der Handelsdüngemittel. 4. Aufl. Neudamm (J. Neumann), 1902, (160). 23 cm. 2,50 M. [8030 M 3060 R 2000]. 6595

Book, G. Ueber die Reaction von Aceton gegen Nitroopiansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502). [1330 1930 5020]. 6596

Boorsma, W[illem] G[erbrand]. Pharmacologische Mitteilungen. I. Buitenzorg. Bull. Inst. bot., **14**, 1902, (1-39). [6500 3010 M 3120 5400]. 6597

————— Nadere resultaten van het door Dr. W. G. B. verrichte onderzoek naar de plantenstoffen van Nederlandsch-Indië. [Die Ergebnisse der näheren Untersuchung von Dr. W. G. B. der Niederländisch-Indischen Pflanzensubstanzen.] Buitenzorg. Meded. Plant., **52**, 1902, (VIII + 123). [3010 6500 6150 M 3120]. 6598

Borchardt, C. Einführung von Wassergas in die Retorten der Steinkohlengasanstalt. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (797-798). [6500]. 6599

Borchers, W. [Ueber Versuche, zu den höchsten, praktisch bisher nur auf elektrischem Wege erreichten Wärmegraden auch ohne Zuhilfenahme von Elektrizität zu gelangen.] Festrede. (Druck von J. Deterre), 1902, (19). 22 cm. [7200]. 6600

————— Elektro-Metallurgie. Die Gewinnung der Metalle unter Vermittlung des elektrischen Stromes. 3. verm. u. umgearb. Aufl. Abt. 1. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (IV + 288). 24 cm. 9 M. [0930 0100 7250 C 6200]. 6601

————— Die Zugutemachung bisher schwer oder nicht verhüttbarer Zinkerze, zinkhaltiger Zwischen- und Abfallproducte. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (637-642); Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1634-1635). [0930 0880 G 18]. 6603

————— und **Stockem, Lorenz.** Verfahren zur Gewinnung metallischen Calciums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (757-758); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1065-1067). [0220]. 6605

————— Zu den Mitteilungen des Herrn Kurt Arndt über die Gewinnung metallischen Calciums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (938). [0220]. 6606

————— Die elektrolytische Abscheidung reinen Strontiums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (759). [0730]. 6607

Bordas, F. et Raczkowski, Sig. de. Sur le dosage de la lécithine dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1592-1594). [6300 6500 R 1550 1833]. 6608

————— Dosage de la lécithine dans le lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (331-333). [6500 Q 1836]. 6609

————— Variation de l'acide phosphorique suivant l'âge du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (370-374). [6500 R 1835]. 6610

————— De l'influence de l'écémage sur la répartition des principaux éléments du lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (354-355). [6500 Q 1830]. 6611

————— De l'influence de l'écémage sur la répartition des principaux éléments constitutifs du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (372-373). [6500 Q 1830]. 6612

Bordier, H. et Gilet. Electrolyse des tissus animaux et des liquides organiques. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e part.), 1902, (830-835). [7250 L 8350 Q 0420 C 6200]. 6613

Bornemann, Georg. Fortschritte auf dem Gebiete der Fettindustrie, Seifen- und Kerzenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (432-435). [1300 Q 1540 1800 M 3120]. 6614

————— Fette und fette Oele. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (406-408). [1300 Q 1800 M 3120]. 6615

————— Fette und fette Oele. (Bericht über das Jahr 1901.) Chem. Rev. Fettind., Leipzig, **9**, 1902, (43-44, 68-71, 94-98). [1300 Q 1800 M 3120 R 2580]. 6616

————— Fette und fette Oele. Bericht über das I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (696-698). [1300 Q 1800 M 3120 R 2580]. 6617

Borns, H. Die Elektrochemie im Jahre 1901. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (252-255, 287-293, 309-315, 351-357, 377-384). [7250 C 6200]. 6618

————— Die Electrolytic Alkali Company in Middlewich. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (213-216). [0930]. 6619

Bornstein, Karl. Zur Saccharinfrage. Entgegnung auf den Aufsatz des Herrn Dr. med. et phil. R. O. Neumann: Die Wirkung des Saccharin auf den Stickstoffumsatz des Menschen. (Druck von A. Wohlfeld, Magdeburg.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl. (117-137). [1330 8040 Q 7929 9180]. 6620

Boroschek, Leopold. v. Rudisch, Julius.

Borsche, W. und Locatelli, U. Ueber Kresylpurpurate (II., vorl., Mitt. über die Einwirkung von Cyankalium auf Dinitrophenole). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576). [1230 5010]. 6621

Borsum, W. v. Ullmann, F.

Bosch, E. v. Schultz, G.

Bose, Emil. Ueber die Natur der Elektrizitätsleitung in elektrolytischen Glühkörpern. Ann. Physik, Leipzig (4. Folge), **9**, 1902, (164-184). [7250 C 6240 6220]. 6622

——— Das Faraday'sche Gesetz und sein Gültigkeitsbereich. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (47-48, 66-68). [7250 C 6210]. 6623

——— Ueber die Natur der Elektrizitätsleitung in elektrolytischen Glühkörpern. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (1-19, mit 1 Taf.). [7250 C 6240 6220]. 6624

——— Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski: Einige Messungen an Gasketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (406-408). [7250 C 6210]. 6625

Bottler, Max. Die verschiedenen Schwarz auf Wolle. Deutscher Färbekalender, München, **11**, 1902, (6-13). [5020]. 6626

Bouchetal de La Roche. Sur quelques uréthanes phénoliques de la pipéridine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **17**, 1902, (451-453). [1930]. 6627

Boudouard, O. Sur les alliages de cadmium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1431-1434); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (854-858). [0230 0460]. 6628

——— Sur les alliages de cuivre et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (794-796). [0290 0460]. 6629

Boudouard, O. Sur les alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (5-7, 45-48). [0120 0460]. 6630

——— Les alliages. Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (67-71). [0040]. 6631

——— Recherches sur les équilibres chimiques. Thèse de Pharmacie. Paris, **1901**, (100). 25 cm. [7200]. 6632

Bouffard, A. Action de l'acide sulfureux sur l'oxydase et sur la matière colorante du vin rouge. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1380-1383). [8010]. 6633

Bougault, Joseph. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Thèse fac. sci. Paris, 1902, (94). 25 cm. [1230]. 6634

——— Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574). [1230 1330 1430 1530]. 6635

——— Oxydation de la morphine par le suc de *Russula delica* Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1361-1363). [3010 8010 M 7700]. 6636

——— et Allard, G. Sur la présence de la volémité dans quelques Primulacées. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (796-797). [1210 Q 1615 M 2780 5400]. 6637

Boulouch, R. Sur les mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (165-168). [7200 0570 0660]. 6638

Boulud. v. Lépine, R.

Bourcet, P. v. Gley, E.

Bourion, F. Combinaisons de l'alcool avec les chlorures de manganèse et de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (555-557). [0470 0260]. 6639

Bourquelot, Em. Le sucre de canne dans les réserves alimentaires des plantes phanérogames. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (718-720). [1820 M 3060 3120]. 6640

——— et Hérissé, H. Sur un glucoside nouveau, l'Aucubine, retiré des graines d'*Aucuba japonica* L. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1441-1443). [1850 M 5400 2300]. 6641

Bourquelot, Em. et Hérissé, H. Sur un glucoside nouveau, l'Aucubine, retiré des graines d'*Aucuba japonica* L. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (695-697). [1850 Q 1440 M 3120]. 6642

————— Sur le gentio-
biose, préparation et propriétés du
gentiobiose cristallisé. Paris, C.-R.
Acad. sci., **135**, 1902, (290-292). [1820]. 6643

————— Recherches sur
le gentianose. Ann. chim. phys., Paris,
(sér. 7), **27**, 1902, (397-432). [1830
M 3120]. 6644

————— Action des fer-
ments solubles et de la levûre haute sur
le gentiobiose. Remarques sur la con-
stitution du gentianose. Paris, C.-R.
Acad. sci., **135**, 1902, (399-401). [1820
1830 8010 Q 1240 1426 R 1820]. 6645

Bousfield, W. R. and Lowry, T. Martin.
Influence of temperature on the conduc-
tivity of electrolytic solutions. London,
Proc. R. Soc., **71**, 1902, (42-54). [7250]. 6646

Bouveault, L. et Bongert, A. Action
des chlorures des acides sur les dérivés
sodés des éthers acétylacétiques. Paris,
Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1038-
1046). [1310]. 6647

————— Sur les dérivés
c-acylés des éthers acétylacétiques.
Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
(1046-1049). [1310]. 6648

————— Sur les dérivés
o-acylés des éthers acétylacétiques et
leurs dédoublements. Paris, Bul. soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1050-1055).
[1310 1630 1320]. 6649

————— Synthèses de
cétones et d'acylacétones en partant des
éthers c-acylacétiques. Paris, Bul. soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).
[1310 1510 1930 1940]. 6650

————— Synthèses
d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers
c-acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).
[1310 1510 1930]. 6651

————— Réactions et
dédoublements des c-acylacétylacétates.
Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
(1095-1100). [1310 1930]. 6652

Bouveault, L. et Bongert, A. Action
des chlorures d'acides sur les dérivés
sodés des éthers acétylacétiques substi-
tués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**,
1902, (1100-1106). [1310 1930]. 6653

————— Isomérisations
mutuelles des éthers acylacétylacétiques.
Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
(1160-1164). [1310]. 6654

————— Action de
l'acide nitrique fumant sur les éthers
acylacétylacétiques et les acétylacétates
de méthyle et d'éthyle. Paris, Bul. soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1164-1170).
[1310 1350]. 6655

————— Étude du pro-
duit de nitration de l'éther acétylacé-
tique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3),
27, 1902, (1171-1174). [1310 1350]. 6656

————— et **Locquin, R.** Action de
l'acide nitreux en solution acide sur les
éthers β cétoniques α substitués; syn-
thèse des homologues de l'acide pyru-
vique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**,
1902, (179-182). [1310]. 6657

————— Action de
l'acide nitreux en solution alcaline sur
les éthers β cétoniques α substitués.
Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (295-
296). [1310]. 6658

————— et **Tétty, L.** Sur l'acide
pulégénique. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (307-313). [1340]. 6659

————— et **Wahl, A.** Un procédé
de synthèse graduel des aldéhydes.
Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1145-
1147). [1410 1120 1130 1600]. 6660

————— Synthèse d'aldé-
hydes de la série grasse à l'aide du
nitrométhane. Paris, C.-R. Acad. sci.,
134, 1902, (1226-1228). [1120 1410]. 6661

————— Condensation
du nitrométhane avec les aldéhydes
aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci.,
135, 1902, (41-43). [1110 1430 1230
1910]. 6662

Bouvier, Ad. Methode zum Vergleich
der gebräuchlichsten Beleuchtungsarten
mittels graphischer Darstellung. Vor-
trag. Uebers. von J. Scharrer. Schil-
lings J. Gasbeleucht., München, **45**,
1902, (98-100). [7200 C 3010]. 6663

- Bouzat.** Sur la constitution des sels cuivriques ammoniacaux. Action de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1216-1219). [0290]. 6664
- Oxyde cuivrique ammoniacal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1310-1312). [0290]. 6665
- Déplacement des bases fortes par l'oxyde cuivrique ammoniacal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1502-1505). [0290 0100]. 6666
- Chlorures cuivriques ammoniacaux anhydres. Radicaux cuproammoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, (292-295). [7200]. 6667
- Sulfates cuproammoniques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (534-536). [7200 0290]. 6668
- Bowdler**, William Audley. v. Pickard, Robert Howson.
- Boydell**, H. C. Estimation of antimony. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (53-55). [6200]. 6669
- Boyden**, Charles I. On the quantitative separation of maltose and lactose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (993-995). [6300]. 6670
- Bradburn**, J. A. Some parts of the ammonia soda process open for improvement. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (689-690). [6500]. 6671
- Bradley**, Sidney Wallace. v. Hewitt, John Theodore.
- Braeutigam**, Walter. Ein Beitrag zur Honigprüfung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (109). [6500 Q 1885]. 6672
- Zur Prüfung des Extractum Colocynthis. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (315-316). [6500 M 3120 Q 9190 9135]. 6673
- Ueber die Harnsäure lösende Eigenschaft des Pyridins, dessen Nachweis und desinfizierende Wirkung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (498-500). [6150 1930 Q 9180 1635 R 3900]. 6674
- Braillion**, Ch. Ueber die Explosion eines Petroläthers und einiger organischer Producte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555). [7200]. 6675
- Brakes**, James. The volumetric determination of molybdenum in molybdenum steel and ferro-molybdenum. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (832). [6200 6500]. 6676
- Brame**, J. S. S. and **Lewes**, Vivian B. The production of mixed carbides of manganese and calcium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (755-759). [0220 0470 6500]. 6677
- Bran**, F. Untersuchungen über die Widerstandsfähigkeit von Platin- und Platiniridiumanoden bei der Salzsäure-Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (197-201). [7250 C 6200]. 6678
- Brand**, A. Ueber die elektromotorische Kraft des Ozons. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (246-250); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (468-474). [0550 7250 C 6210]. 6679
- Brand**, K. v. Elbs, Karl.
- Brandt**, Karl. Ueber den Stoffwechsel im Meere. 2. Abhandlung. Wiss. Meeresunters., Kiel, (N.F.), **6**, Abt. Kiel, 1902, (23-79). [6500 I 40 M 9000 N 0227 Q 2520]. 6680
- Braun**, Jul[ian]. O działaniu bromku cyanu na zasady trzecziorzędowe. [Sur l'action du bromure de cyane sur les bases tertiaires.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (529-536). [1610 1640]. 6681
- Zur Kenntniss der Thiuramdisulfide und Isothiuramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830). [1310 1300]. 6682
- Ueber Dithiourethane. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388). [1310]. 6683
- und **Rumpf**, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833). [1240 1310 1340]. 6684
- und **Schwarz**, R. Die Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Amine. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285). [1630 1310]. 6685
- Braun**, Wilhelm. v. Schaum, Karl.

[Brauner, Boguslav Francović.]
Браунеръ, Б. Ф. О рѣдкоземельныхъ
элементахъ-La, Ce, Pr, Nd, Th и т. д.
[Sur les éléments des terres rares- La,
Ce, Pr, Nd, Th etc.] St. Peterburg,
Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902,
(4-5, II, Pr.-verb.). [0100]. 6686

О положеніи рѣдкоземель-
ныхъ элементовъ въ періодической
системѣ Менделѣева. [Position des
éléments rares dans le système périodique
de M. Mendeléeff.] St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (142-153).
[7000]. 6687

and Pavliček, František.
Revision of the atomic weight of lan-
thanum. London, J. Chem. Soc., **81**,
1902, 1243-1269. [0440 7100]. 6688

Brauss, Ed. Brennstoffe und Ver-
brennung. Zs. KälteInd., München, **9**,
1902, (4-8). [7200]. 6689

Braunkohlen- und Halb-
gasfeuerung. Zs. KälteInd., München,
9, 1902, 231-233. [7200]. 6690

Brearley, Harry and Ibbotson, Fred.
The analysis of steel-works materials.
London (Longmans), 1902, (XV + 501).
22.5 cm. 14s. [6500]. 6691

Bredemann, B. Vergleichende Un-
tersuchungen über die Bereitung der
Tinkturen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902,
(12-14, 20-22, 29-30). [6500 Q 9100
M 3120]. 6692

Bredig, G. Bemerkung zu der Ab-
handlung des Hrn James Walker
über Sauerstoffbasen. Berlin. Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902. (271-272).
[1910 7000]. 6693

Bredig, Georg and Ikeda, Kikunaye.
Kōjō Hakkō no Sesshoku Sayō ni tai-
suru sho Busshitsu no Dokusei.
[Poisonous effect of various substances
upon the catalytic action of colloidal
platinum.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh.,
23, 1902, (425-477). Published also in
Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901,
(1-68), under the title: Über anor-
ganische Fermente. II. Die Lähmung
der Platinkatalyse durch Gifte.] [7050
0610 0360]. 6694

Bredt, [Julius]. Houben, Jos. und
Levy, Paul. Ueber isomere Dehydro-
camphersäuren, Lauronolsäuren und
(v-3218)

Bihydrolauro-Lactone. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (1286-1292).
[1340 1910]. 6695

Bremer, Gustav] J[acob] W[ilhelm].
La densité et la dilatation par la chaleur
des solutions de chlorure de magnésium.
Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902,
59-74. [7100 0460 C 1440]. 6696

Bremer, Wilhelm. Die Fett verzeh-
renden Organismen in Nahrungs- und
Futtermitteln. Diss. Münster. Würz-
burg (Druck v. H. Stürtz), 1902, (77,
mit Taf.). 22 cm. [8000 R 2580
1600 M 3060 7700 Q 1800]. 6697

Brenans, P. Sur quelques phénols
iodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**,
1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (398-402). [1230]. 6698

Sur un nouveau phénol
diiodé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**,
1902, (177-179); Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (963-966). [1230
1630]. 6699

Bresler. Ueber Bestimmung und
Nachweis der einzelnen Stickstoffformen
in den Säften der Zuckerfabrikation. D.
Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (89-91,
133-141, 226-229). [6500 6200
M 3120]. 6700

Ueber die Bestimmung
von Alkalität und Acidität verschiedener
Fabrikprodukte. D. Zuckerind., Berlin,
27, 1902, (275). [6500 Q 1885]. 6701
Ueber das Vorkommen
der bei der Spaltung von Eiweiss-
substanzen entstehenden Amidosäuren und
Hexonbasen in der Melasseschlempe.
D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (525-
529). [1300 6500]. 6702

Brévans, J. de. Recherche de l'acide
benzoïque et des benzoates alcalins dans
les matières alimentaires. Ann. chim.
analyt., Paris, **7**, 1902, (43-45). [6500
Q 1820]. 6703

Brieger, Ludwig] und Diesselhorst,
G. Untersuchungen über Pfeilgifte aus
Deutsch-Ostafrika. [4. Mitt.] Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2357-
2359). [1850 6500 M 3120 Q 9135]. 6704

Briggs, Lyman J. Objects and
methods of investigating certain physical
properties of soils. Washington, D. C.,
Yearbook U.S. Dept. Agric., **1900**, 1901,
(397-410, with 2 pl.). 6705

Briggs, Samuel Henry Clifford. *v.* Perkin, Arthur George.

Brinkworth, James Hancock and **Martin**, Geoffrey. On the heatless condition of matter: being an extension of the Kinetic Theory. Chem. News, London, **85**, 1902, (194-195). [7000]. 6706

Brisac, M. *v.* Porcher, Ch.

Brisker, Karl. Die Fortschritte im Eisenhüttenwesen in den letzten fünf Jahren. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (11-15, 47-49, 56-59, 73-75, 217-220). [0320 G 18]. 6707

Bristol, H. S. [On some double and triple thiocyanates.] IV. The caesium-mercuric dithiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (260-261). [1310]. 6708

Brocard, H. Les quatorze grands registres du laboratoire de Lavoisier. Le registre II signalé perdu et nouvellement retrouvé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (574-575). [0010]. 6709

Brochet, André. L'industrie électrochimique. Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (79-82). [0040]. 6710

——— L'industrie électrochimique. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (321-331). [0040 C 6070 6200 6830]. 6711

——— L'électricité à l'Exposition de 1900. 12^e fasc. Electrochimie et électrometallurgie. Paris (Dunod), 1902, (139, av. fig.). 32 cm. [7250 C 6200]. 6712

Brockhaus, F. A. *v.* Kolotov, S.

Brode, J. Die Gesetze vom chemischen Gleichgewicht und den Reaktionsgeschwindigkeiten und ihre Anwendung auf die Fabrikation des Schwefelsäureanhydrids. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1081-1089). [0660 7050]. 6713

——— *v.* Le Blanc, Max.

Brodie, William Brodie. The condition of iron in the spleen. Edinburgh, Proc. R. Soc., **24**, 1902, (21-25). [4010 8000]. 6714

Broll, A. Altes und Neues über die kalte Verseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (305-308). [1300]. 6715

Bromberger, P. *v.* Harries, Carl.

Brooks, H. T. *v.* Rutherford, E.

Brown, A. Crum. The ions of electrolysis. [Lecture before Royal Institution of Great Britain]. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (881-895). [0040 7250]. 6716

Brown, Adrian J. Enzyme action. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (373-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902 (41). [1820 7050 8010 8020]. 6717

Brown, Horace T. and **Escombe**, F. The influence of varying amounts of carbon dioxide in the air on the photo-synthetic process of leaves and on the mode of growth of plants. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (397-413 with 6 pl.). [8030]. 6718

——— and **Glendinning**, T. A. The velocity of hydrolysis of starch by diastase, with some remarks on enzyme action. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (388-400); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (43). [1840 7050 8010]. 6719

Browne, A. W. Synthetic analysis in ternary systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (287-312). [6000]. 6720

Browne, C. A. jun. und **Tollens**, B[ernhard]. Ueber die Bestandtheile des Mais-Marks und des Hollunder-Marks und das gleichzeitige Vorkommen von Araban und Xylan in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1457-1467). [6500 1840 M 3120]. 6721

Browne, Frank. Chinese rice. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (276). [6500]. 6722

——— Chinese red earth. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (276). [6500]. 6723

Browning, K. C. Bemerkung über den vierwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (93). [0550 7000]. 6724

Brownsdon, Henry W. *v.* Knorr, Ludwig.

Brüggemann, Fritz. Ueber die chromogenen Eigenschaften des p-Nitrobenzylcyanids. — Ueber einige Derivate des Desylamins und Phenanthrenchinons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm. [1330 5020 1530 1630]. 6725

——— *v.* Pschorr, R.

Brühl, E. Eine neue Methode der Metalluntersuchung [Metallographie]. *Natw. Wochenschr., Jena*, **17**, 1902, (213-216, 238-239). 6000 7150 0320]. 6726

Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Ueber die Constitution des sogenannten Nitroso-urethans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1148-1152). [1310 7300]. 6727

Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3510-3519). [1340 6150 Q 9125]. 6728

Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3619-3633). [1340]. 6729

Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4030-4040). [1340]. 6730

Neuere Versuche über Camphocarbonsäure. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4113-4119). [1340]. 6731

Brunck, O. Die elektrolytische Bestimmung des Wismuths. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1871-1873). [6200]. 6732

Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (515-520). [6200 G 18]. 6733

Arnulf Schertel †. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (443-444). [0010 G 0010]. 6734

Bruner, Ludwik. O mechanizmie reakcyj. [Sur le mécanisme des réactions chimiques.] *Chem. pols.*, Warszawa, **2**, 1902, (601-610, 625-629). [7050]. 6735

Uwagi dynamiczne nad bromowaniem benzolu. [Recherches dynamiques sur la bromuration du benzène.] *Kraków, Rozpr. Akad.*, **39**, 1902, (162-170). [7050 1130]. 6736

O mechanizmie katalitycznego działania jodu na bromowanie. [Sur le mécanisme de l'action catalytique de l'iode dans la bromuration du benzène.] *Kraków, Rozpr. Akad.*, **42**, 1902, (78-98). [7050 1130]. 6737

O mechanizmie katalitycznego działania jodu na bromowanie. (D-3218)

(Über den Mechanismus der katalytischen Wirkung von Jod bei der Bromsubstitution). *Kraków, Bull. Intern. Acad.*, **1902**, (181-200). [7050]. 6738

Bruni, Giuseppe. Ueber feste Lösungen. *Samml. chem. Vortr.*, Stuttgart, **6**, 1901, (415-468). [7000]. 6739

v. Hoff, Jakob Heinrich van't.

Brunner, Heinrich. Ueber Isosalicylsäure. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (541). [1330]. 6740

Brunswig, R. v. Knoevenagel, Emil.

Bubis, G. Prof. Dr. M. v. Nencki †. *D. med. Wochenschr.*, Berlin, **27**, 1901, (863-864). [0010 Q 0010 R 0010]. 6741

Bucherer, Hans. Ueber ein neues, künstliches System der Azofarbstoffe. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (8-10, 45-46). [5020 1720]. 6742

Ueber eine neue Methode zur Darstellung von Säurenitrilen. (Vorl. Mitt.) *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (70-72). [1330]. 6743

Erläuterungen zu der Abhandlung: „Ueber ein neues künstliches System der Azofarbstoffe“. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (150-152). [5020 1720]. 6744

Ueber die Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische o-Oxykarbonsäuren. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (477-480). [1330]. 6745

Buchinger, Otto. Ueber den Einfluss des Pepsins auf die elektrische Leitfähigkeit der Milch. *Diss. Giessen* (Druck v. J. Weinert), 1902, (60, mit 1 Tabelle). 22 cm. [7250 Q 1830 1240]. 6746

Buchner, Eduard und Hachumian, Christophor. 5(3)-Pyrazolcarbonsäure aus 5(3)-Phenylpyrazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (37-42). [1930]. 6747

und **Heide, Carl** von der. Studien über Pyrazolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (31-34). [1930]. 6748

und **Lehmann, Louis.** Phenylacetylen und Diazoessigsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (35-37). [1130 1740 1930]. 6749

Buchner, Eduard und **Schröder**, Heinrich. Derivate des 1. 2-Pyrrens oder Cumalins aus Pyrazolinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790). [1910 1930 1330]. 6750

————— und **Spitta**, Albert. Zymasebildung in der Hefe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1703-1706). [8010 R 1820 M 3100 Q 1200]. 6751

————— v. Behaghel, Wilhelm.

Buchwald, Johannes. Die Erkennung der Mandeln und verwandter Samen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (545-554, mit 1 Taf.). [6500 M 5400 2300 3120 Q 1875]. 6752

Budde, Christopher. Über arylsulfonierte Alkohole und Säuren. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (42). 8vo. [1330]. 6753

Bühner, Adolf. Ueber Condensationsprodukte des Indens. Diss. München (Druck v. V. Höfing), 1902, (40). 23 cm. [1140]. 6754

Bülow, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691). [1330 1310]. 6755

————— Ueber die Einwirkung von Hydrazin auf Diacetylbernsteinsäureester [Pyrrolderivate]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4311-4322). [1930]. 6756

————— und **Grotowsky**, Hans. Ueber das Condensationsproduct aus Phenylacetylacetophenon und Resorcin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528). [1530 1230]. 6757

————— Ueber die aus Phenylacetylacetophenon und dreiwertigen Phenolen bzw. Orcin entstehenden 1.4-Benzopyranolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810). [1910 5020]. 6758

————— und **Hailer**, Ekkehard. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl-1.3-ketosäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938). [1740 1300 1310 1720 1930]. 6759

————— und **List**, Georg. Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. II. o-Toluyldiamin $[\text{CH}_3 : \text{NH}_2 : \text{NH}_2$

$= 1 : 3 : 4]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (185-192). [1930 1630 7000]. 6760

Bülow, Carl und **List**, Georg. Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. III. p-Toluyldiamin $[\text{CH}_3 : \text{NH}_2 : \text{NH}_2 = 1 : 2 : 5]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681-688). [1630 1930 7000]. 6761

————— und **Riess**, Gustav. Ueber das 3.5-Dimethoxybenzoylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3900-3905). [1530 1330]. 6762

————— und **Schlotterbeck**, Fritz. Zur Kenntniss der Azoverbindungen des Acetylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2187-2191). [1720 1930]. 6763

Buerger, Leo and **Gies**, William J. The chemical constituents of tendinous tissue. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, (219-231). [8000 Q 0525 4025]. 6764

Büttner, Ernst. Einige Umsetzungen des 2, 4, 6-Trichlorpyrimidins. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1903, (43). 22 cm. [1930]. 6765

Buflieb, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Pyrroline. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (30). 22 cm. [1930]. 6766

Bugarszky, István. A bróm hatásáról acetaldehyde vizes oldatban. [Ueber die Wirkung von Brom auf die wässrige Lösung von Acetaldehyd.] Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (400-428). [7050]. 6767

————— A bróm és aethylalkohol egymásra hatásának sebességéről. (Má-sod. közlem.) [Ueber die Geschwindigkeit der gegenseitigen Einwirkung von Brom und Aethylalkohol. (2-te Mitth.).] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (1-5, 17-20). [7050]. 6768

Bukovský, Ant. Ein Apparat zur Bestimmung der Dichte von Flüssigkeiten. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (283-284). [7100 B 0130]. 6769

Buławowski, Władysław. Przyrząd do nabierania przeciętych prób gazów kominowych. [Sur un appareil permettant de prendre des échantillons moyens dans les gaz des cheminées.] Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (59 63). [0910 6400 6500]. 6770

Bull, Irving C. On the determination of lead in ores. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 67; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (348-366). [6200 6500].

6771
——— Bestimmung von Blei in Erzen. [Uebersetzung.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (653-674). [6200 G 12]. 6772

Bunde, A. Ueber das Aetzen basischer Farbstoffe. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (87-88). [5020]. 6773

Bunge, N[ikolaj]. Zur Geschichte der Elektrolyse organischer Säuren. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (217-218). [1300 7250 C 6220]. 6774

Bunimowicz, J. v. Jungbahu. Alfred.

Buraczewski, J[ózef]. v. Marchlewski, Leon.

Burchard, O. Photographische Erfahrungen auf den Kanaren. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, 184-189). [7350]. 6775

Burgess, W. T. Note on a simple apparatus for approximately estimating the colours of waters. London, Anal., **27**, 1902, (294-296). [6910 6500]. 6776

Burghart, [Hans]. Ueber Beeinflussung der Ehrlich'schen Diazoreaktion durch Substanzen von starker Affinität zu dem Ehrlich'schen Reagens. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (276-278). [6500 Q 8317]. 6777

Burkard, Emil and Travers, Morris W. The action of acetylene on the acetates of mercury. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1270-1272): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183). [1120 2000]. 6778

Burri, R. Das „Tyrogen“ und die Reifungsfrage beim Emmenthalerkäse. Schweiz. Landw. Centralbl., Frauenfeld, **20**, 1901, (5-21). [8020]. 6779

Burrows, G. H. Experiments on the electrolytic reduction of potassium chlorate. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (417-420). [7250]. 6780

Burrows, H. v. Tilden, W. A.

Busch, Albert. v. Biehinger, Joachim.

Busch, M[ax]. Ueber die Constitution des Phenylurazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (971-972). [1930]. 6781

——— Ueber Umlagerungen in der Urazolreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (973-976). [1930]. 6782

——— Ueber die Constitution der Urazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1562-1565). [1930 7000]. 6783

——— Zur Kenntniss der Methylbestimmung nach Herzig und Meyer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1565-1567). [6300]. 6784

——— und **Lingenbrink, E.** Ueber die Grenzen der Bildung cyklischer Dithiokohlensäureester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (473-479). [1920 1340 1310]. 6785

——— und **Ulmer, Th.** Ueber die Producte der Einwirkung von Hydrizin auf Thioharnstoffe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1710-1716). [1310]. 6786

——— Zur Kenntniss der Aminoguanidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726). [1630]. 6787

Busek, A. Die Stearin- und Paraffinindustrie und die Entwicklung derselben im vorigen Jahrhundert. Seifens-Ztg, Augsburg, **29**, 1902, (58-59, 76-77, 96). [1300]. 6788

Buss, H. Beziehungen zwischen Aroma und chemischer Konstitution. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (161-164). [8000 Q 3430]. 6789

Buss, Otto. Casein als Bindemittel in photographischen Schichten. Jahrb. Phot. Halle, **16**, 1902, (105-111). [7350]. 6790

Buttenberg, P. v. Farnsteiner, K.

Bychowsk, Z. Eine einfache und empfindliche Eiweissprobe. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (33-34). [6150 Q 1131 8440]. 6791

Byers, H. G. A rapid method of preparation of crystals of ammonium pentasulphide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (490). [0490]. 6792

Byers, H. G. and Hopkins, Paul. An investigation of wood tar from the Douglas Fir, "*Pseudotsuga Taxifolia*." J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (764-771). [6500]. 6793

Investigations of the oil of the red elderberry, "*Sambucus Racemosa Arborescens*." J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (771-774). [6500]. 6794

Byk, Alfred. Zur Kenntnis einiger Pyrimidinderivate. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (51). 22 cm. [1930]. 6795

Byrom, T. H. The solvent power of phosphoric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (214). [6500]. 6796

Caberti, L. Einige Mitteilungen über den Artikel „Gefärbte und geätzte bezw. reservierte Anilinfarben“. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (104-107). [5020]. 6797

Cadéac et Maignon. De la production de glycose par les muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1443-1445). [1810 Q 4025]. 6798

Caesar und Loretz. Ergotinum Fromme. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (58-59). [6500 Q 9190 M 3120]. 6799

Cailletet, L. Observations à propos de la même communication [celle de Claude, sur la liquéfaction de l'air], sur des expériences entreprises pour la liquéfaction industrielle de l'air. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1571). [7200 C 1870]. 6800

Cain, John Cannell and Nicoll, Frank. The rate of decomposition of diazo-compounds. Part I. Diazo-compounds of the benzene series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1412-1441); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (186). [1740 7050]. 6801

Calhane, D. F. v. Jackson, Charles Loring.

Calker, F. J. P. van. Krystallographische Untersuchung von Cytisin und Methylcytisin. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (274-276). [7100 G 750]. 6802

Cameron, Frank K. and Seidell, Atherton. Solubility of gypsum in aqueous solutions of certain electrolytes. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (643-655). [0220 7150 G 12 18]. 6803

Cameron, Frank K. and Seidell, Atherton. Solubility of calcium carbonate in aqueous solutions of certain electrolytes in equilibrium with atmospheric air. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (50-56). [0220 1750 G 12 18]. 6804

Camichel et Bayrac. Etudes spectrophotométriques sur les indophénols. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (148-151, av. fig.). [7300 C 3850]. 6805

Campbell, E. D. A rotary cement kiln for use in the laboratory. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (248-253, with pl.). [6000]. 6806

Some preliminary experiments upon the clinkering of Portland cement. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (969-992). [6500]. 6807

Campbell, William and Mathews, John A. The alloys of aluminium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (253-266, with pl.). [0120]. 6808

Camps, Rudolf. Ueber Nitro- und Amido-Acetophenon (Hypnon). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (1-18). [1430 1530 5020]. 6809

Synthese von α - und γ -Oxychinolinen. (3. Mitt.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (135-146). [1930]. 6810

Ueber einige Harnstoffe, Thioharnstoffe und Urethane des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365). [1930]. 6811

Ueber die drei isomeren Cyanide des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (366-370). [1930]. 6812

Synthese des Indigblau aus o-Nitroacetophenon. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (423-437). [5020 1930]. 6813

Capatina, Alexandre. Recherches synthétiques dans le groupe de la rosinuline. Thèse sc., Genève, 1900-1901, (50). 8vo. [1930 5020]. 6814

Cardoso-Pereira, A. Sur le coefficient d'impuretés des eaux-de-vie. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (555-556). [6500]. 6815

Carette, H. Sur quelques dérivés de la méthylnonylcétone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (477-479). [1310 1510]. 6816

Cari-Mantrand. Moûts de vendange et vins de liqueur. Leurs caractères spécifiques. Leurs analyses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (822-829). [6500]. 6817

— Sur l'emploi du noir en enologie. Ses avantages et ses inconvénients. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1119-1128). [0210]. 6818

Carles. La source Pilhes d'Ax-les-Thermes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 1902, (270-274). [6500]. 6819

Carles, P. Dosage matières tartriques; méthode de la cristallisation et température. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (121-123). [6500]. 6820

— Essai des tartres et des lies; comparaison entre les méthodes empiriques et scientifiques. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (277-290). [6500]. 6821

Carlton, F. A. v. Jackson, Charles Loring.

Caro, Nikodem. Anleitung zur sicherheitstechnischen Prüfung und Begutachtung von Acetylenanlagen. Praktisches Hilfsbuch. Bericht erstattet an den Deutschen Acetylenverein. Berlin (S. Calvary & Co.), 1902, (101). 21 cm. 2,40 M. [1120 0910]. 6822

— L'éclairage par incandescence au moyen de l'acétylène et la carburation de l'acétylène. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (84-92). [1120]. 6823

— Ueber die Bildungstemperatur des Calciumcarbides. Zs. Calciumcarbidgefabr., Berlin, **6**, 1902, (73-75). [2000 7200]. 6824

— Carbidfabrikation ohne Anwendung von Elektrizität. Zs. Calciumcarbidgefabr., Berlin, **6**, 1902, (203-204). [2000]. 6825

— und **Saulmann, W.** II. Bericht über die Thätigkeit der Prüfungsstelle für Carbid und Acetylen. Zs. Calciumcarbidgefabr., Berlin, **6**, 1902, (223-229). [1120 2000]. 6826

Carpenter, Frank B. Analysis of crude sulphur. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (832). [6500]. 6827

Carpenter, H. C. H. The oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1-14). [0660]. 6828

Carpenter, R. Forbes, and Linder, Ernest. Examination of methods employed in estimating the total acidity of gases escaping from the chamber process for manufacture of sulphuric acid, with suggestions arising from the study of the interaction of nitrous and sulphurous acids, or their salts, in aqueous solution. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507). [0490 0660 6400 6500]. 6829

Carré, P. Ethérification de l'acide phosphoreux par la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (260-263). [0570 1210]. 6830

— Action du trichlorure de phosphore sur la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (264-269). [1210]. 6831

Carroll, Charles G. v. Jones, Harry C[lary].

Carson, C. M. v. Lang, W. R.

Cartaud, G. Congrès de l'Association internationale pour l'essai des matériaux. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (18-23). [0020 G 18]. 6832

— La métallographie microscopique. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (189-194 et 225-233). [0100]. 6833

Carter, William. v. Pickard, Robert Howson.

Carveth, H. R. Studies in vapor composition. II—(continued). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (321-328). [7100]. 6834

Caspari, Charles E. An investigation of the fatty oil contained in the seeds of *Lindera Benzoin*. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (291-303). [6500]. 6835

— Lauric acid and some of its derivatives. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (303-311). [1310]. 6836

Castoro, N. Darstellung von Aepfelsäure aus den Stengeln der Rhabarber-Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (423-426). [1310 M 3120 5400]. 6837

Catford, J. P. v. Cowley, R. C.

Caubet, F. Die Verflüssigung von Gasgemischen. [Aus dem Französ. übers. v. C. Ernst.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (257-367). [7200 C 1870]. 6838

Causse, H. Recherche des acides gras dans les eaux contaminées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (481-483). [6500].

6839

— Sur la recherche des acides gras dans les eaux contaminées. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (343-346). [1310 6500 Q 1881].

6840

— Sur le dosage de l'azote organique dans les eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1520-1522). [6500 6300].

6841

Caven, Robert Martin. The molecular configuration of phosphoryl chloride and its derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1362-1376). [2000].

6842

[**Celikov, I.**] [Целиковъ, И. О Механизмѣ дегидратациі ментола органическими кислотами. [Mécanisme de la réaction de déshydratation du menthyle par les acides organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (721-729). [1240].

6843

— r. Zelikoff.

[**Celitner, I.**] Целитнеръ, І. Синтезъ паратоллоксипивалиновой кислоты. [Synthèse de l'acide paratolyl-oxyruvalique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (119-129). [1330].

6844

Centnerszwer, Mieczyslaw. Teorya jonów, jej rozwój i najnowsze kierunki. Krótki zarys teoretycznych zasad elektrochemii. [La théorie des ions; son développement historique et ses tendances actuelles. Exposé des principes fondamentaux de l'Électrochimie]. Warszawa (G. Centnerszwer), 1902, (64). 27 cm. 60 kop. [7250].

6845

— v. Walden, P.

[**Černevskij, D.**] Черневскііі, Д. О содержаніи масла въ сѣменахъ хлопчатника различнаго происхожденія, культивированнаго въ Средней Азіи. [Sur la quantité d'huile contenu dans les graines de cotonniers divers de l'Asie Centrale.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (504). [1300].

6846

[**Černik, Georgij**] Прокофьевічъ. Черникъ, Г. П. Результаты изслѣдованія химическаго состава двухъ рѣдкихъ минераловъ, найденныхъ на Кавказѣ, въ Батумской Области. [Analyse chimique de deux minéraux

rarets provenant du Caucase, du district de Batoum]. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (684-695). [6150].

6847

Cerný, Karl. Ueber das Vorkommen von Arsen im thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (408-416). [0140 Q 1070].

6848

Chabrié, C. Contribution à l'étude des composés du cæsium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (212-228). [0280 0820].

6849

— et **Jacob, R.** Etude de l'action du chlorure de sélényle sur l'érythrite. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1507-1509). [0700 1210].

6850

Champenois. Etude des hydrates de carbone de réserve de la graine de Phellandrie aquatique (*Phellandrium aquaticum* L.). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (228-233). [1800 M 2300].

6851

Chandler, Charles F. Formation of the American Chemical Society. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (138-147). [0040 0010].

6852

Chandler, S. E. v. Farmer, J. Bretland.

Chapman, A. and Chapman, V. W. Sugar. Encycl. Brit. Suppl., London, **33**, 1902, (41). [1820].

6853

Chapman, D. L. and Lidbury, F. Austin. The decomposition of water vapour by the electric spark. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1301-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183). [0360 7250].

6854

Chapman, J. E. v. Goodbody, Francis W.

Chappuis. r. Randall, W. W.

Charabot, Eugène. Le méthylan-thranilate de méthyle dans l'organisme végétal. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (580-582); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1117-1119). [1330 8030 M 3120].

6855

— et **Hébert, A.** Contribution à l'étude des modifications chimiques chez la plante soumise à l'influence du chlorure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (181-184). [8030 M 3120].

6856

Charabot, Eugène et Hébert, A. Contribution à l'étude des modifications chimiques chez la plante soumise à l'influence du chlorure de sodium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (205-224). [8030 M 3120 3200].

6857

————— Механизм des variations chimiques chez la plante soumise à l'influence du nitrate de sodium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (914-927). [8030 M 3120].

6858

————— et **Rocherolles, J.** Etude sur la distillation simultanée de deux substances non miscibles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (175-177). [7200 C 1860].

6859

[**Chardin, D.**] Хардинъ, Д. Углеводороды ароматические. [Hydrocarbures aromatiques.] St. Petersburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (433-448). [1130].

6860

————— Феназины. Phenazines.] St. Petersburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (450-453). [1930 1630].

6861

————— Фениламинны. Phényl-amines.] St. Petersburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (459-461). [1630].

6862

————— Фталевыя кислоты. Les acides phthaliques.] St. Petersburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (832-835). [1330].

6863

————— Фуразолы. Furazols. St. Petersburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (889-892). [1700].

6864

————— v. Rubcov, P.

[**Charičkov, Konstantin Vasiljevič.**] Харичковъ, К. О непримѣнности фракціонированнаго сжиганія водорода по способу Винклера при изслѣдованіи натурального газа. [Sur l'inapplicabilité de la méthode de M. Winkler à l'analyse du gaz naturel.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (393-395). [6400].

6865

————— О нефти изъ Ферганской области. [Sur la naphte de Fergana.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (395-397). [1140].

6866

Charičkov, Konstantin Vasiljevič. Харичковъ, К. Дробное сжиганіе водорода, окиси углерода и изопентана. [Combustion fractionnée d'hydrogène, d'oxyde de carbone et d'isopentane.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (461-465). [6400].

6867

————— Неудобство современныхъ газоаналитическихъ методовъ. [Sur l'incommodité des méthodes actuelles de l'analyse des gaz.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 525). [6400].

6868

————— Элементарный составъ нефтей русскихъ мѣсторожденій и основаніе для ихъ классификаціи. [Composition élémentaire des naphtes russes; leur classification.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (629-632). [1140].

6869

————— Нѣсколько данныхъ о составѣ тѣхасской нефти. [Sur la composition de la naphte de Texas.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643). [1140].

6870

————— Дробное сжиганіе метана и водорода по способу Кл. Винклера. [Combustion fractionnée de méthane et d'hydrogène suivant la méthode de C. Winkler.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (710-711). [6400].

6871

————— Объ анализѣ горючаго газа, выделяющагося среди Каспійскаго моря, близъ Бакинской бухты. [Analyse du gaz se dégageant dans la mer Caspienne, au golfe de Baku.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (712-713). [6400].

6872

[————— et **Volochovič, L. I.**] ————— и Волоховичъ, Л. И. Опытъ дробнаго осажденія высококипящихъ фракціи нефти при помощи смѣсей амловаго и этиловаго спирта. [Précipitation fractionnaire des fractions lourdes de la naphte par les mélanges des alcools amylique et éthylique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 851). [1140].

6873

Charles, P. Présence de la baryte dans les eaux minérales sulfatées. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (91-93). [6500 Q 9110 J 51].

6874

Charpentier, P. G. Sur l'assimilation du carbone par une algue verte. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (671-673). [8030 M 3060]. 6875

Charpy, Georges et **Grenet**, Louis. Sur l'équilibre chimique des systèmes fer-carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (103-105). [0320 0210]. 6876

————— Sur la dilatation des aciers aux températures élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (540-542). [0320 C 1410]. 6877

————— Etude des transformations des aciers par la méthode dilatométrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (598-601). [0320 C 1410]. 6878

Chassy, A. Influence du voltage sur la formation de l'ozone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1298-1300). [0550 C 6820]. 6879

Chattaway, F. D. Nitrogen chlorides containing the propionyl group. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-644); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65). [1630]. 6880

————— Nitrogen bromides containing the propionyl group. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (814-820); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (113-114). [1630]. 6881

————— Substituted nitrogen chlorides containing the azo-group. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (982-984); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174). [1720]. 6882

————— and **Wadmore**, J. Mello. The constitution of hydrocyanic, cyanic and cyanuric acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (191-203); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (5-6). [0210 1310 1930]. 6883

————— Nitrogen chlorides and bromides derived from ortho-substituted anilides. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (984-987); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174). [1630]. 6884

————— The Cloëz reaction. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (56-57). [7050]. 6885

Chattaway, William and **Wharton**, F. M. Note on a convenient apparatus for the chemical and bacteriological

examination of the atmosphere. London, Anal., **27**, 1902, (243-245). [0910 6400]. 6886

Chaumeil, A. Dosage de la glycérine par l'acide iodique en présence de l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (629-634). [6300]. 6887

Chavanne, G. Sur quelques dérivés de l'arabinose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (661-663). [1840]. 6888

————— Acides pyromucique et isopyromucique. Action du perchlore de phosphore et du chlorure de phosphoryle. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1439-1441). [1910]. 6889

————— Dérivés acylés de l'acide isopyromucique : acétate, benzoate, pyromucate d'isopyromucyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1511-1512). 6890

Chełchowski, Stanisław. Rozbiory ziem Królestwa Polskiego, wykonane w pracowni chemicznej Stacji doświadczalnej w Halli. [Analyses des sols provenant du Royaume de Pologne effectuées dans le laboratoire de chimie de la Station Expérimentale de Halle.] Pam. fizyogr., Warszawa, **17**, II, 1902, (65-123, with 1 map). [6500]. 6891

Chercheffsky, N. Le suint. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (6-10). [0040]. 6892

Chesnut, V[ictor] K[ing]. Problems in the chemistry and toxicology of plant substances. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (1016-1028). [8000 Q 1260 9100 9150]. 6893

Chevrottier, J. v. Lumière, Auguste.

Chick, Harriette. v. Ramsay, William.

Chikashige, Masumi. v. Kuhara, Mitsuru.

Child, C. D. The velocity of ions drawn from a flame. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **12**, 1901, (65-83). [7250 C 6200]. 6894

————— Velocity of ions from electric arcs and from hot wires. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **13**, 1901, (830-831). [7250]. 6895

Chłapowski, Franciszek. *Życie i działalność naukowa Marcellego Nenckiego*. [La vie et les œuvres de Marcel Nencki.] Poznań, Roczn. Tow. nauk., **28**, 1902, (185–201). [0010 Q 0010].

6896

Chlopin, G[rigori] W[italjevič]. Ueber die Giftigkeit und Schädlichkeit einiger Theerfarbstoffe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (241–245). [5020 1720 Q 9180].

6897

———. Ein neues Reagens auf Ozon. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (504–505). [6100].

6898

Chodat, R[obert] und **Bach**, A. Untersuchungen über die Rolle der Peroxyde in der Chemie der lebenden Zelle. 1. Mitt.: Ueber das Verhalten der lebenden Zelle gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1275–1279). [8000 L 7350 8500 M 3120 Q 0230 0295].

6899

———. Untersuchungen über die Rolle der Peroxyde in der lebenden Zelle. III. Oxydationsfermente als peroxyderzeugende Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3943–3946). [8000 Q 0230 1240 M 3120 3100 L 7350 5000].

6900

v. **Bach**, A.

[Chollman, R. F.] Холлманъ, Р. Ф. Расщепление смешанных кристаллогидратовъ. [La fente des crystalloghydrates mixtes.] St. Petersburg, žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (9–10, II, Pr.-verb.). [7000].

6901

Chrétien, P. Sur les combinaisons des cyanures complexes avec les amines de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (901–903). [6100].

6902

Christensen, A[nders]. Om Bromderivater af China-alkaloiderne og om de gænnem disse dannede brintfattigere Forbindelser. [On derivatives of bromine obtained from the alkaloids of Peruvian Bark, and on the compounds poorer in hydrogen formed through these derivatives.] Kjøbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **10**, 1902, (319–359). [3010].

6903

v. **Barnwater**, F.

Christy, S. B. The electromotive force of metals in solutions of cyanide.

Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (354–420). [7250 C 6250].

6904

[Chruščov, P. D.] Хрущовъ, П. Кріоскопіческія изслѣдованія. [Recherches cryoscopiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (153–182, av. 3 pl., 323–350). [7200].

6905

Church, A. H. Chemistry of pigments. Encycl. Brit. Suppl., London, **31**, 1902, (771). [5000].

6906

Giamician, Giacomo und **Silber**, P. Ueber die Einwirkung von Paraldehyd auf o-Nitrosobenzoësäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1080–1081). [1330].

6907

———. Chemische Lichtwirkungen. [3. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1992–2000). [7350].

6908

———. Chemische Lichtwirkungen. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3593–3598). [7350].

6909

———. Chemische Lichtwirkungen. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4128–4131). [7350].

6910

[Čičibabin, Aleksěj] Евгенjevič.] Чичибабинъ, А. Е. О дѣйствіи хлористаго и іодистаго бензила на пиридинъ. [Action du chlorure et iodure de benzyle sur le pyridine.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (130–133). [1930].

6911

———. Продукты восстановления бензилпиридина. [Les productions de réduction de benzylpyridine.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59, II, Pr.-verb.). [1930].

6912

———. Углеводороды, получающіеся при дѣйствіи галогидныхъ соединений на пиридинъ. [Les hydrocarbures gagnés au moyen de l'action des combinaisons halogénées sur le pyridine.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59–60, II, Pr.-verb.). [1130 1930].

6913

———. О дѣйствіи дифенилбромметана на пиридинъ. [Action du diphenylbromméthane sur le pyridine.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (133–137). [1130 1930].

6914

Čičibabin, Aleksěj Evgenjevič. Чичибабинъ, А. Е. О дѣйстви трифенилхлорметана и трифенилбромметана на пиридинъ. [Action du triphenylchlorméthane et du triphenylbromméthane sur le pyridine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (137-140). [1130 1930].

6915

Продукты возстановления α - и γ -бензилпиридиновъ. [Réduction de α - et γ -benzylpyridines.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (508-514). [1930].

6916

О полученіи при реакціи Ладенбурга β -производныхъ пиридина. [Présence des dérivés β du pyridine dans la réaction de Ladenburg.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (528-529, Pr.-verb.). [1930].

6917

О соединеніяхъ трифенилкарбинола съ нѣкоторыми органическими основаніями. [Combinaisons du triphénylcarbinol avec quelques bases organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (959-961). [1230].

6918

Ueber Verbindungen von Triphenylcarbinol mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4007-4009). [1230 1600 1930 1630].

6919

Ciechoński, W. v. Bernthsen, A.

Ciommo, Giuseppe di. Ueber die elektrische Leitungsfähigkeit von isolierenden Flüssigkeiten und ihren Mischungen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (373-374). [7250 C 5250].

6920

Cipollina, A. Ueber den Nachweis von Zucker im Harn. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (334-336). [6150 Q 8321].

6921

Ueber den Einfluss einiger Substanzen auf die Trommer'sche Probe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (440-442). [6150 Q 8450].

6922

Ueber die Oxalsäure im Organismus. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (544-547). [8040 Q 1510 1635 1070 7951 1870].

6923

Claassen, H. Ueber die Zerstörung von Zucker bei der Verarbeitung der Ablaufsyrupe. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (104-113). [1820].

6931

Claisen, L[udwig] und Meyer, K. Ueber das Amid der Acetessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (583-584). [1310].

6924

Clarke, F[rank] W[igglesworth]. Ninth Annual Report of the Committee on atomic weights. Determinations published in 1902. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (201-215). [7100].

6925

A thermochemical constant. Preliminary Notice. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (882-892). [7200].

6926

The calculation of atomic weights. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (321-328). [7100].

6927

and **Steiger, George.** The action of ammonium chloride upon certain silicates. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (27-38). [6300].

6928

Die Einwirkung von Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (338-352). [0490 0710 G 12].

6929

Thorpe, T. E. und Seubert, K. Bericht der internationalen Atomgewichts-Commission. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1305-1307). [7100].

6930

Claude, Georges. Sur la liquéfaction de l'air par détente avec travail extérieur récupérable. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1568-1570). [7200 C 1870].

6932

Clauser, R. und Schweitzer, G. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4280-4284). [6300].

6933

Claassen. Explosion an einem Sauerstoffcompressor. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (559-561). [0550 7200].

6934

Explosion an einem Sauerstoffcompressor. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1233-1236). [7200].

6935

Clay, G. Harry. v. Noyes, William A[ibert].

Clayton, Edwy G. Some analyses of common pigments. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (290). [6500]. 6936

——— Notes on cocoa essences. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (51). [6500]. 6937

——— On phosphorus sesquisulphide and its behaviour with Mitscherlich's test. London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (129-131). [0570]. 6938

——— The technical examination of glue. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (670-675). [6500]. 6939

Clemens, Paul. v. Fromm, Emil.

Clerke, M^{lle} A. M. Les recherches sur les basses températures à l'Institut royale de Londres. *Rev. gén. sci.*, Paris, **13**, 1902, (130-140). [0930 C 1010]. 6940

Clicques, F. et **Geschwind**, L. Analyse des sels sodiques des acides sulfureux et hyposulfureux. *Rev. gén. chim.*, Paris, **5**, 1902, (257-262, 291-295). [0660]. 6941

Clowes, Frank. The new table photometer and Standard Pentane Burner, prescribed by the Gas Referees for use in London Gas Testing Stations. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (313-315). [6500]. 6942

——— The chemical change produced by the immersion of lead in distilled water. London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (46-47). [0580]. 6943

Cochius, F. Neue Absorptions- und Waschapparate. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (876). 6944

Coehn, Alfred. Ein Beitrag zur Oxoniumtheorie. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2673-2677). [7000 7250 C 6240]. 6945

——— Ueber elektrolytische Darstellung neuer Legierungen. *Vortrag. Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (591-595). [0930 7250]. 6946

——— Ueber kathodische Polarisation und Bildung von Legierungen. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (154-157). [7250 C 6230]. 6947

Coffignier, Ch. L'industrie des vernis à l'alcool. *Rev. chim. indust.*, Paris, 1902, (23-27). [0040]. 6948

——— Sur la solubilité de quelques résines tendres. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (549-555). [1140]. 6949

——— Sur la solubilité du bleu de Prusse dans certaines conditions. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (696-699). [0320 1860]. 6950

——— Sur l'analyse du lithopone. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (829-832). [6500]. 6951

——— Sur l'analyse du lithopone. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (943-947). [6500]. 6952

Cohen, E. Ueber Normalelemente nach Versuchen von H. C. Bijl. *Vortrag. Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (643-645). [0230 C 5610]. 6953

Cohen, Ernst. De enantiotropie van het tin. (VII). [The enantiotropy of tin (VII).] Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (438-439, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (377-378, with 1 pl.) (English). [7000 0720]. 6954

——— Fortschritte der Thermochemie im III. und IV. Vierteljahr 1901. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (348-349). [7200]. 6955

Cohen, Julius B. Theoretical organic chemistry. London (Macmillan), 1902. (XV + 578). 18 cm. 6s. [0030 1000]. 6956

——— and **Dakin**, Henry D. Note on the reduction of trinitrobenzene and trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (26-29). [1130 1630]. 6957

——— The chlorination of the dichlorotoluenes in presence of the aluminium-mercury couple. The constitution of the trichlorotoluenes. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1324-1344); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (183). [1130 1330 1630]. 6958

——— The constitution of the nitro- and dinitro-derivatives of the dichlorotoluenes. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1344-1349); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (184). [1130]. 6959

Cohen, Julius B. and Whiteley, C. E. Experiments on the production of optically active compounds from inactive substances. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1305-1312). [7300]. 6960

Cohn, Alfred I. Blue-print and black-print photographic papers and their preparation. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (582-586). [7350]. 6961

Cohn, P. und Friedländer, P. Ueber o-p-Dinitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1265-1267). [1430]. 6962

Cohn, Paul. Ueber Chlor-m-phenylen-diaminkarbonsäure. Zs. Farbenchem., Braunschweig. **1**, 1902, (205-206). [1330]. 6963

Cohnheim, Otto. Weitere Mittheilungen über das Erepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (134-140). [8010]. 6964

——— Trypsin und Erepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (13-19). [8010]. 6965

Collet, A. Action de l'hydroxylamine sur quelques dérivés halogénés de la méthylphénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (539-543). [1530 1630 1430]. 6966

Collie, J. Norman. Note on the effect of mercury vapour on the spectrum of helium. London, Proc. R. Soc., **71**, 1902, (25-27). [0370 7300]. 6967

——— v. Tickle, T.

Collingridge, Frank. v. Ramsay, William.

Collins, S. H. Composition of milk in the North of England. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1512-1513). [6500]. 6968

——— Sugar in swedes. Part II.—Variation in the amount of sugar under different conditions of growth. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1513-1516). [6500]. 6969

Colman, J. v. Gabriel, Siegmund.

Colson, Albert. Sur la fabrication de certains outils métalliques chez les

Egyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (989-991). [0010 6500]. 6970

——— Sur les chaleurs de dilution du sulfate de soude. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1496-1497). [7200]. 6971

——— Sur la constante de dilution des dissolutions salines. Electrochimie, Paris, **8**, 1902, (9-10). [7150 7200 C 1910]. 6972

Comanducci, E. v. Piutti, A.

Coninck, Oechsner de. v. Oechsner de Coninck.

Connstein, W., Hoyer, E. und Wartenberg, H. Ueber fermentative Fettspaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3988-4006). [8010 1300]. 6973

Conrad, M[ax] und Reinbach, H. Ueber Anilinomalonsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525). [1310 1930]. 6974

——— Ueber halogen-substituierte Malonsäuren und deren Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1813-1821). [1310]. 6975

Conroy, James T. Catalysis and its applications. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (302-312). [7050]. 6976

——— Катализъ и его примѣненія. [Katalyse und ihre Anwendungen.] Chimik, Vilina, **II**, 25, 26, 27, 1902, (618-625, 633-643, 651-663). [7050]. 8735

Consonno, Fortunato. Etude sur quelques dérivés de la naphthaline. Thèse sc. Genève, 1900/1901, (42). Svo. [1130]. 6977

——— v. Ullmann, F.

Constam, E. J. Die Verwendung des Kaliumpercarbonates in der Photographie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (349). [7350]. 6978

Cook, Alfred N. and Eberly, Charles F. Derivatives of phenyl ether. III. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1200-1204). [1230]. 6979

——— and Frary, Guy G. Derivatives of phenyl ether. 4. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (486-490). [1230]. 6980

Cooke, H. Lester. v. Barnes, H. T.

Coos, Nils. Ueber Selendilactylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4109-4112). [1310 2000 G 750]. 6981

Copaux. Sur les cobaltioxalates alcalins. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1214-1216). [0260 1310]. 6982

Coppalle, A. Sur le dosage industriel du zinc par le sulfure de sodium; influence de la quantité de fer sur ce dosage. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (94-96). [6500 0880]. 6983

Contrôle analytique de la fabrication du sulfure de baryum. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (290-291). [6500]. 6984

Sur l'examen des fondants dans l'essai des galènes argentifères. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (291-292). [6500]. 6985

Coppet, L. C. de. Sur l'heptahydrate de sulfate de sodium. Lausanne, Bul. soc. sci. nat., **37**, 1901, (455-462, av. 2 pls.). [7100 7150 0500]. 6986

et **Muller, W.** Sur la température du maximum de densité et sur la conductivité électrique de quelques solutions de bromure et iodure de baryum, et de chlorure, bromure et iodure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1208-1209). [0170 0220 C 1410 5660]. 6987

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Brom auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (33-36). [6110 7350]. 6988

Cornelison, R. W. The production of acylamines by the interaction of sodium salts of monobasic acids and amine hydrochlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1028-1030). [1300]. 6989

Cornimbœuf, H. Sur le dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (258-260). [6200 0820]. 6990

Cottrell, F. G. v. van't Hoff, J.[akob] H[einrich].

Coughlin, Paul. On the preparation of bromoform by electrolysis. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (63-68). [1110]. 6991

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur les vératrols trichloré et tribromé. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (167-169). [1230]. 6992

Action de l'acide nitrique sur les vératrols trichloré et tribromé. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (290-291). [1230]. 6993

Action du chlore et du brome sur les vératrols mononitrés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (967-969). [1230]. 6994

Sur la présence de dérivés chlorés dans les dihydromols biiodés du commerce. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (274-277). [1230]. 6995

Cowley, R. C., and Catford, J. P. The volumetric determination of lead salts. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (149-150). [6200]. 6996

and **Potter, J. P.** Decinormal and centinormal solutions: limits of their reliability. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (159-160). [6000]. 6997

Cownley, A. J. v. Paul, B. H.

Cramer, W. v. Bashford, E.

Crampton, Charles A. The influence of the growth of mold upon the chemical composition of oleomargarine and butter. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (711-719). [6500]. 6998

Cremer, W. v. Knoevenagel, Emil.

Crépieux, Pierre. v. Reverdin, Frédéric.

Crew, Henry. Note on the wavelength of the magnesium line at λ 4481. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (246-248). [7300 E 8000]. 6999

and **Baker, John C.** On the thermal development of the spark spectrum of carbon. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (397-406); Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (61-72). Separate. 24.5 cm. [7300 C 3090]. 7000

Cribb, Cecil H. Note on (1) samples of coffee containing added starch; (2) a sample of artificial coffee berries. London, Anal., **27**, 1902, (114-115). [6500]. 7001

Crivelli, Carlo. Synthese des β -Methyl-2-Oxychromons und des 2-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901, 1902, (41). 8vo. [1910 5020]. 7002

Crocker, James Codrington. The picriminothiocarbonic esters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (436-440); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (57-58). [1130 1310 1330]. 7003

———— The formation of di-nitrophenoxazines. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (342-346). [1130 1230 1330 1940]. 7004

———— The interaction of thiocyanates, picric chloride, and alcohols. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (347-349). [1130 1310]. 7005

Crofts, James Murray. v. Morrell, Robert Selby.

Crookes, William. The stratifications of hydrogen. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (399-413). [0360 7250]. 7006

———— Radio-activity and the electron theory. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (413-422). [7300]. 7007

———— Artificial gems. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (611-613). [0100]. 7008

———— [Круксъ, Вильямъ.] О происхождении химических элементов (рѣчь). Переводъ съ англ. А. В. Генерозова, подъ ред. и съ предисловіемъ проф. М. П. Коновалова. [L'origine des éléments chimiques (discours). Traduction de l'anglais de A. W. Generosow sous la rédact. et avec préface du Prof. M. I. Konvaloff.] 1 Moskva, 1902, (XVI + 49, av. 3 dess.). 24 cm. [0040 0100]. 7009

Crossley, Arthur William. Preparation and properties of 4-isopropylidihydroresorcin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (675-682). [1310 1340 1520 1540]. 7010

———— and **Le Sueur, Henry** Rondel. Substituted dihydrobenzenes. Part I. $\Delta^{2:4}$ -Dimethyldihydrobenzene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (821-837). [1140 1540]. 7011

———— 3:5-Dichloro-o-xylene and 3:5-dichloro-o-phthalic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1533-1537); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (190-191). [1130 1140 1330]. 7012

Crotogino, F. v. Nissensohn, H.

Crouzel, Ed. Application de la réaction colorée de la santonine éliminée par les urines. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (219-220). [8040 Q 8310]. 7013

———— Procédé nouveau de dosage du tannin. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (373-374). [6500]. 7014

Cudell, Carl. Neuerungen an Kraftgasanlagen. Gasmotorentchnik, Berlin, **1**, 1902, (167-174). [6500]. 7015

[Чугаевъ, Левъ Александровичъ.] Чугаевъ, Л. А. О ксантогенамидахъ терпенового ряда. [Xanthogénamides des terpènes.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 529-532). [1140]. 7016

———— Ueber Xanthogenamide der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483). [1340]. 7017

———— Замѣтка по поводу предполагаемаго бактеріальнаго населенія нефти. [Contribution à l'étude de la population des bactéries dans la naphte.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (109-110, II, Pr.-verb.). [1140 R 1100]. 7018

———— О новомъ классѣ окрашенныхъ соединенийъ ксантогенового ряда. [Sur une classe nouvelle des substances xanthogéniques colorées.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 532-533). [1140]. 7019

———— Ueber Imidoxanthide, eine neue Klasse gefärbter organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473). [1660 1310 5020]. 7020

———— Новая цвѣтная реакція на тиомочевину и тиоамиды. [Une réaction nouvelle pour les thiourées et thioamides.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 533-534). [6000]. 7021

———— Къ вопросу объ оптической дѣятельности органическихъ соединенийъ. [Contribution à l'étude du pouvoir optique des combinaisons organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (606-622). [7300]. 7022

[**Чугаев**, Lev Aleksandrovič.] Чугаевъ, Л. А. Применение магнийорганических соединений для аналитических целей. [Application des combinaisons magnésiumorganiques aux travaux analytiques.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (652-653). [2000 6000]. 7023

— Magnesium - organische Verbindungen als Reagens auf die Hydroxylgruppe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3912-3914). [6150 2000]. 7024

— О нитрозохлоридах. [Sur les nitrosochlorides.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 851-853). [1140]. 7025

— Удобный способ для распознавания борнеола отъ изоборнеола. [Méthode commode de distinguer entre le bornéol et l'isobornéol.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 853-854). [1240]. 7026

— Некоторые данные о дереватах туйона. [Sur les dérivés du thujon.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 854-855). [1540]. 7027

Cullum, Myrtis Louise. v. Hinds, J[ohn] I[redelle] D[illard].

Cunningham, J. A. On an attempt to detect the ionisation of solutions by the action of light and Röntgen rays. Cambridge, *Proc. Phil. Soc.*, **11**, 1902, (431-433). [7250]. 7028

Cuntze, Adolf. Cadmium-, Zink- und Wismuth-Cobaltcyanid und ihre Doppelsalze mit Ammoniak und den Cobaltidcyanalkalien. Diss. Berlin (Druck v. C. Feister), 1902, (52). 23 cm. [0100 1310]. 7029

— v. Fischer, Th.

Curie, Mme. Sur le poids atomique du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (161-163). [0620 7100]. 7030

— Ueber den radioaktiven Stoff „Polonium“. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, 1903, (234-235). [0100 C 4240]. 7031

Curtis, Marvin and **Tompkins**, P. W. Notes on the determination of water in California crude oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1519). [6500]. 7032

Curtiss, Richard Sydney. On an acid derivative of ethyl anilino-malonate. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (315-328). [1310]. 7033

Curtius, Th[eodor]. Synthetische Versuche mit Hippurazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3226-3228). [5500 1310]. 7034

— und **Darapsky**, A. Ueber 4-Methylbenzylazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3229-3233). [1630]. 7035

— und **Franzen**, H. Ueber Benzalhydrazine, R.CH:N.NH₂. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239). [1630]. 7036

— Darstellung von Säurehydraziden aus Diammoniumsalzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3239-3241). [1300]. 7037

Cutter, W. D. and **Gies**, William J. The composition of tendon mucoid. *Amer. J. Physiol.*, Boston, Mass., **6**, 1901, (155-172). [8000 Q 1153]. 7038

Czajkowski, Ian Marcyan. Versuche zur Synthese des Luteolins. Synthese des Apigenins. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1901-1902, (65). 8vo. [5020 1910]. 7039

Czamański, Witold. Kondensationen von o-Aldehydosäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (52) 8vo. [1430 1510]. 7040

Czapek, F[riedrich]. Chlorophyllfunctionen und Kohlensäure-Assimilation. Sammelreferat. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, Generalversammlungs-H., (44-61). [8030 M 3060]. 7041

— Zur Kenntniss der Stickstoffversorgung und Eiweissbildung bei *Aspergillus niger*. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1902, Generalversammlungs-H., (130-139). [8030 M 3060 3120 7700 R 1900 2000]. 7042

— Stoffwechselprocesse in der geotropisch gereizten Wurzelspitze und in phototropisch sensiblen Organen. (Vorläufige Mittheilung). Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (464-470). [8030 M 3180 3120 3100]. 7043

Czapek, Karl W. Die praktische Ausübung der Dreifarben-Photographie. Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (129-134). [7350]. 7044

Czemanski, W. v. Bistrzycki, A.

Czepinski, Vincent. Einige Messungen an Gasketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (1-17). [7250 C 6210]. 7015

Czerkis. Neuer Kühlapparat zur Darstellung der Sulfonmonopersäure (Caro'sches Reagens). Chem.Ztg., Cöthen, **26**, 1902, (310). [0910]. 7046

Czermak, Paul. Ueber Elektrizitätszerstreuung bei Föhn. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (185-187). [0550 F 1600 1400 C 6810 6200 Q 0150]. 7047

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511). [1310]. 7048

Dakin, Henry D. Titrimetrische Bestimmung der Doppelphosphate von Ammonium mit Cadmium, Kobalt, Mangan und Zink. Uebersetzung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (279-284). [6200]. 7049

——— Note on the use of persulphates in analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (848-849). [6200]. 7050

——— v. Cohen, Julius B.

Dalén, G. und Wisbar. Jute, Manila und Adansonia. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (51-56, mit 2 Taf.). [6500 M 5100 6000 2510]. 7051

Dales, Benton. v. Dennis, L. M.

Dalle, P. Sur le triméthylène-carbinol $\begin{matrix} \text{H}_2\text{C} \\ | \\ \text{C} \\ | \\ \text{H}_2\text{C} \end{matrix} \text{CH. CH}_2\text{OH}$ et ses dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (123-154). [1240 1340 1140 1640 7250]. 7052

Dalton, J. v. Randall, W. W.

Dammann, K. und Gattermann, [udwig]. Ein Beitrag zur Kenntniss der Derivate des Anthrachinons. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (325-326). [1530 5020 1930]. 7053

Danneel, H[einrich]. Verhandlungen der Hauptversammlung der deutschen Bunsengesellschaft für angewandte physikalische Chemie (früher deutsche elektrochemische Gesellschaft) zu Würzburg 1902. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (522-524). [0020 7000 C 0020]. 7054

——— Verhandlungen der Hauptversammlung der deutschen Bunsengesellschaft für angewandte physikalische Chemie (früher deutsche elektrochemische Gesellschaft) in Würzburg am 9. und 10. Mai 1902. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (537-543). Nachtrag ebenda, **15**, 1902, (657). [0020 7000 C 0020]. 7055

——— Von der elektrochemischen Metall-Industrie Deutschlands. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (137-142). [0930 7250]. 7056

Danziger, J. L. A new qualitative test for cobalt. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab. Columbia Univ., No. 62; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (578-580). [6100]. 7057

——— v. Miller, Edmund H.

——— v. Sherman, H. C.

Darapsky, A. v. Curtius, Theodor.

D'Arcy, R. F. The decomposition of hydrogen peroxide, and the electrical discharging action of this decomposition. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (42-52). [0360 7350]. 7058

Darier, Georges et Mannassewitsch, E. Condensation des dérivés nitrés du chlorure de benzyle avec les naphthylamines. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055-1066). [1630]. 7059

Darling, Chas. R. A simple method of collecting solid carbon dioxide for lecture purposes. Chem. News, London, **85**, 1902, (301-302). [0210 0920]. 7060

Darmstaedter, Ernst. Ueber das Hydrazid der n-Tetramethylen dicarbonsäure (Adipinsäure). Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (48). 22 cm. [1310]. 7061

Darzens, Georges. Sur l'essence d'ylang-ylang. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (83-85). [6500]. 7062

David, E. und Kostanecki, St[anislaus] v. Ueber das 2-Oxychromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2547-2549). [1910]. 7063

Davidsohn, Isser. Beiträge zur Chemie des Thoriums. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (59). 22 cm. [0770 1310 2000 7300]. 7064

Davis, Bernard F. v. Ling, Arthur R.

Davis, Charles B. A new form of alkalimeter. J. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (391-392). [6000]. 7065

Davis, Frederick. Chemistry of *Solanum dulcamara*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (160-161). [3010 1630]. 7066

Davis, William A. 2:4-Dibromo-5-nitro- and 2:4-dibromo-3:5-dinitrotoluenes and their behaviour on reduction. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118). [1130 1630]. 7067

Dawe, Karl. Ueber Hexamminmetallsalze und Dirhodanatokobaltiake. Phil. Diss. II. Zürich. Heidelberg, 1901-1902, (46). Svo. [0260 1610]. 7068

Dawson, Harry Medforth. The solvent properties of mixed liquids in relation to the chemical characters and solvent properties of their components. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1086-1097). [7150]. 7069

——— The molecular complexity of acetic acid in chloroform. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (521-524); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (69). [7100]. 7070

——— and **Gawler, R.** The existence of polyiodides in nitrobenzene solution. I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (524-535); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (69-70). [0420 7150 7250]. 7071

——— and **Grant, F. E.** A method of determining the ratio of distribution of a base between two acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (512-521); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (68-69). [7050 7150]. 7072

Decker, Herman. Ueber einige Ammoniumverbindungen. 8. Mitt. Zur Geschichte der Oxydihydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2588-2589). [1600 1930]. 7073

——— Ueber einige Ammoniumverbindungen. 9. Mitt. Zur Theorie der Oxyhydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2589-2593). [1600 1930]. 7074

——— Ueber einige Ammoniumverbindungen. 10. Mitt.: Ueber Oxydihydromethylphenylacridin. (Gemeinschaftlich mit Fb. Hock u. C. Djwon-sky.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3068-3079). [1930 5020]. 7075

——— Ueber einige Ammoniumverbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (139-140). [1930 1940]. 7076

——— Ueber Nitrochinolone und Nitrocarbostyrile. (Fortsetzung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (300-303). [1930]. 7077

——— und **Solonina, B.** Zur Kenntnis der Nitrosophenolfarbstoffe. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3217-3225). [5020 1230 G 750]. 7078

Defacqz, Contributions à l'étude du tungstène et de ses composés. [Thèse fac. sci.] Paris, 1901, (50). 25 cm. [0840]. 7079

Dehéraïn, P. P. Traité de Chimie agricole. Développement des végétaux, terre arable, amendements et engrais. 2^e éd. Paris (Masson), 1902, (XII+969). 25 cm. [0030]. 7080

Deichler, Christian. Die Fortschritte der Farbenindustrie, Färberei, Druckerei u. s. w. im Jahre 1900. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (345-351, 371-377). [5020]. 7081

Deiglmayr, Ivo. Verfahren zur selbstthätigen Regulierung der Kohlensäure- oder Stickstoff-Entwicklung bei Verbrennungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1978-1982). [6000]. 7082

——— Verfahren zur selbstthätigen Regulierung der Kohlensäure- oder Stickstoffentwicklung bei Verbrennungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (520-521). [6000]. 7083

[**Dekker, G. K.**] Деккеръ, Г. К. О
ХИНОЛИНАХЪ. [Sur les quinoléines.]
St. Peterburg, *Zurn. russ. fiz.-chim.*
Obšč., **34**, 1902, (60, II, Pr.-verb.).
[1930]. 7084

Dekker, Johan. Ueber einige
Bestandteile des Cacao und ihre Bestim-
mung. Amsterdam (J. H. de Bussy),
1902, (81). 23 cm. [6300 1930 M 3120
5400]. 7085

———— Onderzoekingen over
eenige bestanddeelen van cacao en kola
en hunne quantitative bepaling. [Un-
tersuchungen über einige Bestandteile
des Cacaos und ihre quantitative Be-
stimmung.] *Pharm. Weekbl.*, Amsterdam,
39, 1902, (741-747). [6300 1930
M 3120 5400]. 7086

Delacré. Sur une méthode de synthèse
d'hydrocarbures polycycliques. *Bul.*
soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (875-882).
[1130 1140]. 7087

Delange, R. v. Mouren, Ch.

Delbrück, M[ax]. Max Maercker.
Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **34**, (1901),
1902, (4457-4465, mit 1 Port.). [0010
M 0010]. 7088

———— Fett auflösende Enzyme
in der Hefe. *Wochenschr. Brau.*,
Berlin, **19**, 1902, (25). [8010 R 1820
2100 Q 1870 1240 3100]. 7089

———— Die Hitzigkeit der Gerste.
Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902,
(122-123, 142-143); *Zs. Spiritind.*,
Berlin, **25**, 1902, (139-140, 149-150).
[8030 M 3080 R 2100]. 7090

———— Die Entwicklung der
Gährungs-technik in den letzten Jahren
unter dem Einfluss wissenschaftlicher
Forschung. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leip-
zig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (163-164).
[8020 R 1820 M 3100]. 7091

Delépine, Marcel. Composés sulfurés
et azotés. I. Ethers imidodithiocarbon-
iques: formation, constitution et
réactions générales. *Paris, Bul. soc.*
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (48-57).
[1310]. 7092

———— Composés sulfurés et
azotés. II. Ethers imidodithiocar-
boniques; préparations et propriétés.
Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
(57-64). [1310]. 7093

Delépine, Marcel. Préparation et pro-
priétés des éthers imidodithiocarbon-
iques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**,
1902, (108-110). [1310]. 7094

———— Composés sulfurés et
azotés dérivés du sulfure de carbone.
(III). Ethers imidodithiocarboniques
mixtes. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3),
27, 1902, (585-587). [1610 1310]. 7095

———— Composés sulfurés et
azotés dérivés du sulfure de carbone.
(IV). Action des éthers halogènes sur
les combinaisons sulfocarboniques
d'amines secondaires. *Paris, Bul. soc.*
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593).
[1610 1310]. 7096

———— Composés sulfurés et
azotés dérivés du sulfure de carbone.
V. Ethers thiosulfocarbamiques dérivés
d'amines secondaires aromatiques. VI.
Ethers imidodithiocarboniques aroma-
tiques. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3),
27, 1902, (807-812). [1310]. 7097

———— Action des éthers halo-
gènes sur les combinaisons sulfocarbon-
iques d'amines secondaires. *Paris,*
C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).
[1610 1310]. 7098

———— Composés sulfurés et
azotés dérivés du sulfure de carbone.
VII. Ethers thiosulfocarbamiques
dérivés d'amines primaires. *Paris,*
Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (812-
818). [1310]. 7099

———— Sur les éthers thiosulfo-
carbamiques dérivés d'amines primaires.
Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902,
(1221-1223). [1610]. 7100

———— Action des éthers halo-
gènes sur le thiosulfocarbamate d'ammo-
nium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**,
1902, (974-977). [1310]. 7101

———— Action de l'acide sulfurique
fumant sur l'éthanal, le propanal, et la
propanone. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér.
3), **27**, 1902, (7-14); *Paris, C.-R. Acad.*
sci., **133**, 1902, (876-878). [1310 1410
1510 1330]. 7102

Demichel, A. Constantes capillaires
des solutions sucrées. *Ann. chim.*
analyt., *Paris*, **7**, 1902, (335-337).
[1820]. 7103

———— Sur le natromètre. *Ann.*
chim. analyt., *Paris*, **7**, 1902, (204-209).
[6500 0910]. 7104

[Demjanov, Nikolaj Jakovlevič.]
Демьяновъ, Н. Я. О дѣйстви брома на метилтриметиленъ въ отсутствіи свѣта. [Action du brome sur le méthyl-triméthylène en absence de la lumière.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (217-221). [1140]. 7105

О дѣйстви бромистово-
дородной кислоты на нитроизобутил-
гликоль. [Action de l'acide brom-
hydrique sur le nitroisobutylglycol.]
St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 647-648).
[1210]. 7106

О дѣйстви бромистаго
водорода на нитроизобутил-
гликоль. [Action de l'acide bromhydrique sur le
nitroisobutylglycol.] St. Peterburg,
Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902,
(141, II, Pr.-verb.). [1210]. 7107

Замѣтка объ отношеніи
 $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH} - \text{CH}_2\text{I} \\ | \\ \text{CH}_2 \end{array}$ къ ѣдкому кали.

[Sur le rapport de $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH} - \text{CH}_2\text{I} \\ | \\ \text{CH}_2 \end{array}$
à l'hydrate de potassium.] St. Peter-
burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**,
1902, (141, II, Pr.-verb.). [1140]. 7108

[— et Lušnikov, M.]
и Лушниковъ, М. Объ углеводородѣ
 C_5H_8 и спиртѣ $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$, полученныхъ
изъ тетраметилениамина при дѣй-
ствии азотистой кислоты. [Sur un
hydrocarbure C_5H_8 et un alcool $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$
obtenus en partant du tetraméthylényl-
amine par l'action de l'acide nitreux.]
St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 648-650).
[1120-1220]. 7109

Demuth, Ed. r. Bamberger, Eugen.

Dencks, Emil. Zur Kenntniss der
γ-Diketone. Diss. Erlangen (Druck v.
F. Junge), 1902, (34). 22 cm. [1500]. 7110

Denham, Henry H[enderson]. An
automatic gas-generator. J. Amer.
Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902,
(1080-1081). [6000]. 7111

Denigès, G. Détermination de l'acide
citrique dans le lait. Paris, C.-R. soc.
biol., **54**, 1902, (197-198). [6500 Q 1010
1836]. 7112

Denison, R. B. v. Steele, B. D.

Dennhardt, R. Weizenmalze letzter
Kampagne. Wochenschr. Brau., Berlin,
19, 1902, (254-255). [6500 M 3120]. 7113

Dennis, L. M. and Dales, Benton.
Contributions to the chemistry of the
rare earths of the yttrium group. I. J.
Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
1902, (401-435). [0860]. 7114

r. Hempel, Walther.

Dennison, Charles H. v. Gill,
Augustus H[erman].

Dennstedt, M. Chemisches Staats-
Laboratorium [zu Hamburg; Jahres-
bericht]. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst.,
18, (1900), 1901, (CLXXXIV—CXCVI).
[0020]. 7115

Ueber den Abbau von
Eiweiss. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig,
73, (1901), II, 1, 1902, (118). [4000
Q 1134 M 3120 R 1900]. 7116

Vereinfachte Elementar-
analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden,
41, 1902, (525-539). [6000]. 7117

Densch, Alfred. 1. Ueber den Fluo-
renoxalester. 2. Ueber Einwirkung
von Ameisenester auf Fluoren. Diss.
Würzburg. Königsberg i. Pr. (Druck
v. Leupold), 1902, (39). 22 cm. [1340
1140]. 7118

r. Wislicenus, Wilhelm.

Denso, P. Untersuchungen über die
Widerstandsfähigkeit von Platiniridium-
anoden bei der Alkalichlorid-Elek-
trolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902,
(147-150). [7250 C 6200]. 7119

Desalmé, J. La fabrication des
parfums synthétiques et artificiels. Rev.
chim. indust., Paris, **13**, 1902, (108-
110). [0010]. 7120

Desch, Cecil H. r. Hantzsch, A.

Descudé, Marcel. Sur quelques
nouveaux composés du méthylène.
Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (716-
718). [1410 1310 1210]. 7121

Sur l'action mutuelle des
chlorures d'acides et du méthanol.
Paris, C.R. Acad. sci., **134**, 1902, (1065-
1067). [1310 1410]. 7122

Sur un nouveau composé
du groupe de l'hexaméthylène tétramine.
Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (693-
696). [1630]. 7123

Descudé, Marcel. Action des amines grasses sur le dibenzoate de méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (972-974). [1610]. 7124

——— Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides de la série grasse sur le méthanal polymérisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (867-871). [1410 1210]. 7125

Desfontaines, Marcel. Action du chlorure d'aluminium sur quelques anhydrides en solution chloroformique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (293-296). [1310]. 7126

Desgrez, A. De l'influence de la choline sur les sécrétions glandulaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (52-54). [8040 Q 9180]. 7127

——— et **Zaky, Aly.** Analyse du mode d'action des lécithines sur l'organisme animal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1522-1524). [8040 Q 9180]. 7128

Deslandres. Sur les spectres de bandes de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (747-750). [7300 0490 C 3030]. 7129

Desmots, H. v. Moureu, Ch.

Desmoulière, A. Recherches de la gélatine et de la gélose dans les confitures. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (201-204). [6500]. 7130

——— Sur la matière colorante et le sucre des abricots. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (323-324). [1810 6500 Q 1875]. 7131

Dessauer, Friedrich. Die Röntgen-Technik und der photographische Beruf. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (592-595). [7350 C 4240 L 0450]. 7132

Destraz, Henry. Ueber einige Produkte der Einwirkung von Formaldehyd auf β -Arylhydroxylamine. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (94). 8vo. [1630]. 7133

——— v. Bamberger, Eugen.

Dettmer, H. v. Marckwald, Willy.

Deussen, Ernst. Zur Kenntnis des westindischen Sandelholzöles. 2. Mitt. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (288-293). [1140 6500 M 3120]. 7134

Deventer, Ch. M. van. Physikalische Chemie für Anfänger. Mit einem Vorwort von J. H. van't Hoff. 2. Aufl.

besorgt v. Ernst Cchen. Leipzig (W. Engelmann), 1901, (VIII + 168, mit 1 Tab.). 21 cm. Geb. 4 M. [7000]. 7135

Dewar, James. The specific volumes of oxygen and nitrogen vapour at the boiling-point of oxygen. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (360-366). [0490 0550 7100]. 7136

——— Liquefaction of gases. Encycl. Brit. Suppl., London, **30**, 1902, (280-292). [7200]. 7134

——— Address of the President of the British Association for the Advancement of Science. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (533-551, 567-579, 621-631). [0040]. 7138

——— Solid hydrogen. [Reprinted from London, Proc. R. Inst. 1900.] Washington, D.C. Smithsonian Inst., Rep. **1901**, 1902, (251-261). [0360 7100 C 1800]. 7139

——— v. Liveing, G. D.

Dhommée, René. Action de l'ammoniaque sur le chlorure de benzyle et conditions de formation de la benzy amine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (736-739). [1630]. 7140

——— Sur quelques sels de benzylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1313-1314); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (740-741). [1630]. 7141

Dibdin, W. J. and Grimwood, R. G. The detection and estimation of minute quantities of sulphuretted hydrogen in coal-gas. London, Anal., **27**, 1902, (219-223). [6500]. 7142

Dickie, Albert Ernest. On the manganese ferrocyanides. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 69; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1023-1024). [6300]. 7143

Dickson, C. W. The concentration of barium in limestone. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (366 370). [0170 G 13]. 7144

Dié. Appareil pour recueillir les échantillons d'eau destinés à l'analyse chimique et à l'examen bactériologique. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (251-252). [6500]. 7145

Dieckmann, W[alter]. Ueber 1.2-Diketopentamethylen (Cyclopenten-2-on-1-ol-2) und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3201-3217). [1540]. 7146

Diels, Otto. Ueber die Einwirkung des Semicarbazids auf das Diacetyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (347-351). [1310 1510]. 7147

— und **Bibergeil, Arthur.** Zur Kenntniss des o-Diphenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 302-313). [1230]. 7148

— und **Jost, Hans.** Ueber die Darstellung des Diacetyls und ein Polymerisationsproduct desselben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3290-3299). [1516]. 7149

— **Schill, Emil** und **Tolson, Stanley.** Ueber die Nitirung des 2-Aminofluorens. (3. Mitt. über Fluoren). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3284-3290). [1639]. 7150

— und **Staehlin, Otto.** Darstellung und Eigenschaften einiger Chinoliabasen des Fluorens und Fluorenons. (2. Mitt. über Fluoren.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3275-3284). [1930]. 7151

Diepolder, Emil. Ueber Oxydationsproducte des o-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822). [1230 1630 1940]. 7152

Diergart, Paul. Messung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (761-763). [0100 0010 0070 G 18]. 7153

Dierig, Wolfgang. Ueber die Einwirkung von Para-brom-Phenyl auf α -Picolin und α -Methyl- α' -Phenylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779). [1930]. 7154

Diesselhorst, G. v. Brieger, Ludwig.

Dieterich, Karl. Ueber das fette Oel der Aprikosenkerne. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (165-168). [M 3120 5490]. 7155

— Ueber verfälschtes türkisches Wachs. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (554-555). [6500]. 7156

Diethelm, B. Modification des Rey'schen Barotenschwimmers. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (607). [0910 6000]. 7157

Dietlen, Johannes. Ueber einige Methoden des Nachweises von Blei im

Harn. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902. (32). 21 cm. [6100 Q 8491]. 7158

Dieulafé, r. Billard, G.

Diller, Ernst. Zur Synthese des Luteolins. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (59). 8vo. [5020 1910]. 7159

Diltey, Alfred. v. Fischer, Emil.

Dilthey, Walther. v. Moissan, Henri.

Dimroth, Otto. Ueber eine Synthese von Derivaten des 1.2.3-Triazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038). [1930]. 7160

— Isomerie beider α -Triazol-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1038-1047). [1930 7000]. 7161

— Ueber die Mercurirung aromatischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2032-2045). [2000 5500]. 7162

— Ueber die Mercurirung aromatischer Verbindungen. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873). [5500 2000 1230]. 7163

— Ueber die Condensation von Tetrachlorkohlenstoff mit Malonsäureester und Cyanessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2881-2884). [1310 1320]. 7164

— Synthesen mit Diazobenzolimid. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060). [5500 1740 1930]. 7165

— und **Zoeppritz, Rudolf.** Zur Kenntniss der Condensationsreaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992). [1430 1630 7050 1640]. 7166

— Ueber eine neue Synthese aromatischer Oxyaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (993-997). [1430 1230 5500]. 7167

Ditmar, R. Ueber das Verhalten des Rohkautschuks gegen concentrirte Salpetersäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1101-1102). [1860 M 3120]. 7168

— Ueber Abkömmlinge des Milchzuckers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1951-1953). [1820]. 7169

Dito, Johannes W[illebrordus]. De dichtheden van mengsels van hydrazine en water. [The densities of mixtures of hydrazine and water.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (838-840) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (756-758) (English). [0490 7100]. 7170

——— v. Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan].

Ditte, Alfred. Introduction à l'étude des métaux. Leçons professées à la faculté des sciences. Paris (société d'éditions scientifiques), 1902, (II+488). 25 cm. 15 fr. [0030]. 7171

——— Sur la cristallisation du sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (336-343). [0270 G 240]. 7172

——— Sur une circonstance de cristallisation du peroxyde de fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (507-512). [0320 G 240]. 7173

Dittrich, M[ax]. Ueber Manganbestimmung in Gesteinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4072-4073). [6200 6500 G 87]. 7174

——— und **Hassel**, C. Ueber quantitative Trennungen durch Persulfate in saurer Lösung. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3266-3271). [6000 6200]. 7175

Ditz, Hugo. Weiterer Beitrag zur Kenntniss des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (749-755). [0220]. 7176

Divers, Edward and **Ogawa**, Masataka. Preparation of sulphamide from ammonium amidosulphite. Tokyo, J. Coll. Sci., **17**, Art. 8, 1902, (1-6); London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (504-507); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (71). 7177

Dixon, Augustus Edward. The action of phosphorus trithiocyanate on alcohol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (168-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (260-261). [1210 1310]. 7178

Dobbie, James J., and **Lauder**, Alexander. Corydaline. Part VII. The constitution of corydaline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (145-156); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (252-255). [1930 3010]. 7179

——— The relationship of corydaline to berberine. Berberidic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (157-160); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (255-256). [1930 3010]. 7180

——— v. Hartley, W. N.

Dodge, F. D. The constitution of camphene. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (649-657). [1140]. 7181

Dods, W. W. Volumetric determination of lead. Austral. Min. Stand., Melbourne, **28**, 1902, (619). [6200]. 7182

Doebner, O[skar]. Ueber die der Sorbinsäure homologen ungesättigten Säuren mit zwei Doppelbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1136-1147). [1310 1910 1320]. 7183

——— Synthese der Muconsäure aus Glyoxal und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1147-1148). [1320]. 7184

——— Ueber die ungesättigten Säuren der Sorbinsäurereihe und ihre Umwandlung in cyclische Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2129-2138). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2538). [1320 1140]. 7185

Döring, Theodor. Der Einfluss des Kobalthydroxyds auf die Einwirkung der Halogene auf Kalilauge. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (VIII + 71). 22 cm. [0260]. 7186

Dörpinghaus, Wilhelm Theodor. Hydrolyse des Horns. Ein Beitrag zur Kenntnis der Proteide. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (42). 22 cm. [4010 Q 1170]. 7187

Doht, Walther. v. Stock, Alfred.

Dojarenko, A. Der Stickstoff des Humus. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (311-320). [0490 1350 J 27]. 7188

Dollfus, E. v. Hantzsch, A.

Dollfus, Fritz E. v. Hantzsch, A.

Dombrowski, S. Méthode permettant de séparer des liquides animaux ou végétaux complexes, la plupart de leurs matières ternaires et plusieurs des bases qui peuvent les accompagner. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (182-184). [6500 Q 1010 2000]. 7189

——— Sur la mannite, les azotates et les alcaloïdes des urines normales. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (244-246). [6500 Q 8306 8321 8341 8485]. 7190

Domke. Kapillaritäts-Untersuchungen nach der Methode der Steighöhen. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (1-99). [7150 C 0300]. 7191

Donard, E. et Labbé, H. Sur une matière albuminoïde extraite du grain de maïs. Paris, C. R. Acad. sci., **135**, 1902, (744-746). [4020 M 6000 2280 Q 1872]. 7192

Donath, B. Zur Theorie der Regina-Dauerbrand-Bogenlampe. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (220-221). [7350 C 6000 6830 4200]. 7193

Donath, Ed[ua]rd und Margosches, B. M. Beitrag zur Unterscheidung der Kohlenstoff- und Kohlenarten. (Vorl. Mitt.) Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (226-231). [6500 0210 G 83]. 7194

Dongier. v. Lesage.

Donnan, F. G. Condensation of the vapours of organic liquids in presence of dust-free air. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (305-310, with pl.). [7200]. 7195

——— **Bassett, Henry, jun. and Fox, C. J. J.** The colour changes exhibited by the chlorides of cobalt and some other metals, from the standpoint of the theory of electroaffinity. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (939-956); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (164). [0260 0290 0320 7250]. 7196

——— **v. Baly, E. C. C.**

Dorp, W[ille]m A[nne] van. v. Hoogewerff, S[ebastian].

Dosch, A. Heizwert und Verdampfungsfähigkeit der Kohle. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (117-121, 142-146). [7200]. 7197

Dowzard, Edwin. An apparatus for the detection and determination of minute traces of arsenic. Chem. News, London, **86**, 1902, (3). [6100 6200 0910]. 7198

——— A triplicate apparatus for drying and purifying gases. Chem. News, London, **86**, 1902, (85). [0910]. 7199

Doyon, Maurice et Morel, Albert. Disparition des éthers dans le sang *in vitro*. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (54-56). [8010 Q 1240 5020]. 7200

——— Recherches sur les modifications du sang et du sérum conservés aseptiquement à l'étuve. Fonction lipolytique du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (621-623). [8010 Q 5030 5480]. 7201

——— La lipase existe-t-elle dans le sérum normal? Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1002-1005). [8010 Q 1240 5028]. 7202

——— La lipase existe-t-elle dans le sang normal? Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1254-1255). [8010 Q 1240 5028]. 7203

Dralle, Chr. Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im III. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (220-221). [0710]. 7204

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im IV. Vierteljahr 1901 und im I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (410-411, 436-438, 630-632, 661-663). [0710]. 7205

——— Aus der Vergangenheit der deutschen Glasindustrie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (379-381). [0710]. 7206

——— Ueber Neuerungen in der Glasindustrie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (628-631). [0710]. 7207

Drawe, Paul. Lithopon-Untersuchung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (174-175). [6500]. 7208

Dreher, Carl. Ueber Verbindungen des vierwerthigen Titans und seine Eigenschaften, besonders in Bezug auf die Anwendung als Färbereizeuge. Färbertg, Berlin, **13**, 1902, (293-300). [0780 5020]. 7209

Dreher, Carl. Anleitung zur Ermittlung einiger der gebräuchlichsten Farbstoffe auf der Faser. Tl 1: Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (93-98). [5020 6500]. 7210

Drescher, Bruno. Acylderivate von Indoxylsäure, Indoxyl und Indigweiss. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (82). 22 cm. [1930 5020]. 7211

——— v. Vorländer, Daniel.

Dresler, H. Zur Controle der einzelnen Tabletten und Pulver auf ihren Gehalt an starkwirkenden Arzneimitteln. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (415-418). [6500 Q 9100]. 7212

Drewitz, C. Ueber einige physikalische Eigenschaften von Legierungen, die durch Einschmelzen und durch hohe Drucke aus Pulvern hergestellt sind. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (46, mit 1 Taf.). 22 cm. [0100 7000]. 7213

——— Ueber einige physikalische Eigenschaften von Legierungen, die durch Einschmelzen und durch hohe Drucke aus Pulvern hergestellt sind. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, Abh., (325-338). [0100 7000 B 3620]. 7214

Drexler, Paul. Ueber γ -Picolinsäure und einige Derivate der $\alpha\alpha$ -Methylpyridincarbonsäure. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (56). 22 cm. [1930]. 7215

Drossbach, G. P. Ueber ultraviolette Absorptionsspectren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (91-93). [7300 6000 C 3860]. 7216

——— Ueber ultraviolette Absorptionsspectren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1486-1489). [7300 C 3860]. 7217

——— Beitrag zur Chemie der Monazitbestandtheile. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2826-2831). [0010]. 7218

Drucker, K. Zur Frage der Auflösungs geschwindigkeit. Antwort an die Herren Bruner und Tollockyko. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (459-463). [7150 7050]. 7219

Drude, P[aul]. Verbesserung des Apparates zur Messung der Dielektrizitätskonstante mit Hilfe elektrischer

Drahtwellen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (635-637). [7250 C 5250 6610]. 7220

Duboin. Sur les combinaisons de l'alumine avec le sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (840-842). [0120 0270]. 7221

Dubois, Eug[ène]. Over den toevoer van natrium en chloor door de rivieren aan de zee. [On the supply of sodium and chlorine by the rivers to the sea.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (493-504) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (388-399) (English). [0500 H 28]. 7222

Dubois, René. L'état actuel de nos connaissances sur les phosphates basiques et leurs falsifications. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (216-219). [0570]. 7223

Du Bois-Reymond, Cl. Zur Geschichte der Dreifarben-Photographie. Phot. Rdsh., Halle, **16**, 1902, (143-145). [7350]. 7224

Ducatte, Fernand. Préparation et propriété des chloro-, bromo- et iodo-sulfobismuthites de plomb. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1061-1063). [0190]. 7225

——— Préparation et propriétés des chloro-, bromo- et iodo-sulfobismuthites de cuivre. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1212-1213). [0190]. 7226

Duchemin, René. L'état actuel de l'industrie de la carbonisation du bois en France. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (27-32). [0040]. 7227

Dudderidge, F. R. and Hill, J. S. The volumetric determination of sodium phosphate and sodium arsenate. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (138). [6300]. 7228

Duden, P[aul] und Lemme, R. Ueber das 2,5-Hexandiol und seine Umwandlungs-producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1335-1343). [1510 1120 1610 1910]. 7229

Dudley, W[illiam] M. L[offland]. The action of fused sodium dioxide on metals. [Second paper]. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (59-66). [0500]. 7230

Dürre, E. F. Berichte über die Fortschritte in der Metallurgie und Hüttenkunde im IV. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (246-248). [0100 G 18]. 7231

——— Bericht über die Fortschritte der Metallurgie und Hüttenkunde im ersten Quartal 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (535-538). [0100 G 18]. 7232

Dufau, Em. Aluminate de manganèse $Al^2 O^4 Mn$. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (963-964). [0120 0470]. 7233

——— v. Patein, G.

Dufet, H. Sur la dispersion anormale dans les cristaux de sulfate de néodyme et de praséodyme. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (418-426, av. fig.); Paris, Bul. séan. soc. franç. phys., 1902, (19-27, av. fig.). [0520 0600 G 400 C 3850]. 7234

——— Notices cristallographiques. Paris, Bul. soc. franç. minér., **25**, 1902, (38-53). [0500 G 700 750]. 7235

Dugast, J. Dosage des acides volatils dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (19). [6500]. 7236

Duguet. Sur quelques sulfanides et sulfanilides de la série aliphatique. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (75-86). [1310 7200]. 7237

Duhem, P. Thermodynamique et Chimie. Paris (Hermann), 1902, (IX + 496, av. fig.). 26 cm. [7200 C 2400]. 7238

——— Lemixte et la combinaison chimique. Essai sur l'évolution d'une idée. Paris (Naud), 1902, (207). 23 cm. [0000]. 7239

Dunbar. Max v. Pettenkofer. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), **9**, (1901), 1902, (XVI-XVIII). [0010 Q 0010 R 0010]. 7240

Dunlap, Frederick L. The production of acylamines by the interaction of sodium salts of monobasic acids and amine hydrochlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (758-763). [1300]. 7241

Dunn, J. T. The density of aqueous solutions of ferrous chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (390). [0320 7100]. 7242

Dunstan, Wyndham R. The coal resources of India and their development. London, J. Soc. Arts, **50**, 1902, (371-400). [6500]. 7243

——— and **Henry, T. A.** Cyanogenesis in plants. Part II. The Great Millet, *Sorghum vulgare*. [Abstract]. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (153-154). [1850]. 7244

Duparc, Louis et Leuba, Auguste. Chimie analytique quantitative; méthodes volumétriques. Genève (Kündig), Paris (Alcan)—1901, (VI + 98). [0030]. 7245

Dupont, Justin. L'industrie des matières colorantes. [Vol. de la collection "Encyclopédie industrielle."]. Paris (J.-B. Baillière), 1902, (xii + 364, av. fig.). 18 cm. [5000]. 7246

Dupont, Lucien. Applications industrielles des diastases. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (10-16). [0040 8010]. 7247

Dupré, A. The explosion of potassium chlorate by heat. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (217-218). [0420]. 7248

——— The determination of perchlorate in saltpetre. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (825-827). [6500]. 7249

Dupré jun. und Korn, W. Zur Bestimmung von Natriumthiosulfat, Natriumsulfat und Schwefelnatrium. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (225-226). [6300]. 7250

——— und **Kupffer, A. von.** Ueber die Haltbarkeit von Kaliumtetroxalat und Natriumoxalat als Titer-substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (352-353). [6000 1310]. 7251

——— und **Müller, E.** Ueber die Verwendung von oxalsäuren Salzen als Titer-substanzen für Kaliumpermanganatlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1244-1246). [6000]. 7252

Durand, E. Sur le dosage de l'azote. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (17-18). [6200 0490]. 7253

Du Roi und Köhler. Ueber ein neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Milchztg., Leipzig, **31**, 1902, (17-18). [6500 Q 1830 R 2600 3900]. 7254

Du Roi und Köhler. Entgegnung auf die Mitteilungen des Herrn Professor V. Storch, Kopenhagen, in Nr 6 der Milchzeitung 1902 [betr. Erkennung erhitzt gewesener Milch]. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (113). [6500 Q 1830]. 7255

Duyk. Monographie des textiles imitant la soie: la soie artificielle, sa recherche dans les tissus. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (81-85). [6500]. 7256

———— Monographie des textiles imitant la soie; la soie artificielle, sa recherche dans les tissus. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (133-139). [1840]. 7257

Dwelschauvers-Dery, F. V. Ueber kritische Daten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (58-60). [7200]. 7258

Dybowski, B. und Hantzsch, A. Ueber die angebliche Isomerie der Diazthioisulfonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (268-271). [1740]. 7259

[Džavachov, A.] Джаваховъ, А. Записка о борнокислыхъ соляхъ гидразина. [Sur les borates de hydrazine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (227-230). [0160 Q490]. 7260

Easterfield, T. H. and Aston, B. C. Karaka nut. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (495-497, 566-567). [1850]. 7261

———— and **Bee, J.** Raoult's method of molecular weight determination. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (497-499, 567). [7100]. 7262

———— and **Robertson, P. W.** Vapour densities of the fatty acids. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (499-501). [7100]. 7263

———— v. **Mills, William Hobson.**

Easton, Pa., American Chemical Society. Twenty-fifth Anniversary . . . New York City . . . 1901. Easton, Pa., (Chemical Pub. Co.), 1902, (168). 23.5 cm. [Supplement to the J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.] [0020]. 7264

———— The Anniversary Celebration. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (6-20). [0020]. 7265

Easton, Pa., American Chemical Society. List of Officers and Meetings . . . [1876-1901]. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (79-85). [0020]. 7266

———— Census Committee. Charles Baskerville, Chairman, *et alii.* Report . . . Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (99-137). [0020]. 7267

———— Census Committee. [Report on] agricultural chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (121-124). [0020]. 7268

Ebaugh, W. Clarence. The atomic weight of arsenic. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 61; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (489-497). [0140 7100]. 7269

Ebeling, Max. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für höhere Lehranstalten. Tl 1. Unorganische Chemie. Berlin (Weidmann), 1902, (IX + 284). 23 cm. Geb. 3,40 M. [0100 G 0050]. 7270

Eberle, Chr. Die Berechnung des Wärmeverlustes im Schornstein. Zs. bayr. Dampfkesselrev.-Ver., München, **6**, 1902, (25-26). [7200]. 7271

Eberle, G. und Ulfers, Fr. Zur Kenntniss des Wollbeizens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (406-407). [5000]. 7272

Eberly, Charles J. v. Cook, Alfred N.

Ebler, Erich. Ueber die Anwendbarkeit der Hydroxylamin- und Hydrazinsalze in der qualitativen Analyse. (Ein neuer Trennungsgang in der Schwefelwasserstoffgruppe.) Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (56). 22 cm. [6000]. 7273

———— v. **Knoevenagel, Emil.**

Ebner. Ueber das Lucas-Licht. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (130-131). [0910 7200]. 7274

Eccles, David C. The action of isovaleric aldehyde upon antipyrine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1050-1052). [1410 1930]. 7275

———— v. **Bogert, Marston Taylor.**

Eckelt, J. L. C. Das Blei und seine Verarbeitung, mit besonderer Berücksichtigung des Bleilöthens. Polyt. Centralbl., Berlin, **63**, 1902, (226-228). [0580]. 7276

Eckstein, O. Ueber die Sulfurierung von 1.8-Dinitronaphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3403-3404). [1130 1330]. 7277

Eddy, Harrison P. The effect of pickling liquids upon sewage treatment. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (534-537). [6500]. 7278

Edelmann, M. Neukonstruktionen objektiver Ablesevorrichtungen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (525-527). [0910 B 0060 C 0060]. 7279

Eder, Josef Maria. Ausführliches Handbuch der Photographie. Heft 9 (Bd 3, Heft 1). Die Grundlage der Photographie mit Gelatine-Emulsionen. 5. verm. u. verb. Aufl. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (IX + 343). 25 cm. 7 M. [7350 C 3080]. 7280

——— Ueber Edinol- und Pyrophan-Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (323-326). [7350]. 7281

——— Entwicklung der Photographie. Festrede. Phot. Chronik., Halle, **8**, 1901, (569-571). [7350]. 7282

——— und **Valenta, E.** Fortschritte und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographischer Präparate. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (417-422, 446-450, 491-496). [7350]. 7283

Edinger, Albert. Die Entwicklung der Alkaloidchemie im 19. Jahrhundert und ihre Bedeutung für die Medizin. Freiburg i. B., Ber. natf. Ges., **12**, 1902, (96-118, mit 1 Taf.). [3010 1930 R 3300 Q 9130 M 3120]. 7284

——— und **Ekeley, John B.** Ueber die basischen Eigenschaften des Schwefels. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98). [0660 7000 1920 1940]. 7285

Effront, Jean. Sur la méthode de la précipitation fractionnée et sur son application à la différenciation des substances albuminoïdes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (241-250). [4000]. 7286

——— Enzymes and their applications. Trans. by Samuel C. Prescott.

Vol. I. The enzymes of the carbohydrates. The oxidases. New York, N.Y. (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (XI + 322). 23.4 cm. [8010 Q 1200]. 7287

Efron. v. Kolotov, S.

Egli, Jacob. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (18-85). [0290 0930 7250 G 18 C 6220]. 7288

[**Egorov, Ivan Vasiljevič.** Егоровъ, И. В. О дѣйствіи азотноватой окиси на нѣкоторыя непередѣльныя кислоты. [Action du N_2O_4 sur quelques acides nonsaturés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141, II, Pr.-verb.). [0490 1320]. 7289

[**Egorov, K.**] Егоровъ, К. Уголь бурый. [Braunkohle.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (528-544). [0210]. 7290

——— Уголь древесный. [Charbon de bois.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (544-549). [0210]. 7291

Ehrenfeld, R. Ueber die Einwirkung von nascerendem Chlor auf Proteinstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (566-579). [4000 Q 1190]. 7292

——— v. **Habermann, Josef.**

Ehrich, E. Die brautechnische Betriebskontrolle. Bierbr., Halle, 1902, (145-148, 157-160). [6500 M 3120]. 7293

——— Omnia mutantur — auch die Methode der Malzanalyse. Bierbr., Halle, **1902**, (212-213). [6500 M 3100]. 7294

——— Malze, welche im verflössenen Oktober in der Versuchsstation für Brauerei und Mälzerei zu Worms untersucht worden sind. Bierbr., Halle, **1902**, (601-603). [6500 M 3100 3120]. 7295

Ehrmann, C. und **Slaus-Kantschieder, J.** Ueber dalmatinische Quecksilbererze und deren chemische Untersuchung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (201-202). [6500 0380 J 27 dk G 18 87]. 7296

- Eibner, A[lex] und Merkel, H.** Ueber Bromderivate des Chinophthalons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662). [1930 1940 5020]. 7297
- Ueber ein Isomeres des Chinophthalons. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2297-2301). [1930 5020]. 7298
- Eichengrün, A.** Ueber einen neuen photographischen Entwickler und eine neue Methode zur Darstellung aromatischer Oxyalkohole. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (140-145). [7350 1230]. 7299
- Ueber einen neuen photographischen Entwickler und eine neue Methode zur Darstellung aromatischer Oxyalkohole. (Autoreferat.) Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (6-10). [7350 1230]. 7300
- Ueber die Verwendung des Acetonbisulfits zu photographischen Zwecken. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1114-1116). [7350]. 7301
- Ueber Acetonsulfid Bayer. Vortrag. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (805-809). [7350]. 7302
- Ueber das Edinol im Vergleiche mit den anderen Paramidophenol-Entwicklern. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (598-599, 629-632, 790-794). [7350]. 7303
- Eichler, Josef.** Beiträge zur Kenntnis der Flavinduline. Thèse sc. Lausanne. Genève, 1900-1901, (43). 8vo. [1930 5020]. 7304
- Eichloff, Rob.** Versuche mit einer Westfalia-Centrifuge N. S. IV. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (33-35). [0910 Q 1830]. 7305
- Versuche mit Burmeister & Wains neuer Perfektcentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (977-978, 997-998). [0910 Q 1830]. 7306
- Eidmann, W. v. Moeser, L.**
- Eijk, C[ornelis] van.** Eene methode om kristallen uit legeringen af te zonderen. [A method for separating crystals from alloys.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (859-862, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (758-761, with 1 pl.) (English). [0930 G 240]. 7307
- Einhorn, Alfred und Hütz, Hugo.** Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640). [1310 1330 Q 9180]. 7308
- und **Jahn, Stephan.** Zur Kenntniss des Aminocampfers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668). [1640 1540 1340 1930 G 750 Q 9180]. 7309
- Ueber substituierte Glykokoltester des Menthols und Borneols. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (644-651). [1340 Q 9125 9180]. 7310
- und **Mettler, Carl.** Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Alkoholsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3639-3643). [1300 1910]. 7311
- Ueber Dikresotide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3644-3646). [1330]. 7312
- Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3647-3653). [1330]. 7313
- und **Prettner, August.** Zur Kenntniss des Triäthyltrimethylen-triamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2942-2944). [1930]. 7314
- und **Ruppert, Eduard.** Ueber neue Arzneimittel. (3. Abh.) — 5. Ueber den m-Amido-p-oxybenzoesäure-methylester (Orthoform neu). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339). [1330 1930 G 750 Q 9180]. 7315
- und **Schmidlin, Julius.** Zur Kenntniss des Carbonylsalicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3653-3656). [1330 1940]. 7316
- Einstein, A.** Ueber die thermodynamische Theorie der Potentialdifferenz zwischen Metallen und vollständig dissociierten Lösungen ihrer Salze und über eine elektrische Methode zur Erforschung der Molecularkräfte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (798-814). [7250 C 6250 2430 0150]. 7317

Eisenberg, Filip. Badania nad strącaniem się ciał białkowych pod wpływem swoich precypityn. Część I. [Contribution à la connaissance des phénomènes de précipitation spécifique.] Kraków, Rozp. Akad., B, **42**, 1902, (311-333). [4000 Q 1122 1131]. 7318

Badania nad strącaniem
się ciał białkowych pod wpływem
swoich ciał precypit. Część pierwsza.
[Beiträge zur Kenntnis der spezifischen
Präcipitationsvorgänge. Erste Mitteil-
ung.] Kraków, Bull. Intern. Acad.,
1902, (289-310). [4000 Q 1122
1131]. 7319

Eisenstein, Alfred. Beitrag zum Studium über den Einfluss des Lösungsmittels auf die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen. Diss. Berlin. Gräfenhainichen 'Druck v. W. Hecker', 1.02, 49). 22 cm. 7250 C 6240. 7320

Eitner, P. Untersuchungen über die Explosionsgrenzen brennbarer Gase und Dämpfe. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (1-4, 21-21, 69-72, 90-93, 112-115, 221-225, 244-250, 265-267, 345-348, 362-365, 382-384, 397-400). [7200]. 7321

Ekbom, Alfr. Ueber die Para-Nitrobenzolsulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (651-656). [1330
7100 G 750. 7322

Ueber die Einwirkung von Schwefeldioxyd auf *p*-Nitrodiazobenzolhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (656-662). [1740]. 7323

Ekeley, John Bernard. Ueber die
Einwirkung von Halogenschwefel auf
Paratoluchinolin. Diss. Freiburg i.
Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (34).
22 cm. [1930 1940]. 7324

v. Edinger, Albert.

Ekenstein, Alberda van. v. Alberda van Ekenstein.

Elbers, Wilh. Bemerkungen über die Ursachen der Faserschwächung bei Verwendung von Schwefelfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (92-93). [5020 0660]. 7325

Die Fixation des Indigos
durch Dämpfen. Zs. Farbenchem.,
Braunschweig, **1**, 1902, (356-360).
[5020]. 7326

Elbs, Karl. Übungsbeispiele für die elektrolytische Darstellung chemischer Präparate. Zum Gebrauch im Laboratorium für Chemiker und Elektrochemiker. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 100). 21 cm. Geb. 4 M.
[0930 5500 7250]. 7327

Verfahren zur elektrochemischen Darstellung des Ammonium-Plumbichlorids. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (512-514). [0580 0930]. 7328

und **Brand**, K. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (783-788). [7250 1500]. 7329

zu dem D. R.-P. Nr. 130742: Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (788-789). [5500 7250]. 7330

— und **Forssell, J.** Ueber das Verhalten des Bleis als Anode in Natriumhydroxyd-Lösungen und die Elektrolyse Bleioxyd-haltiger Natriumhydroxyd-Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (760-772). [0580] 7250
C 62201. 7331

und Wohlfahrt, Th. Ueber die elektrochemische Reduktion der o- und der p-Nitrobenzolsulfonsäure in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (789-791). [5500 7250].

Elster, Julius. Ueber die Herstellung von photographischen Eindrücken durch Beugungsstrahlen, die der atmosphärischen Luft entstammen. Nach gemeinsamen Untersuchungen mit Prof. Dr. Geitel dargest. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (89-93). [7350 C 4210]. 7333

und Geitel, Hans.
Beschreibung des Verfahrens zur
Gewinnung vorübergehend radioaktiver
Stoffe aus der atmosphärischen Luft.
Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, 1305-1310.
[7300 F 1600 C 4240]. 7334

Notiz über die photoelektrische Wirksamkeit der durch Becquerelstrahlen gefärbten Salze. Physik. Zs., Leipzig, 4, 1902, (113-114). [7350 C 6850 4240]. 7335

Elze, Fritz. v. Rabe, Paul.

Emery, A. L. Rapid volumetric method for determining acid in fertilizers. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (895-897). [6500]. 7336

Emmerich, Rudolf, Löw, Oskar und Korschun, A. Die bakteriolytische Wirkung der Nucleasen und Nucleasen-Immunproteidine als Ursache der natürlichen und künstlichen Immunität. *Centralbl. Bakt.*, Jena, Abt. I, **31**, Originale, 1902, (1-25, mit 1 Taf.). [8050 R 3200 3700 Q 0195 1240 M 3100]. 7337

— und **Trillich, Heinrich.** Anleitung zu hygienischen Untersuchungen. Nach den im hygienischen Institut der königl. Ludwig-Maximilians-Universität zu München üblichen Methoden zusammengestellt. 3. verm. Aufl. München (M. Rieger), 1902, (V + 424). 23 cm. Geb. 10 M. [6500 Q 0120 0090 1800 R 0100 3200]. 7338

Emmerich, Wilhelm. Ueber einige Derivate des Propionaldehydacetals. Diss. Berlin. Homburg v. d. H. (Druck v. Steinhäusser), 1902, (36). 22 cm. [1210]. 7339

Emmerling, A. Ueber die Vorbereitung der Futtermittel für die Analyse (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 57) nebst Bemerkungen zur Probenahmevorschrift (Protokoll des Futtermittel-Ausschusses, Berlin, 1900, S. 3). Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (60-70). [6500 Q 1800 M 3120]. 7340

— Ueber die mikroskopische Prüfung der Rapskuchen. (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 64.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (85-89). [5500 Q 1875 M 3120]. 7341

Emmerling, O[skar]. Ueber das Vorkommen von normalem Butylalkohol im Kornfuselöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (694-695). [1210 R 1820]. 7342

— Ueber die Eiweisspaltung durch Papayotin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (695-699, 1012). [4010 M 3100 3120 Q 1134 1240]. 7343

— Ueber Ammoniakbestimmung in Wässern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2291). [6300 Q 1881]. 7344

— Ueber Enzyme. Vortrag. (Auszug.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges.,

12, 1902, (121-129). [8010 1800 R 1820 L 5000 Q 1200 M 3100]. 7345

Emster, Konrad van. v. Fromm, Emil.

Endres, Anton. v. Wislicenus, Wilhelm.

Endres, Rudolph. v. Fischer, Otto.

Enell, Henrik. Farbenreaktionen mit Kaliumpermanganat und konzentrierter Schwefelsäure. *Pharm. Ztg.*, Berlin, **47**, 1902, (248-249). [6000 Q 9100]. 7346

— Untersuchung von Hydrargyrum jodatum flavum auf freies Quecksilber. *Pharm. Ztg.*, Berlin, **47**, 1902, (491). [6500 Q 9115]. 7347

Engelbrecht, Ad. Gallogen, ein neues Darmadstringens. *Pharm. Ztg.*, Berlin, **47**, 1902, (580). [1330 Q 9125]. 7348

Engelhardt, R. Notiz über einige Säurederivate des 2, 3-Methoxynaphtols. *J. prakt. Chem.*, Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (536). [1330]. 7349

Engelhardt, Viktor. Die Elektrolyse des Wassers, ihre Durchführung und Anwendung. [Monographien über angewandte Elektrochemie, Bd 1.] Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII + 117). 24 cm. 5 M. [7250 0930 0550 0360]. 7350

Engelmann, Max. Beiträge zur Kenntnis der Einwirkung halogensubstituierter Fettsäureester auf die Natriumverbindungen einiger gesättigter und ungesättigter Malonsäureesterderivate. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (51). 22 cm. [1310 1320]. 7351

Engler, A. v. Engler, C.

Engler, C. Ueber das Petroleum im Rheinthal. Vortrag. *Chem. Ind.*, Berlin, **25**, 1902, (61-64). [1100 J 27]. 7352

— und **Engler, A.** Condensationsproducte aus α -Pyridylmethylketon mit Benzaldehyd und o-Nitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066). [1930 5020]. 7353

Engler, Max. Leitfaden zur Erlernung der Photographie. 5. Aufl. Halle a. S. (H. Peter), 1902, (VI + 64). 18 cm. 0,60 M. [7350 C 3080]. 7354

Ephraim, Fritz. Ueber die Einwirkung von Sulfurylchlorid auf Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (776-782). [1310]. 7355

Eppenstein, Georg. Ueber Alkylarbenzenoësäuren und einige Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Bohdt), 1902, (36). 22 cm. [1330]. 7356

Erb, E. S. v. Pond, F. J.

Erber, J. v. Schultz, Gust.

Erdmann, Ernst. Beitrag zur Kenntniss des Kaffeeöles und des darin enthaltenen Furfuralkohols. Habilitationsschr. Halle a. S. (Druckerei des Waisenhauses), 1902, (III + 46). 24 cm. [6500 1910 M 3120 Q 1885 9190 9120]. 7357

Erkennung und quantitative Bestimmung von Anthranilsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (24-27). [6300 M 3120]. 7358

Notiz über Jasminblüthenöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (27-30). [6500 M 3120]. 7359

Beitrag zur Kenntniss des Kaffeeöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1846-1854). [6500 Q 1886 M 3120]. 7360

Zur Charakteristik des Furfuralkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1855-1862). [1910 1240 Q 9120]. 7361

Erdmann, H. Lehrbuch der anorganischen Chemie. 3. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XXVIII + 788, mit 7 Taf.). 23 cm. Geb. 16 M. [9100]. 7362

Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums im Flusswasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (449-455). [0460 J 52 Q 1881]. 7363

Der neunte Jahresbericht der amerikanischen Commission für Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (669-670). [7100]. 7364

Ueber gelbes Arsen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (176-178). [0140 7000]. 7365

Erlenmeyer, E[mil], jun. Ueber cis-transisomere α -Oxo- und α -Hydroxylactone und die Selection bei dem Aufbau von Verbindungen mit mehreren asymmetrischen Kohlenstoffatomen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1935-1943). [1330 7000]. 7366

Ueber Azlactone und die Ueberführung der Brenztraubensäure in Methylbrenztraubensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2483-2486). [1330 1310]. 7367

Ueber das α -Hydroxyphenylbutyrolacton und seine Ueberführung in Benzoylpropionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3767-3769). [1310 1330]. 7368

Ueber eine neue Synthese des Serins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3769-3771). [1310 1610]. 7369

Ueber die sogenannte Theorie der Partialvalenzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (346-364). [7000]. 7371

und **Kunlin, J.** Ueber eine Synthese der α -Naphthoësäure und des Naphthalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (384-386). [1340 1130]. 7372

Ueberführung der Glyoxylsäure in Glykocoll durch Einwirkung von Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2438-2440). [1310]. 7373

Erlwein, Gg. Siemens'sche Ozonwasserwerke. Wiesbaden-Schierstein und Paderborn. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (881-887). [0550 Q 1881 R 2520]. 7374

Trinkwasserreinigung durch Ozon nach dem System von Siemens und Halske. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (64). [0550 R 3900 2520 Q 1881]. 7375

Ernst, Waldemar. Ueber Monojodoso-, Monojodo- und Jodiniumverbindungen des s-Dijodnitrobenzols. Diss. Freiburg (Druck v. K. Henn), 1901, (59). 21 cm. [1130]. 7376

- Escales, Richard.** Bergbau. Hüttenwesen, Metallindustrie auf der Düsseldorf-er Ausstellung. Chemische Plaudereien. München (Th. Riedel), 1902, (132). 22 cm. 2 M. [0100 G 18]. 7377
- Ueber Sulfosäuren des 2,4-Dinitrostilbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4146-4149). [1330]. 7378
- und **Kling, Georg.** Ueber die Einwirkung von Borchlorid auf Phenylhydrazin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4178). [1630]. 7379
- Eschbaum, Friedrich.** Neuere Erfahrungen über Tropfengewichte. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (38-52). [7100 Q 9100 M 3120]. 7380
- Ueber die Osazonprobe zum Nachweis von Zucker im Harn. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (280-282). [6500 Q 8321.2]. 7381
- Eine kolorimetrische Methode zur quantitativen Bestimmung von Quecksilber im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (260-261). [6500 Q 8491.2]. 7382
- Escherich, F. und Moest, M.** Ueber die elektrolytische Darstellung von tetraalkylierten Diamidobenzhydrolen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (849-851). [1230]. 7383
- Escombe, F. v. Brown, Horace T.**
- Etard.** Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696). [1650 1310 1330 Q 4025]. 7384
- et **Vila, A.** Mécanisme de synthèse d'une leucine isomère. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (122-124). [1310 1410 M 3120]. 7385
- Sur la muscoulamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (698-700). [1650 Q 1130 4025]. 7386
- Ettlinger, Friedrich.** Synthese der Hygrinsäure und der α -Pyrrolidincarbonsäure. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (65). 23 cm. [1930 G 750]. 7387
- v. Willstätter, Richard.
- Euler, Hans.** Ueber die Reaction zwischen Aminen und salpetriger Säure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (292-304). [1600 1740 7050]. 7388
- Zur Theorie der chemischen Reaktionsgeschwindigkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (498-503). [7050]. 7389
- Evans, P. N.** Double salts in solution. Chem. News, London, **86**, 1902, (4-5). [7150]. 7390
- and **Vanderkleed, C. E.** Dichloroacetyl phosphide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (142-146). [2000]. 7391
- Eversheim, Paul.** Bestimmung der Leitfähigkeit und Dielektricitätsconstanten von Lösungsmitteln und deren Lösungen in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur bis über den kritischen Punkt. Diss. Bonn (Druck v. S. Foppen), 1902, (56, mit 1 Taf.). 22 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (539-567). [7250 C 6240 5250]. 7392
- Exner, Franz F. v. Smith, Edgar F.**
- Eyre, John Vargass. v. Meldola, Raphael.**
- Fabry, C. and Perot, A.** Measures of absolute wave lengths in the solar spectrum and in the spectrum of iron. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (73-96, 261-273). [7300 E 4520 C 3030]. 7393
- Fages, Juan.** De l'action des sulfites sur les nitroprussiates (réaction de Bodeker). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1143-1145); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (272-280); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (333-335). [0660]. 7395
- Fahrion, W.** Zur Kenntniss der Colophoniums. 2. Nachtrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (83-84). [1860 1350 M 3120]. 7396
- Die Fettanalyse im Jahre 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (125-134). [6500 Q 1540]. 7397
- Ueber das „Degrasin“. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1261-1263). [6500]. 7398
- Zur Kenntniss des Glutinspeptons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (675-677). [4010 Q 1145]. 7399

Falck, Ernst. Probenahme von Holzstoff und ähnlichen Stoffen. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (153-154). [6500]. 7400

Falières, Élie. Dosage volumétrique du méthylarsinate disodique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (466-469). [6300 0140]. 7401

Falta, W. Die Oxydation stickstoffhaltiger Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (294-296). [1300 Q 1620 1610]. 7402

Faraday, Michael. Naturgeschichte einer Kerze. Sechs Vorlesungen für die Jugend. 3. durchges. Aufl. Mit einem Lebensabriss Faraday's hrsg. v. Richard Meyer. Dresden (H. Schultze), 1902, (VIII + 194, mit Portr.). 18 cm. Geb. 2,50 M. [7200 0030]. 7403

Faragó, Andor. Selenoarsenatok és natriumthioselenid. [Selenoarsenate und das Natriumthioselenid.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (59-62). [0700]. 7404

——— A calcium és magnesium meghatározása vizekben titrálás útján. [Ueber die Ermittlung des Calcium- und Magnesium-Gehalts des Wassers vermittels Titirens.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (137-140, 155-158). [6200]. 7405

——— A csersav elemzési módszerek bírálatos összehasonlítása. [Kritische Betrachtungen über die Methoden der Gallussäure-Analysen.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (148-154). [6500]. 7406

o'Farely, v. O'Farely.

Farmer, J. Bretland and Chandler, S. E. On the influence of an excess of carbon dioxide in the air on the form and internal structure of plants. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (413-423). [8030]. 7407

Farmer, R. C. v. Frankland, P. F.

Farnsteiner, K. Ein Beitrag zur Kenntniss der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1-8). [0160]. 7408

——— Ueber organisch gebundene schweflige Säure in Nahrungsmitteln. (Vorl. Mitt.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1124-1125). [6500 Q 1800]. 7409

Buttenberg, P. und Korn, O. Leitfaden für die chemische Unter- (p-3218)

suchung von Abwasser. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1902, (VI + 66, mit 2 Taf.). 25 cm. 3 M. [6500 R 2900 Q 1881]. 7410

Farup, P. Ueber ein neues Silber-voltameter. (Mitgeteilt von W. Nernst.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (569-571). [7250 C 6010 6210]. 7411

Faucon, A. Sur les iodures de caféine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (370-373). [1930]. 7412

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques et de leurs dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124). [1310 1740 1630]. 7413

——— Action des éthers alcoyl-cyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (193-200). [1740]. 7414

——— Action des éthers acidyl-cyanacétiques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (200-204). [1310 1740]. 7415

——— Action des éthers maloniques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (313-324). [1310 1740]. 7416

——— Action des éthers maloniques substitués sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (324-328). [1310 1740]. 7417

——— Action de l'acétylacétone et de ses dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (328-336). [1510 1740]. 7418

——— Action des alcoylacétylacétones sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (336-342). [1510 1740]. 7419

——— Action de l'acétylacétate d'éthyle monochloré sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1312-1313). [1310 1740]. 7420

Fawsitt, Charles A. Peroxide of hydrogen; its manufacture, properties, and uses. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (229-236). [0360]. 7421

Fay, Henry. Absonderung von Phosphor im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (955-956). [0320 G 18]. 7422

——— and **Ashley, Harrison Everett.** The alloys of antimony and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 36; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (95-105, with pl.). [0680 0760]. 7423

——— **Gillson, C. B.** The alloys of lead and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 35; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (81-95, with pl.). [0580 0760]. 7424

Fecht, H. v. Pschorr, Robert.

[**Fedotjev, P. P.**] Оедотьевъ, П. П. Современное состояние химической промышленности въ Россіи. 2-е изд. [L'état moderne de l'industrie chimique en Russie. 2-de édit.]. St. Peterburg, 1902, (143, XII, II). 24 cm. [0010]. 7425

Fehrlé, Karl. Ueber die Radioaktivität des Thoriumoxyds. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (130-132). [0770 C 4240]. 7426

Fehrmann. Sparfeuerung mit rauchfreier Verbrennung. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (150-151). [7200]. 7427

Feist, Franz. Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [1. Abh.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1537-1544). [1910 1930]. 7428

——— Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [2. Abh.] I. Condensation von β -Ketonsäureestern mit Chloraceton und Ammoniak. (Mitbearb. v. B. Widmer u. R. Dabusc.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556). [1910 1930]. 7429

——— Studien in der Pyrrolgruppe. [3. Abh.] II. Condensation von Isonitroso- β -ketonsäureestern mit β -Ketonsäureestern durch Reduction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1556-1557). [1930]. 7430

——— Studien in der Pyrrolgruppe. [4. Abh.] III. Condensation von Aminoderivaten der β -Ketonsäureester mit 1,2-Diketonen und 1,2-Ketonalkoholen. (Mitbearb. v. Erich Stenger.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1558-1561). [1930]. 7431

——— Ueber Condensation von Pyrrolen und Pyrrolcarbonsäureestern

mit aromatischen Aldehyden. (5. Abh. über Pyrrol-derivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655). [1930 5020]. 7432

Feist, Karl. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201). [1930 3010 M 3120]. 7433

——— Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins (Nitro- und Amido-Stilbazole). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (244-257). [1930]. 7434

——— Ueber den Mineralkermes. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (241-244). [0680 6500 Q 9115]. 7435

Feld, Walther. Die Auswaschung des Cyans aus dem Gase. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (933-940). [0210]. 7436

Feldmann, W[ilhelm]. Herstellung von Teilungen auf Glas nach mechanischen und chemischen Verfahren. Taschenbuch für Präzisionsmechaniker etc., Berlin, **2**, 1902, (111-129). [0910 C 0060]. 7437

Fendler, G. Ueber Sanatol und Phenolschwefelsäuren als Desinfektionsmittel. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, (242-243). [6500 R 3900 Q 9125]. 7438

——— Zusammensetzung des Mikrosol. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, (599). [6500 R 3900]. 7439

Fenton, Henry J. Horstman. On oxidation in presence of iron. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (358-374). [5500]. 7440

——— and **Ryffel, John Henry.** Mesoxalic semi-aldehyde. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (426-435); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (54). [1310 1410]. 7441

Ferchland, P. Ueber die Löslichkeit von Kaliumhydroxyd in Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (130-133). [0420 7150]. 7442

Fermi, C[laudio] und Repetto, R. Beitrag zur Verbreitung der proteolytischen Enzyme im Tierreiche. Vorläufige Notiz. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Originale, 1902, (403-410). [8010 Q 1240 N 0211]. 7443

Fernbach, A. L'influence de l'acide sulfocyanique sur la végétation de l'*Aspergillus niger*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (51-52). [8020 M 7700 3010 R 1650]. 7444

Feuerstein, W. und Lipp, A. Ueber die Einwirkung von Benzaldehyd auf Anisol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3252-3256). [1430 1230 1530]. 7445

Fichter, Friedrich] und Mühlhauser, Benno. Messungen an der α -Äthylidenglutarsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341). [1320 7250]. 7446

— und **Preiswerk, Ernst.** Ueber das Anilidocitraconanil und seine Abkömmlinge. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1626-1630). [1340 1930]. 7447

— und **Sonneborn, Ferdinand.** Ueber Vinyllessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (938-943). [1320]. 7448

Fiesselmann, Georg. v. Heller, Gustav.

Finck, A. v. Rupp, E.

Findeisen, Th. von. Einwirkung von p-Toluolsulfonchlorid auf Natriumacetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (529-532). [1330 1310]. 7449

Findlay, Alexander. The solubility of mannitol, picric acid and anthracene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1217-1221); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (172). [1130 1210 1230 7150]. 7450

— Preliminary note on a method of calculating solubilities, and the equilibrium constants of chemical reactions, and on a formula for the latent heats of vaporisation. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (471-478). [7050 7150 7200]. 7451

— v. Ostwald, Wilhelm.

Finogëjev. v. Kononov, M. I.

Fischer, Armin. Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyankalischen Messingbädern. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (247-248). [7250]. 7452

— Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyankalischen Messingbädern.

(Erwiderung an Herrn Dr. Wilhelm Pfanhauser jun.) Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (67-68). [0930]. 7453

Fischer, Armin. Erwiderung an Herrn Dr. Wilhelm Pfanhauser jun. (Antwort auf die Entgegnung gegen Dr. A. Fischer) [betr. Messingbäder]. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (109). [0930]. 7454

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glykocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106). [1310 6150 Q 1610]. 7455

— Ueber Betaïnaurochlorat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1593-1595). [1940 3010]. 7456

— Ueber eine neue Aminosäure aus Lein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2660-2665). [1930 1300 Q 1610 G 750]. 7457

— Notizen. 1. Bildung von α -Pyrrolidincarbonsäure bei der Hydrolyse des Caseins durch Alkali. 2. Quantitative Bestimmung des Glykocolls. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (227-230). [1930 6300 Q 1610]. 7458

— und **Aberhalden, Emil.** Hydrolyse des Oxyhämoglobins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (268-276). [4010 Q 1156]. 7459

— und **Armstrong, E. Frank-**laud. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (2 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843). [1210 1810 1820 1850 7300]. 7460

— Darstellung der Osone aus den Osazonen der Zucker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3141-3144). [1810 1820 R 1820 M 3100]. 7461

— Synthese einiger neuer Disaccharide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3144-3153). [1820 R 1820 M 3100 Q 1240]. 7462

— Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3153-3155). [1810 1850 1820]. 7463

- Fischer, Emil und Bergell, Peter.** Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779–3787). [1330 1310 1930]. 7464
- und **Blochmann, Richard.** Ueber einige neue Indazolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315–2319). [1930]. 7465
- und **Dilthey, Alfred.** Einwirkung von Ammoniak auf die Alkylmalonester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844–856). [1310]. 7466
- und **Harries, Carl.** Ueber Vacuumdestillation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2158–2163). [5500]. 7467
- und **Leuchs, Hermann.** Synthese des Serins, der 1-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787–3805). [1310 Q 1610]. 7468
- Ueber Serin und Isoserin. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (78–87). [1310]. 7469
- **Levene, P. A. und Aders, R. H.** Ueber die Hydrolyse des Leims. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (70–79). [4010 Q 1134 1610]. 7470
- und **Skita, Aladar.** Ueber das Fibroin und den Leim der Seide. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (221–226). [4010 1300 Q 1170 1610 N 4411]. 7471
- und **Slimmer, Max.** Ueber asymmetrische Synthese. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (597–610). [7300 7000]. 7472
- und **Tüllner, Hermann.** Verwandlung der Isoharnsäure in Harnsäure und Thioxanthin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563–2571). [1930]. 7473
- und **Weigert, Fritz.** Synthese der α , ϵ -Diaminocaprinsäure (Inactives Lysin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3772–3778). [1310 Q 1610]. 7474
- Synthese der α , ϵ -Diaminocaprinsäure. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (270–275). [1310 Q 1610]. 7475
- v. Volhard, Jacob. Berlin, **13**, 1902, (197–198). [5020 1930]. 7476
- Fischer, Ferdinand.** Das Wasser, seine Verwendung, Reinigung und Beurtheilung, mit besonderer Berücksichtigung der gewerblichen Abwässer und der Flussreinigung. 3. umgearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 482). 23 cm. Geb. 12 M. [6500 Q 1881 R 2520 2900 3900 J 50]. 7477
- Handbuch der chemischen Technologie. Bd 2: Organischer Teil. 15. umgearb. Aufl. (1.—11. Aufl. von R. v. Wagner). Leipzig (O. Wigand), 1902, (VII + 437). 24 cm. 10 M. [0030 Q 1800 R 2700]. 7478
- Zur Theorie des Bessemerverfahrens. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1006–1008, 1376); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (612–615). [0320 G 18]. 7480
- Fischer, Franz.** Verhalten von Bleianoden in Phosphorsäure. (Vorl. Mitt.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (398). [0580 7250]. 7481
- Die Messung von Potentialdifferenzen [und Widerständen] mittels Telefon als Nullinstrument. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (18–22). [7250 C 5240 5640]. 7482
- Fischer, H.** Zur Destillation der Holzasfalle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (51). [6500]. 7483
- Fischer, Hugo.** Ueber Gärungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **9**, 1902, (353–356, 385–395). [8020 R 1820 M 3100 L 5000]. 7484
- Fischer, Hugo Richard.** Addition des Bernsteinsäurediäthylesters an Zimmtsäureäthylester. Condensation von Aldehyden und Ketonen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. O. Schmidt), 1901, (52). 21 cm. [1310 1330 1420 1520]. 7485
- Fischer, K[arl] T. und Alt, [Heinrich].** Siedepunkt, Gefrierpunkt und Dampfspannung des reinen Stickstoffs bei niedrigen Drucken. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (113–151). [0490 7200 C 1800]. 7486
- Erstarrungs- und Schmelzdruck des Stickstoffs. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (209–215). [0490 7200 C 1820]. 7487
- Fischer, Eugen und Alt, Hermann.** Der Indigo als Dampffarbe. Färberztg,

Fischer, Otto. Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf N-Alkyl-Pyridone und -Chinolone. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683). [1930]. 7488

——— Notiz über einige Ionenphänomene bei Triphenylmethanfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281). [5020 1130 7250]. 7489

——— und **Endres, Rudolph.** Ueber die Einwirkung von Jodalkylen auf Tetrahydrochinolincarbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2611-2614). [1930]. 7490

——— und **Hepp, Eduard.** Ueber Dimethylnaphthosafranin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (437-439). [5020 1930]. 7491

——— Zur Kenntnis der Induline der Amidoazobenzolschmelze. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (457-459). [5020 1930]. 7492

——— und **Rigaud, M.** Ueber Benzimidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1258-1265). [1930 1630]. 7493

——— und **Weiss, Karl.** Aetherifizierung von Carbinolen durch Alkohole. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (1-3). [1230 1630 5020]. 7494

Fischer, Richard. Ueber neuere Verfahren zum Drucken mit Schwefelfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (176-178). [5020]. 7495

Fischer, Th. und Benzan, R. Ueber Thalliumdoppelcyanide. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (49-50). [0790]. 7496

——— und **Cuntze, A.** Cadmium-, Zink- und Wismuthkobaltcyanid. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (872-873). [0100]. 7497

——— und **Wartenberg, H. von.** Ueber Quecksilberoxybromid. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (966-967, 983-984). [0380]. 7498

Fischer, W. und Herz, W[alter]. Ueber das Chromhydroxyd. (Nach Experimenten von W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (352-358). [0270 7150]. 7499

Fischern, Theodor. Spiritus-Tabellen. Tafeln zur Verwandlung der Litermasse weingeistiger Flüssigkeiten in Gewicht

und zur Verwandlung des Gewichtes in Litermasse . . . Zum Gebrauche für Brennereieinhaber . . . 3. Aufl. Leipzig (R. C. Schmidt & Co.), 1902, (VII + 107). 20 cm. 1 M. [6500 B 0140]. 7500

Fisher, F. v. Gautier, L.

Fisher, W. W. On the indirect estimation of alkalis in waters. London, Anal., **27**, 1902, (137-139). [6500]. 7501

——— Alkaline waters from the Lower Greensand. London, Anal., **27**, 1902, (212-217). [6500]. 7502

Fiske, A. H. v. Jackson, Charles Loring.

Fittica, F[riedrich]. Geschichte der Sulfitzellstoff-Fabrikation. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (III + 47). 24 cm. 1 M. [1840]. 7503

Fittig, R. v. Bodländer, Guido.

Flachsländer, J. v. Schultz, Gust.

[**Flavickij, Flavian Michajlovič.**] Флавицкий, Ф. М. О новомъ методѣ аналитическихъ испытаній между твердыми веществами. [Méthode nouvelle des épreuves analytiques entre substances solides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 34-35, II.). [6000]. 7504

——— О осмотической плотности веществъ въ растворахъ и въ однородномъ состояніи. [Sur le densité osmotique des substances dans les solutions et dans l'état homogène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (60-61, II, Pr.-verb.). [7150]. 7505

——— О взаимодействіи твердыхъ веществъ въ холодильныхъ смѣскахъ. [Sur la réaction des substances solides dans les mélanges refroidis.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (62, II, Pr.-verb.). [7050]. 7506

Fleischer, Julius. Ueber den Reactions-Verlauf bei der Einwirkung von Di- und Trinitrochlorbenzol auf mehrbasische Amine und Phenole. Phil. Diss. Basel. Boskowitz, 1901/1902, (41). 8vo. [1630 1230 1130]. 7507

Fleischmann, Wilhelm. Ueber die spezifische Wärme der Milch. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (33-76). [7200 Q 1830 C 1620]. 7508

Fletcher, W. M. The influence of oxygen upon the survival respiration of muscle. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (354-359). [8050]. 7509

———— The relation of oxygen to the survival metabolism of muscle. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (474-498). [8050]. 7510

Fleury, G. Sur les cendres de houille. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (96-97). [6500 8030]. 7511

Flögl, Alphons und Koller, Rudolf. Ueber den Einfluss einiger Hilfsbeizen auf die Spinnfähigkeit der Schafwolle. *Färberztg, Berlin*, **13**, 1902, (53-55). [5000]. 7512

———— Ueber den Einfluss einiger Hilfsbeizen auf die Spinnfähigkeit der Schafwolle. *Färberztg, Berlin*, **13**, 1902, (135-136). [5000]. 7513

Florence. Die Eigenschaften und Wirkungen des Acetonsulfits. *Allg. PhotZtg, Halle*, **9**, 1902, *Phot. Motivenschatz*, (124-126). [7350]. 7514

———— Die Eigenschaften und Wirkungen des Acetonsulfits. *Atel. Phot., Halle*, **9**, 1902, (180-182). [7350]. 7515

———— Das Rhodangoldbad und seine Anwendung. *Phot. Chronik, Halle*, **9**, 1902, (169-170, 187-188). [7350]. 7516

Foerster, August. Das Ende der rauchenden Kohlenfeuerungen. *Polyt. Centralbl., Berlin*, **62**, 1901, (238-240). [7200]. 7517

Foerster, F[riedrich]. Ueber künstlichen Graphit und über Platiniridium als Anodenmaterialien. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (143-147). [7250 C 6200]. 7518

———— und **Friessner, A.** Zur Kenntniss der Elektrolyse wässriger Lösungen an platinirten Anoden und über elektrolitische Dithionatbildung. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2515-2519). [7250 0660 C 6220]. 7519

———— und **Gyr, K.** Ueber die Einwirkung von Jod auf Alkalien. Nebst Nachtrag. *Zs. Elektroch., Halle*, **9**, 1903, (1-10, 75-76). [0390]. 7520

———— und **Müller, Erich.** Ueber die bei der elektrolitischen Darstellung

von Alkalihypochloriten und -Chloraten erreichbaren Strom- und Energie-Ausbeuten. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (8-17). [7250 0930]. 7521

Foerster, F[riedrich] und Müller, Erich. Zur Kenntnis der Elektrolyse, zumal der Alkalichloride, an platinirten Elektroden. Vortrag. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (515-540). [0930 7250 C 6230]. 7522

———— Ueber das Verhalten der unterchlorigen Säure und ihrer Salze bei der Elektrolyse. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (633-638, 665-672). [0250 7250 C 6220]. 7523

———— Zur Theorie der Einwirkung der Halogene auf Alkalien. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (921-926). [7050]. 7524

[Fokin, S. A.]. Фокинъ, С. А. О-предѣленіе угольной кислоты въ карбонатахъ щелочныхъ и щелочно-земельныхъ металловъ алкалиметрами. [Détermination de l'acide carbonique dans les carbonates des métaux alcalins et des métaux des terres alcalines au moyen des alcalimètres.] *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 978). [0910 6150]. 7525

———— О льняномъ маслѣ. [Composition de l'huile de lin.] *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (501-503). [1320]. 7526

Folin, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Harnstoffs im Harne. 2. Mitt. mit einem Nachtrag. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **36**, 1902, (333-342). [6300 Q 8311.2]. 7527

Fonzes-Diacon, Henri. Contribution à l'étude des sélénures métalliques. *Montpellier*, **1901**, (117). 25 cm. [0700]. 7528

———— v. Forcrand, de.

Foote, H. W. On the mixed crystals of silver chlorate and sodium chlorate, and their solution. *New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 96; Amer. Chem. J., Baltimore, Md.*, **27**, 1902, (345-354). [0110 0500]. 7529

Forch, Carl. Die Aenderung des Molekularvolumens gelöster Salze mit der Temperatur. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (183). [7100 7150 C 1440].

7530

——— Ueber die Wärmetönung von festem und flüssigem Naphthalin in verschiedenen Lösungsmitteln. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (537). [7200 C 1910].

7531

——— Das Brechungsvermögen von Lösungen in Schwefelkohlenstoff. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (675-685). [7300 C 3030 3860].

7532

——— *r.* Knudsen, Martin and Kučera, Gottlieb.

Forcrand, de. Sur l'hydratation de l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (36-38). [7200 0880].

7533

——— Action de l'eau oxygénée sur l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (601-604). [0880].

7534

——— Sur l'équivalent thermique de la dissociation et de la vaporisation, et sur la chaleur de solidification de l'ammoniac. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (708-711). [7200 C 1800].

7535

——— Sur la relation

$$\frac{L-S}{T} = \frac{Q}{T} = K.$$

Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (768-770). [7200 C 2480].

7536

——— Sur la composition des hydrates de gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (835-838). [0100 7200 C 2480].

7537

——— Composition de l'hydrate de chlore. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (991-993). [7200 0250].

7538

——— Polymérisation et chaleur de formation de l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1426-1429). [7200].

7539

——— Sur les propriétés et la constitution des peroxydes de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (103-106). [7200].

7540

——— Sur la composition des hydrates de gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (959-961). [7200].

7541

Forcrand, de. Recherches sur l'oxyde de zinc. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (26-67). [7200 0880].

7542

——— et **Fonzes-Diacon.** Sur quelques propriétés physiques de l'hydrogène sélénié. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (171-173). [0700].

7543

——— Sur les tensions de vapeur de l'hydrogène sélénié et la dissociation de son hydrate. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (229-231). [0700 7200].

7544

——— Comparaison entre les propriétés de l'hydrogène sélénié et celles de l'hydrogène sulfuré. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (281-284). [0700 0660].

7545

——— Sur quelques propriétés physiques de l'hydrogène telluré. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1209-1212). [0760].

7546

——— Recherches sur les composés hydrogénés des métalloïdes de la seconde famille. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (247-272). [0100].

7547

——— et **Massol.** Sur la chaleur de solidification de l'ammoniac liquide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (743-745). [7200 C 1820].

7548

Ford, A. G. *v.* Pond, F. J.

Forestier. *v.* Trillat.

Forgan, W. Russell. Recherches sur quelques sulfones et sulfures aromatiques et sur une nouvelle préparation des dérivés orthonitrés du biphenyle. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (40). Švo. [1230 1130].

7549

Formenti, Carlo. Bestimmung der Essigsäure in den Bleiacumulatoren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (150-151). [6300 C 5620].

7550

Forssell, J. *v.* Elbs, Karl.

Forster, Martin Onslow. Studies in the camphane series. Part VII. Conversion of hydroxycamphene into β -halogen derivatives of camphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (264-274); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (25-26). [1240 1540].

7551

Forster, Martin Onslow. Studies in the camphane series. Part IX. Comparison of bromonitrocamphane with bromonitrocamphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (865-870); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (116-117). [1140 1540]. 7552

——— Benzylidenecamphoroxime. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (90). [1540]. 7553

——— and **Jenkinson**, E. A. $\alpha\alpha$ -Benzoylnitrocamphor and $\alpha\alpha$ -benzoyliodocamphor. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (117-118). [1540]. 7554

——— and **Micklethwait**, Francis M. G. Studies in the camphane series. Part VI. Stereoisomeric halogen derivatives of α -benzoylcamphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (160-167); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (257). [1540]. 7555

——— Studies in the camphane series. Part VIII. *m*-Nitrobenzoylcamphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (406-414); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55-56). [1540]. 7556

Fortey, Emily C. v. Young, Sydney.

Fortini, V. v. Piccini, Augusto.

Fosse, R. Sur le tribromo et le triiodonaphtoxantonium et sur les éthers bromhydrique bibromé et iodhydrique biiodé du prétendu binaphtylène-glycol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (177-179). [1910]. 7557

——— Sur le prétendu binaphtylène-glycol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (663-665). [1910]. 7558

——— Sur un cas de rupture moléculaire par le brome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (904-906). [1910]. 7559

——— Propriétés oxydantes d'un pyranol. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (39-41). [1910]. 7560

——— Sur un dérivé de l'eau oxygénée. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (530-532). [1910]. 7561

——— Sur la nature et les propriétés des corps formés dans l'action du chloroforme sur le naphthal β . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539). [1910]. 7562

Fouché, Ed. Intensiv-Beleuchtung mit Acetylen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (312-313, 319-321). [7200 0910]. 7563

Fourneau, Ernest. v. Willstätter, Richard.

Foveau de Courmelles. De la photochimie en thérapeutique. Paris, Bulletin de la Société des gens de science, **[2]**, 1902, (22-28, av. fig.). [7350 Q 0150]. 7564

Fox, C. J. J. v. Donnan, Frederick G.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas] et **Lublin**, A. Sur les nitramino-alcools. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (45-55). [1610 1310 1940]. 7565

Francis, Francis E. Isomeric additive compounds of dibenzyl ketone and deoxybenzoin with benzylidene-*p*-toluidine, *m*-nitrobenzylideneaniline and benzylidene-*m*-nitraniline. Part III. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (441-449); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (53). [1530 1630]. 7566

——— and **Ludlam**, Ernest Bowman. Isomeric additive products of methyl, ethyl and propyl benzyl ketones with benzylideneaniline. Part IV. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (956-961); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132-133). [1530 1630]. 7567

François, Maurice. Contribution à l'étude des iodures de mercure et de leurs dérivés ammoniés. Paris, 1901, (108). 25 cm. [0380 0390]. 7568

Frank, Adolf. Das Jubiläum des Stassfurter Salzbergbaues. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (265-278). [0420 G 18 J 27]. 7569

——— Anfang und Entwicklung des Kalibergbaues und der Kaliindustrie. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (233-244). [0420 G 18]. 7570

Frank, Franz. v. Wohl, Alfred.

Frank, Fr[itz] et **Marckwald**, Ed. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (566-567, 797-798). [6500]. 7571

——— Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (335, 632). [6500]. 7572

——— v. Marckwald, Ed.

Frankenhäuser, Fritz. Das Licht als Kraft und seine Wirkungen, auf Grund der heutigen naturwissenschaftlichen Anschauungen für Mediciner dargestellt. Berlin (A. Hirschwald), 1902, (XIII + 74). 23 cm. 2 M. [7300 7350 L 5200 M 3180 Q 0150 N 0211 R 1720 C 2900]. 7573

Frankland, P. F. and Farmer, R. C. Note on "liquid nitrogen peroxide as a solvent." London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (47-48). [0490]. 7574

Franklin, Edward C. and Stafford, Orin F. Reactions between acid and basic amides in liquid ammonia. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (83-107). [2000 1300]. 7575

Franz, Arthur. v. Ruff, Otto.

Franzen, H. v. Curtius, Theodor.

Fraps, G. S. The solubility of barium sulphate in ferric chloride, aluminium chloride, and magnesium chloride. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (288-291). [0170]. 7576

——— The determination of sulphur in plants. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (346-348). [6200 M 3120]. 7577

——— The nature of pentosoids and their determination. Agric. Exp. Sta., North Carolina, Raleigh, Bull., **178**, 1901, (59-74). [8020 M 3100]. 7578

Frary, Guy G. v. Cook, Alfred N.

Frasch, G. v. Zaloziecki, Roman.

Frazer, J. C. W. v. Morse, H[armon] N[orthrup].

Frear, William and Pingree, M. H. Creaming of milk during its sale. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1136-1138). [6500]. 7579

Fredenhagen, Carl. Zur Theorie der Oxydations- und Reduktionsketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (396-458). [7250 C 5610 6250]. 7580

Freer, Paul C. and Novy, Frederick G. On the formation, decomposition and germicidal action of benzoyl, acetyl and diacetyl peroxides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (161-192). [1510 1530 R 3900]. 7581

Frei, Johannes. v. Bamberger, Eugen.

Freist, Gustav. Ueber β -Isobutylysochinolin. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (32). 23 cm. [1930]. 7582

Frenkel, H. Rectification. La réaction de "Hay" pour la recherche des acides biliaires. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (339-340). [6150 Q 1010 1650 7630 8430]. 7583

Frerichs, G. Der Nachtrag zur Pharmacopoea norvegica. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (136-137). [6000 M 3120 Q 9100]. 7584

——— Einfaches Verfahren zur Prüfung von Sublimatverbandstoffen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (834). [6500 Q 9115]. 7585

——— und **Fuentes Tapis, N. de.** Die Wertbestimmung der Ipecacuanhawurzel. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (390-423). [6500 3010 M 3120 Q 9130]. 7586

Frerichs, Heinr. Eine neue Methode zur Bestimmung des Selen in organischen Verbindungen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (656-658). [6200]. 7587

Fresenius, H. Ueber den derzeitigen Stand der auf die Einführung einheitlicher Atomgewichtstabellen gerichteten Bestrebungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (96-98). [7100 6000]. 7588

Fresenius, Remigius. Ueber Abkömmlinge der Acetylsalicylsäure. Diss. Bonn. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1902, (54). 22 cm. [1330]. 7589

Fresenius, W. Zum Nachweis des Fluors in Pflanzentheilen. (Vortrag). Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1035-1036). [6100 6500 M 3120]. 7590

Fresenius, W[ilhelm] und Grünhut, L[eo]. Ueber geschwefeltes Dörrobst und seine Beurtheilung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (33-41). [6500 Q 1875]. 7591

Freudenreich, Ed. v. Ueber die Rolle des Milchsuckers bei der Käseerzeugung. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (393-397). [6500]. 7592

- Freund, Martin und Bamberg, Paul.** Zur Kenntniss des Cotarmins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739-1754). [1930]. 7593
- und **Schander, Alfred.** Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606). [1310 1420 1500 6150]. 7594
- und **Speyer, Edmund.** Ueber die Anwendung von Natriumamid als Condensationsmittel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2321-2322). [5500 0500]. 7595
- und **Wulff, Georg.** Zur Kenntniss des Cotarmins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1737-1739). [1930]. 7596
- Freundler, P.** Sur l'aldéhyde benzèneazobenzoinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1359-1361). [1430 1720]. 7597
- Sur le dibenzoylhydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1509-1511). [1720 1630]. 7598
- et **Béranger, L.** Sur quelques propriétés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (465-467). [1720 1630]. 7599
- Sur le *p-p*-dinitrohydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1219-1221). [1720]. 7600
- Sur quelques dérivés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1106-1113). [1720 1630]. 7601
- Frew, W.** Some notes on the analysis of malts: a plea for simplicity and uniformity. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (341-359). [6500]. 7602
- Freymuth, Ad.** Eine neue Feuerungs-Anlage für die Industrie. Bierbr., Halle, **1902**, (42-43). [7200]. 7603
- Fried, Rudolf.** Die Anwendung von Flusssäure in Eisenhüttenlaboratorien. Zs. angew. Chem., Berlin, **16**, 1903, (176-181). [6000 G 18]. 7604
- Friedberger, O. v. Müller, Erich.**
- Friedheim, Carl und Henderson, William Hope.** Ueber Silicovanadinwolframate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3242-3251). [0820 0840]. 7605
- und **Hoffmann, M. K.** Zur Analyse der niederen Molybdänoxyde und des metallischen Molybdäns. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (791-795). [6000]. 7606
- Friedjung, Josef K. v. Jolles, Adolf.**
- Friedlaender, P.** Fortschritte auf dem Gebiete der Theerfarben-Fabrikation und der dazu gehörigen Rohprodukte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (697-700). [5020]. 7607
- **Hugo Ritter von Perger†.** Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (109-110). [0010]. 7608
- Ueber Solidogen A. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (326-328). [5000]. 7609
- und **Silberstein, L.** Ueber ein isomeres Naphtazarin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (89-92). [5020 1930]. 7610
- v. **Cohn, P.**
- Friedmann, [Salo].** Die Beurtheilung der Qualität der Frauenmilch nach ihrem mikroskopischen Bilde. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (66-67). [6500 Q 1830]. 7611
- Friedrich, János.** A vadgesztenye *Aesculus hippocastanum* érett magjánok alkatrészéről. [Ueber die Zusammensetzung von *Aesculus hippocastanum*.] Budapest, 1902, (28). 23 cm. [6500]. 7612
- Friedrich, K.** Ueber eine maassanalytische Bestimmungsmethode des Selen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (852-856). [6200]. 7613
- Fries, K. v. Zincke, Th.**
- Friessner, A. v. Foerster, Friedrich.**
- Friessner, Alfr.** Zur Entstehung des Acetessigesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (528-529). [1310]. 7614
- Ueber einen neuen Diacetylbernsteinsäureester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (532-533). [1310]. 7615

Frings. Quantitätsverluste bei der Essigfabrikation. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (141–142). [1310]. 7616

——— Glasspritzrad oder Holzspritzrad? D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (269–270). [0910]. 7617

Fritsch. [Ueber farbige Photographie.] Vortrag. Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, Heft 7: Vereinsnachr. [7350]. 7618

——— Weitere Beiträge zur farbigen Photographie. Herstellung der Lichtfilter und Uebertragung auf Papier. (Ausführlicher Bericht über den Vortrag, gehalten in der Sitzung der freien photographischen Vereinigung zu Berlin am 17. Oktober 1902.) Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, H. 12, Vereinsnachrichten. [7350]. 7619

Fritsch, Paul. Der Wassergehalt der o-Oxybenzoylameisensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4346). [1330]. 7620

Fritzsche, P. Zur Alkoholsynthese. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (597–600). [1210]. 7621

——— Die schweren Kohlenwasserstoffe im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (281–282). [1100 6500]. 7622

Fröhlich, Adolf. Ueber Propylen-dianinverbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1901–1902, (51). 8vo. [1610]. 7623

Froehner, A. Zur Stock'schen Acetonreaction. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (79). [6150 8040 Q 1134]. 7624

Froemsdorff, G. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Fromm, Emil und Clemens, Paul. Ueber das Schicksal cyclischer Terpene und Campher im thierischen Organismus. (2. Mitt.) Ueber die Menthol- und Borneolglykuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (385–392). [1140 8010 Q 7992 9125 1140]. 7625

——— und **Emster, Konrad van.** Ueber Maticool. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4347–4362). [6500 1350 1250 1150 M 3120]. 7626

Fromme. Antimorphin. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, (620–638). [6500 Q 9130]. 7627

Fromme, Johannes. Minerale aus dem Radauthale. Braunschweig, Jahresber. Ver. Natw., **12**, 1902, (68–79). [6500 G 50 60 12]. 7628

Frost, Edwin B. Wave-lengths of certain lines of the second spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (100–105). [7300 C 3400]. 7629

——— and **Adams, Walter S.** Wave-lengths of certain oxygen lines. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (119–120). [7300 C 3030]. 7630

Fuchs, G. Ueber den Werth der „Beckmann'schen“ Gefrierpunktbestimmung für die Beurtheilung des Harns. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1072–1076). [7200 Q 8300]. 7631

Fuchs, Julius. Ueber Wasserstoffabspaltung aus Dihydrolutidin-dikarbonsäureester durch Erhitzen bei Gegenwart von Palladiummohr sowie eine Umlagerung desselben Esters mittels konzentrierter Salzsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. E. Geisendorfer), 1902, (55). 22 cm. [1930 7050]. 7632

——— v. Knoevenagel, Emil.

Fuchs, Willy. Ueber direkte Anlagerung von getrocknetem Brom an Kohlenhydrate. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriel), 1902, (80). 22 cm. [1800]. 7633

Fuentes Tapis, N. de. v. Frerichs, G.

Fürth. Türkischrothöl. Färberztg., Berlin, **13**, 1902, (149–150, 166–170). [5020]. 7634

Fukui, Matsuo. v. Kuhara, Mitsuru.

Fuld, Ernst. Ueber die Gültigkeitsgrenzen der Labwerte und die Spezifität der Labfermente. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **51**, 1902, (503–509). [8010 R 2600 1820 Q 1832 1240]. 7635

Fulmer, Elton. Some notes concerning Halphen's test for cottonseed oil. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1148–1155). [6500]. 7636

Furrer, Friedrich. Beitrag zur Kenntnis von Umwandlungsprodukten amidierter Cumarine. Diss. Tübingen (F. Pietzker), 1902, (42). 23 cm. [1330]. 7637

Furuta, Tokutarō. To what extent should a soil be limed? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (371-379, with 3 pl.). [8000]. 7638

——— On the poisonous action of quinone. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (407-410). [1530]. 7639

Fussgänger, V. Ueber einige α -Naphthylaminderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (976-984). [1330 1630]. 7640

Gabel, C. F. Schutzmittel gegen Wärme- und Kälteverluste in technischen Betrieben. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (905). [7200]. 7641

Gabriel, [Siegmond]. 1901. Bibliothek der deutschen chemischen Gesellschaft. Katalog No. 17. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1901), 1902, (4778-4816). [0060]. 7642

——— und **Colman**, J. Abkömmlinge der Cinchomeronensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1358-1367). [1930]. 7643

——— Zur Kenntniss der methylirten Pyrimidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1569-1575). [1940]. 7644

——— Ueber 4-Oxyisocarbostyryl II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430). [1930]. 7645

——— Abkömmlinge der Cinchomeronensäure. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852). [1930]. 7646

——— Zur Kenntniss des Amidoacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3805-3811). [1510]. 7647

——— Zur Geschichte des Cinchomeronazids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3847). [1930]. 7648

Gabritschewsky, G[eorgij]. Ueber eine neue Reaction auf einige reducirende Substanzen des Organismus. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (498-499). [8000 Q 8313.2 0090]. 7649

Gadamer, J[ohannes]. Ueber Corydalisalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (18-113). [3010 M 3120 G 540]. 7650

——— Alkaloide der Columbowurzel. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (450-453). [3010]. 7651

——— Die Constitution des Berberins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (291-292, 385). [3010 M 3120]. 7652

Gaebel, G. Otto. Ueber Producte der partiellen und totalen Reduction des 2. 6-Dinitrothymoläthyläthers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2793-2802). [1230]. 7653

Gaede, Wolfgang. Ueber die Aenderung der specifischen Wärme der Metalle mit der Temperatur. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (85, mit 1 Taf.). 22 cm. [7200 C 1630]. 7654

——— Ueber die Aenderung der specifischen Wärme der Metalle mit der Temperatur. Auszug aus d. Freiburger Diss. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (105-106). [7200 C 1630]. 7655

Gaedicke, Joh. Die Wirkungen der Reductionsproducte der Chromsäure im Pigmentprocess. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (143-145). [7350]. 7656

——— Der Einfluss der Verdünnung des Entwicklers auf den Bildcharakter. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (87-88). [7350]. 7657

Gaertner, Gustav. Der Haemophotograph. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (93-97). [6000 Q 0090 5025]. 7658

Gailhat, J. Application de la méthode manganométrique modifiée au dosage des glycérines industrielles et commerciales. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (89-106). [6500]. 7659

Galeotti, G. Ueber die Permeabilität der tierischen Membranen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (481-497). [7150 Q 0420]. 7660

Gallenkamp, W. Eine neue Bestimmung von Capillaritätsconstanten mit Adhäsionsplatten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (475-494). [7150 C 0300]. 7661

——— Ein Trockenschrank mit Luftdurchströmung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (249). [0910]. 7662

Gamgee, Arthur. The Croonian Lecture. On certain chemical and physical properties of haemoglobin. [Abstract] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (79-83). [0040 8000]. 7663

Garisch, Paul. Die Vibration im Universum. (Mit besonderer Berücksichtigung der Elektrizität.) Berlin u. Leipzig (Luckhardt), 1902, (57). 23 cm. 1 M. [7000 C 9000 0100]. 7664

Garnier. Brennstoffuntersuchungen im zweiten halben Jahre 1901. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (30-31); Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (75-76). [6500 7200]. 7666

———— Brennstoffuntersuchungen im ersten halben Jahre 1902. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (489-490). [6500 7200]. 7667

———— Braunkohlenbrikett „Caroline.“ Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (127); Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (133). [6500 7200]. 7669

———— Untersuchung einiger Braunkohlenbriketts. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (233-234). [6500 7200]. 7670

———— Heizversuche. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (179). [7200]. 7671

———— Richtigstellung [betr. Heizversuche, diese Zs., **19**, 1902, (179)]. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (261). [7200]. 7672

———— Ueber Rauchgasuntersuchungen und die hierzu dienenden Apparate. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (429-431). [6400 6000]. 7673

Garratt, G. C. On the estimation of sodium and potassium in urine. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (507-510). [6500]. 7674

Garrett, Frederic Charles and Smythe, John Armstrong. The bases contained in Scottish shale oil. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (449-456); [abstract] Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (47). [1930 6500]. 7675

Garrigou, F. Sur les procédés de concentration des liquides alimentaires et particulièrement du vin. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (369-371). [5500 Q 1880 1884]. 7676

Garsed, W. Liquid extract of coca. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (214-215). [6500]. 7677

Gary, M[ax]. Vorbericht über Versuche mit Estrichgips und Gipsmörteln. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (1-40). [0220 B 3620]. 7678

Gattermann, Ludwig. Die Praxis des organischen Chemikers. 5. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1902, (X + 338). 22 cm. Geb. 6,80 M. [5500 6000]. 7679

———— v. Dammann, K.

Gaud, Fernand. Sur la décomposition de l'acétylène pendant sa combustion. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (175-177). [1120]. 7680

Gaus, W. v. Abegg, Richard.

Gauthier, L., Wagner, R., Fischer, F. Traité de Chimie industrielle. 4^e éd. Vol. I. Paris (Masson), 1901, (VII + 941). 25 cm. [0030]. 7681

Gautier, Armand. Remarques relatives à la démonstration des propriétés thérapeutiques du méthylarsinate de soude. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (685-686). [8050 Q 9120]. 7682

———— Sur le traitement des fièvres palustres par l'arsenic latent. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (950-953). [8050 Q 0190 9120 R 4040]. 7683

———— L'arsenic existe normalement chez les animaux et se localise surtout dans leurs organes ectodermiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1394-1399); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (843-847). [0140 8030 Q 1070]. 7685

———— Arsenik kommt normaler Weise im thierischen Organismus vor und ist besonders in den ektodermalen Organen localisirt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (391-397). [0140 Q 1070 1030]. 7686

———— Existence dans l'albume d'œuf d'oiseau d'une substance fibrogène pouvant se transformer, *in vitro*, en membranes pseudo-organisées. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (133-139). [4010 8040 Q 1122 1840 L 6100 N 5215]. 7687

Gautier, Armand. Sur la présence, dans le blanc d'œuf, d'une substance fibrinogène pouvant se transformer *in vitro*, en membranules semi-organisées. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1068-1072). [8040 4010 L 6000 Q 1122 1840 N 5215]. 7688

——— Observations à propos de la Note de M. G. Bertrand. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (812). [8040 Q 1030 1070]. 7689

——— Localisation de l'arsenic normal dans quelques organes des animaux et des plantes. Ses origines. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (833-838). [8040 Q 1030 1070]. 7690

——— Perfectionnements dans l'emploi de l'appareil de Marsh. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1030-1034). [6100 6200]. 7691

Gautier, Henri. Préparation et propriétés de l'hydruide de strontium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (100-103). [0730]. 7692

——— Sur les alliages du cadmium avec le baryum et le calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1054-1056). [0230]. 7693

——— Sur les conditions de formation et de stabilité des hydrures et azotures alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1108-1111). [0100]. 7694

Gawalowski, A. Volumetrische Bestimmung der Schwefelsäure in schwefelsauren Salzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (614-615). [6300]. 7695

——— Pipetten-Bürette. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (615-617). [0910 6000]. 7696

——— Platinirte Aluminiumgeräthe. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (618-619). [0910]. 7697

——— Titrimetrische Härtebestimmung in Trink- und Nutzwasser mittelst wässriger Seifenlösung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (748-752). [6500 Q 1881]. 7698

Gawler, R. v. Dawson, H. M.

Gay-Lussac. v. Randall, W. W.

[**Gazeli, F.**] Газель, Ф. О Беккерелевских лучах и радиоактивных веществах. [Sur les rayons de Becquerel et les matières radioactives.]

Chimik, Vil'na, **II**, 41-42, 1902, (917-926). [7300]. 7699

Gehrcke, E. v. Lummer, Otto.

Geiger, Paul. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte. Mit einem Anhang: Pharmakognostische Mittheilungen über einige zur Herstellung von Ipoh verwendete Giftpflanzen. Phil. Diss. II. Zürich. Basel, 1900-1901, (102, mit 4 Taf.). Svo. [6500]. 7700

Geipel, G. Krystallographisch-optische Studien an synthetisch dargestellten Verbindungen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (608-628). [7100 G 700 400]. 7701

Geipert, R. Ueber Aluminiumdarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (657-658). [0120]. 7702

——— v. Haber, Fritz.

Geisel, Oskar. Vorschlag zu einer neuen technischen Zinnbestimmungsmethode, besonders in Pinkbädern. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (553-554). [6200]. 7703

Geisow, Hans. Beiträge zur Kenntnis der seltenen anorganischen Säuren. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (40). 23 cm. [0100 6100]. 7704

Geitel, H[ans]. v. Elster, I.

[**Gejnceliman, G.**] (Heinzelman). Гейнцельманъ, Г. Развитие и современное состояние учения о спиртовом брожении. [Die Entwicklung und der Stand unserer heutigen Kenntnissen über die alkoholische Gährung.] Chimik, Vil'na, **II**, 18-19, 1902, (489-498). [8020 R 1820]. 7705

Gellendien. Ueber die Versuche von Dr. Ludwig zur Erzeugung künstlicher Diamanten. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1709-1711). [0210 G 240 19]. 7706

Genequand, P. v. Pictet, Amé.

Generosow, A. W. v. Crookes, W.

Generozoff, A. V. v. Ostwald, V.

Genvresse, P. Action de l'acide arsénique cristallisé sur le pinène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (360-362). [1140 0140]. 7707

——— Action de l'acide arsénique cristallisé sur le pinène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (31-40). [1140]. 7708

Georgievics, G. von. Neuere Publicationen über die Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (129-131). [5000]. 7709

——— Zur Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (371). [5000]. 7710

Gérard, E. Action biochimique de l'extrait de rein lavé sur certains composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1248-1250). [8010 Q 1240 8020]. 7711

Gerauer, H. Technische Rückblicke: Weichporzellan. D. Töpfer- und Zieglerztg, Berlin, **33**, 1902, (108-110). [0120]. 7712

Gerber. Les procédés d'extraction du caoutchouc et de la gutta-percha par solvants ou traitements mécaniques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (161-170). [0040]. 7713

Gerber, N. und Wieske, Paul. Die hohe Bedeutung der Nitratreaktion hinsichtlich der Milch-Hygiene und Milch-Verwertung. Milchtzg, Leipzig, **31**, 1902, (82-84). [6500 Q 1830]. 7714

——— Nochmals die sog. Nitro-Acid-Butyrometrie. Milchtzg, Leipzig, **31**, 1902, (516-518, 584). [6500 Q 1830]. 7715

——— Die hohe Bedeutung der Nitratreaktion hinsichtlich der Milchhygiene u. Milchverwertung. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (85-86). [6150 6300 Q 1835 1833]. 7716

——— Nochmals die sog. Nitro-Acid-Butyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (585-586). [6300 Q 1833 1835]. 7717

[**Gerčik, I.**] Герчикъ, И. О равновѣсїи системъ нафталинъ-іодоформъ. [Sur l'équilibre des systèmes naphtaline-iodoforme.] St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843-844). [1130 7000]. 7718

Gerdes, Peter. Einführung in die Elektrochemie. Nach der elektrolytischen Dissociationstheorie bearb. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 124). 22 cm. 4 M. [7250 C 6200]. 7719

Gérin, F. v. Vignon, Léo.
(d-3218)

Gerlinger, Paul. Die Demonstration der Zersetzung des Chloroforms im Gaslichte. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1902, (438-442). [0920 Q 0090 9195]. 7720

Gersondé, Otto. Leuchtender Asbest. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (99-100, 107-108, 115-116). [7200 C 4200]. 7721

Geschwind, L. v. Clicques, F.

Getman, Frederick H. v. Jones, Harry C [lary].

Gibson, Harriet Winfield. v. Vulté, Hermann T.

Gies, William J. v. Buerger, Leo, Cutter, W. D. and Kirkwood, J. E.

Giesel, F[ritz]. Weiteres über Radium und Polonium. Braunschweig, Jahrbes. Ver. Natw., **12**, 1902, (38). [0620 0100 C 4240]. 7722

——— Ueber radioactives Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (102-105). [0580 7300 C 4240]. 7723

——— Ueber Radium und radioactive Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3608-3611). [0620 0100 7300 C 4240]. 7724

——— Ueber Radiumbromid und sein Flammenspektrum. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (578-579). [0620 C 4200]. 7725

——— Ueber Becquerelstrahlen und die radioaktiven Substanzen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (579-585). [7300 C 4240]. 7726

——— Ueber radioactive Substanzen und deren Strahlen. Samml. chem. Votr., Stuttgart, **7**, 1902, (1-28). [0100 7300 C 4240]. 7727

Giesenhausen, K[arl]. Die gesetzlichen Grundlagen der marktpolizeilichen Kontrolle des Pilzhandels in München. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (593-603). [6500 Q 1875 9190 M 7700]. 7728

Gilbert, J. W. v. Kastle, J. H.

Gilbert, R. D. v. Gooch, F[rank] A[ustin].

Gilbody, A. W. and Perkin, W. H. jun. Brazilin and haematoxylin. Part V. The oxidation of trimethyl-brazilin with chromic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1040-1056). [1330 1910 5020]. 7729

———— and **Sprankling, C. H. G.** Influence of the methyl group on ring formation. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806). [1310 1230 1930 7050]. 7730

———— v. **Perkin, W. H. jun.**

Gilet. v. **Bordier, H.**

Gill, Augustus H[erman]. A test for the gumming quality of lubricating oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (467-468). [6500]. 7731

———— and **Dennison, Charles H.** A study of the Bechi test for cottonseed oil. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (397-398). [6500]. 7732

———— and **Healey, H. R.** Some thermal properties of naphtha and kerosenes. Tech. Q. Proc. Soc. Arts., Boston, Mass., **15**, 1902, (74-80). [1100 7200]. 7733

———— and **Miller, S. B.** The specific heat of glycerin waste lyes and crude glycerin. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (833-834). [6500 7200]. 7734

———— and **Rowe, Allan W.** The analytical constant of neatfoot, tallow and horse oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (466-467). [6500]. 7735

Gillson, C. B. v. **Fay, Henry.**

Gilpin, J. Elliott. Action of phosphorus pentachloride on aniline. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (444-454). [1630 2000]. 7736

Gin, Gustave. Temperatur und Rendement der elektrischen Oefen. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (26-27). [7200]. 7737

———— Ueber die Reaktionen bei der Entstehung des Calcium-Carbids. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (73-74). [2000]. 7738

———— Ueber die Reaktionen bei der Bildung von Calciumcarbid. [Uebersetzung.] Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (397). [0220 7200]. 7739

Gintl, Wilhelm Heinrich. Studien über die maassanalytische Bestimmung des Eisens und eine neue Methode der Reduction von Eisenoxydverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (398-402, 424-434). [0320 6200]. 7740

———— Versuche über die Reduc-tion von Nitrobenzol. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1329-1336). [1130 5500]. 7741

[**Ginzberg, A.**] Гинзбергъ, А. Уголь животный. [Charbon animal.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **24**, 1902, (548-549). [0210]. 7742

Giovanoli. Die Milch. Schweiz. landw. Zeitschr., **29**, 1901, (925-927). [8050]. 7743

Giran, H. Sur un orthophosphate monosodique acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (711-713). [0570]. 7744

———— Sur l'acidité de l'acide pyrophosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1499-1502). [0570]. 7745

———— Transformation de l'acide pyrophosphorique en acide orthophosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (961-963). [0570 7200]. 7746

Girard, J. de et Vires, J. Sur le dosage de l'acidité urinaire par le sucrate de chaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (892-895). [6500 Q 8310]. 7747

Gittelmacher - Wilenko, G. Zur Bestimmung der Xanthinkörper und der Harnsäure im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (20-27). [6300 Q 8313.2 8314.2]. 7748

———— v. **Niemilowicz, Ladislaus.**
Gladbach, W. Scheibenkühler, System Parobek. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (735). [0910]. 7749

Glaessner, Arthur. Studien zur Zulkowskischen Theorie über Glas und hydraulische Bindemittel. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (186-191). [0100]. 7750

———— Studien zur Zulkowskischen Theorie über Glas und hydraulische Bindemittel II. Ueber das Verhalten der Magnesia in Portlandcementen. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (507-510). [0460 0220]. 7751

Glaser, F. Ueber die elektrolytische Gewinnung von Chlor und Alkali nach dem Solvay-Kellner'schen Quecksilber-Prozess. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (552-558) [0930 0250 0100].

7752

——— Zur Elektroanalyse des Quecksilbers, ein Beitrag zur Löslichkeit des Platins in Cyankalium. [Enthält Angaben über die Flüchtigkeit des Quecksilbers.] Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (11-17). [6200 0610 0380 7150].

7753

——— Ueber Indicatoren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (36-42). [6000 5020].

7754

Glaser, Leo. Die Scheideflasche. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (938). [09100].

7755

Glawe, Alfred. Ueber Dihalogenindone. Ihr Verhalten gegen Schwefelsäure, Salpetersäure und Natriumalkoholate. Diss. Techn. Hochschule. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (77). 23 cm. [1540].

7756

——— Ueber die Dibromzimmersäuren und die Dihalogenindone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2936-2940). [1330 1530].

7757

Glazebrook, R. T. The aims of the National Physical Laboratory of Great Britain. [Reprinted from Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **60**, December 1901.] Washington, D.C. Smithsonian Inst. Rep., **1901**, 1902, (341-357, with pl.). [0060 C 0060 E 0060].

7758

Glendinning, T. A. v. Brown, Horace T.

Gley, E. et Bourcet, P. Variations de l'iode du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (185-186). [8040 0370].

7759

Glimm, Engelhardt. I. Ueber die Constitution formaldehydschwefligsaurer Salze. II. Ueber die Affinitätsgrösse aromatischer Oxyaldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (44). 22 cm. 1,20 M. [1310 7000 1430 7250].

7760

(p-3218)

Gloss, P. et Bernard, R. Les produits chimiques à l'Exposition universelle de 1900. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (261-287). [0100].

7761

——— v. Tiffeneau, Marc.

Gnehm, R. Taschenbuch für die Färberei und Farbenfabrikation. Unter Mitwirkung von H. Surbeck hrsg. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 229). 18 cm. Geb. 4 M. [5000 0100 6500 M 3120].

7762

——— Ueber Amidooxydiphenylamine und analoge Körper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085-3088). [1630 5020].

7763

——— Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (230-231). [6300].

7764

——— und **Kaufer, F.** Beiträge zur Theorie des Färbeprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (345-348). [5000].

7765

——— **Roth, O. und Thomann, O.** Ueber beschwerte Seide. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (133-134, 155-156, 170-172, 184-187). [5000].

7766

——— und **Veillon, L[ouis].** Zur Kenntniss des m-Oxyphenyl-p-tolylamins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (49-81). [1630 5020 1940 1330].

7767

——— und **Wright, Ralph G.** Ueber symm. Dimethyldiamidoditolyketon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (913-915). [1230 1530 5010].

7768

Gnehm, R. jun. v. Graebe, Charles.

Gnehm, Robert. Recherches sur des produits d'oxydation du chrysène. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (46). 8vo. [1130].

7769

Gnezda, Julius. Sur une production conjuguée d'indoxyle et d'urée dans l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (485-487). [1930 Q 7923].

7770

[**Godlevskij, Ivan Osipovič.**] Циклен, St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (63-64, II, Pr.-verb.). [1140].

7771

Godlewski, Tadeusz. O ciśnieniu osmotycznym niektórych roztworów, obliczonym na podstawie sił elektromotorycznych ogniw koncentracyjnych. [Sur la pression osmotique de quelques dissolutions calculée d'après les forces électromotrices des piles de concentration]. Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (99–116, with 2 pl.). [7250 C 2460 6240]. 7772

——— O ciśnieniu osmotycznym niektórych roztworów, obliczonym na podstawie sił elektromotorycznych ogniw koncentracyjnych. (Sur la pression osmotique de quelques dissolutions calculée d'après les forces électromotrices des piles de concentration). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (146–163, with 2 pl.). [7250 C 2460 6240]. 7773

Goeckel, Heinrich. Kühler mit luftdicht verbundener Vorlage. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (633). [0910]. 7774

——— Die präzise Definition von chemischen Messinstrumenten, ein wichtiger Factor zur Werthsteigerung analytischer Arbeit. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (707–715). [6000 0910 B 0100]. 7775

——— und **Wolfmann, Julius.** Abänderung des Wiborgh-Kolbens zur colorimetrischen Schwefelbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (671). [6000]. 7776

Goettsch, Henry Max. v. Andrews, Launcelot W[inchester].

Goetzl, Alberto. Beitrag zur Analyse von Carborundum. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (967). [6500]. 7777

Goldberg, A. Zur Kenntniss des Schwefelcyans, des sogenannten Pseudoschwefelcyans und des aus Rhodan-salzen erhaltenen gelben Farbstoffes. Jahresbericht der techn. Staatslehranstalten in Chemnitz. Ostern 1900/1901. Chemnitz (Druck v. J. C. T. Pickenhahn u. S.), 1901, (53). 27 cm. [1310 5020]. 7778

——— Ueber die Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (912–918). [0360 H 6500 Q 1881 9110 R 2520]. 7779

Goldberg, A. und Zimmermann, M. R. Ueber die Producte, welche beim gleichzeitigen Einleiten von getrocknetem Schwefeldioxyd und getrocknetem Ammoniak in über Natrium destillirte absolute Alkohole entstehen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (898–906). [1210]. 7780

Goldberg, Irma. v. Ullmann, F.

Goldberg, Salomon. Zur Kenntniss der Benzazoxazine. Zürich, Phil. Diss. II. (Tilsit), 1900–1901, (48). 8vo. [1940]. 7781

Golding, John. A modified Argand burner for the first process in the "Kjeldahl" estimation of nitrogen. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (694). [0910]. 7782

Goldlust, Simon. Ueber die Wandlungsgeschwindigkeit der Ionen einiger mehrwertiger Elektrolyte in verdünnten wässerigen Lösungen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (71). 22 cm. [7250 C 6240]. 7784

Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanbenzyl-Aniline und μ -Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. A. Schade), 1902, (66). 22 cm. [1630 1330 1720 5020]. 7783

——— v. Sachs, Franz.

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd in salzsaurer Lösung auf o-Amidobenzoëssäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (179–180). [1330 R 3900 Q 9180]. 7785

——— Ueber Hexahydro-o-tolylsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (335). [1340]. 7786

——— Reactionen mit Formaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (606). [1410]. 7787

——— Ueber einige Reactionen des Formaldehyds. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (967). [1410]. 7788

Goldschmidt, Franz. Das Krystallisationsgesetz der Seifen. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1247–1248). [1300]. 7789

Goldschmidt, Friedrich. Erzeugung von Heiz- und Leuchtgas aus organischen Abfällen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (26–27). [6500]. 7790

Goldschmidt, Hans. Aluminothermie. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (166–171, 194–200). [0120 0930 7200 C 1010]. 7791

——— Ueber die Energiedichte des Thermits und einige neue technische Anwendungen der Aluminothermie. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (699–706). [0120 7200]. 7792

Goldschmidt, Heinrich und Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534–3549). [5020 1720 7070]. 7793

Goldstein, Albert H. v. Mabery, Charles F[rederic].

Goldstein, E. Ueber die durch Strahlungen erzeugten Nachfarben von Salzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (44–45). [7350]. 7794

——— Ueber die durch Strahlungen erzeugten Nachfarben. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (149–151). [7350 C 4200]. 7795

Gollnitz, Friedrich. Ein Beitrag zur Kenntnis der α - β -ungesättigten aromatischen Ketone. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (47). 22 cm. [1530]. 7796

[Golubickij, Nikolaj Akimovič]. Голубицкий, Н. А. Химия взрывчатыхъ веществъ. [La chimie des substances explosives.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (122–138, II). [7000]. 7797

Gomberg, Moses. Ueber das Triphenylmethyl. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1822–1840). [1130]. 7798

——— Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2397–2408). [1130 5020 7300]. 7799

——— Ueber Triphenylmethyl. Condensation zum Hexaphenyläthan. (6. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3914–3920). [1130]. 7800

——— On trivalent carbon. (Fourth Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (597–628). [1130]. 7801

Gonnermann, M. Ueber die Verseifbarkeit einiger Säureamide und Säureanilide durch Fermente. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (349–350, 356–358, 366–367). [8010 1300 Q 1240]. 7802

Gooch, F[rank] A[ustin] und Blake, J. C. The estimation of bromic acid by the direct action of arsenious acid. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. **111**; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (285–292). [6300]. 7803

——— and **Gilbert, R. D.** The precipitation of ammonium vanadate by ammonium chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., No. **110**; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (205–210). [6000 6300]. 7804

——— und **Pulman, O. S., jun.** Die Bestimmung der Molybdänsäure nach ihrer Reduktion mit Jodwasserstoffsäure. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (353–358). [6300]. 7805

——— and **Stookey, L. B.** The reduction of vanadic acid by the action of hydrochloric acid. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. **112**; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (369–376). [6300]. 7806

Goodbody, Francis W., Bardswell, Noel D. und Chapman, J. E. Metabolism on ordinary and forced diets in normal individuals. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (257–275). [8040]. 7807

Goodwin, William. v. Senier, Alfred.

Goodwin, W. L. The manufacture of charcoal and by-products in Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (743–745). [6500]. 7808

[Gorbov, Aleksandr Ivanovič]. Горбовъ, А. И. Углеводороды. [Hydrocarbons.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (431–433). [1100]. 7809

——— Фазотропия. [Phasotropie.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (236–238). [7000]. 7810

[**Gorbov**, Aleksandr Ivanovič.] Гоп-
бовъ, А. И. Флогистонъ. [Phlogiston.]
St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopé-
dique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron,
36, 1902, (138-144). [0000]. 7811

Химическія формулы.
[Les formules chimiques.] St. Petersburg,
Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A.
Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902,
(294-298). [0070]. 7812

Фосфоръ, аллотропія.
[Phosphore, allotropie.] St. Petersburg,
Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A.
Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902,
(378-382). [0570 7000]. 7813

Фумаровая кислота. [Fu-
marsäure]. St. Petersburg, Dictionnaire
Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et
I. A. Efron, **36**, 1902, (875-878).
[1320]. 7814

[et **Rubcov**, P.] —
и Рубцовъ, П. Уксусная кислота.
[L'acide acétique.] St. Petersburg,
Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A.
Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902,
(653-658). [1310]. 7815

Gordin, H. M. Vorkommen und Nach-
weis des Berberins in Pflanzen. Arch.
Pharm., Berlin, **240**, 1902, (146-149).
[6500 3010 M 3120]. 7816

Die quantitative Bestim-
mung des Strychnins in Gemischen von
Strychnin und Brucin. Arch. Pharm.,
Berlin, **240**, 1902, (641-644). [6300
Q 9130 M 3120]. 7817

Gorsline, C. B. Eine verbesserte
Methode zur Anfertigung von Collodion-
säcken. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2,
8, 1902, (498-499). [7150 R 0350].
7818

Goske, A. Ueber die Ermittlung des
Hafermehlgehaltes im Hafercacao. Zs.
öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (22-23).
[6500 Q 1885]. 7819

Goslich, Carl. Synthese einiger Deri-
vate des Guanins. Diss. Berlin (Druck
v. A. W. Schade), 1902, (36). 22 cm.
[1930]. 7820

Gottschalk, V. H. v. Allen, E. T.

Gottsche, C. Ferdinand] Wibel †.
Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902,
(744-745). [0010]. 7821

Goutal. Sur le pouvoir calorifique
de la houille. Paris, C.-R. Acad. sci.,
135, 1902, (477-479). [7200 C 1620
G 83]. 7822

Gouy. Sur les propriétés électroca-
pillaires des bases organiques et de leurs
sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902,
(1305-1307). [7250 C 5225]. 7823

Goyaud. Sur la fermentation pectique.
Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (537-
538). [8020 M 3100]. 7824

Graaff, Cornelia F. de. v. Grutterink,
Alide.

Grabski, Felix von. Ueber Condensa-
tionen von Chinaldin mit Cuminol und
Paratolylaldehyd, ein Beitrag zur
Kenntniss des Chinaldyl- α -stilbazols.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1956-1958). [1930]. 7825

Gradenwitz, Alfred. Ueber eine neue
Methode zur Bestimmung von Kapillar-
konstanten verdünnter Salzlösungen.
Diss. Breslau (Druck v. H. Fleisch-
mann), 1902, (73). 22 cm. Physik.
Zs., Leipzig, **3**, 1902, (329-331). [7150
C 0300]. 7826

Graebe, C[harles]. Ueber Darstellung
von Chlor mittels übermangansaurer
Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (43-45). [0250]. 7827

Ueber die Stereochemie
des Benzols. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (526-531). [1130 7000].
7828

Ueber die Constitution des
Auramins und über die Salze des
Phenyliminobenzophenons. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).
[1530 5020]. 7829

Ueber die Beständigkeit
der Hypochlorite und Hypobromite.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2753-2756). [0250]. 7830

Guide pratique pour
l'analyse quantitative. 2^e éd. rev. et
augm. Genève (Kündig), 1901, (XII +
88, av. 11 fig.). [0030]. 7831

und **Gnehm**, R. jun.
Ueber Chrysodiphensäure (2-Phenyl-
naphthalin-1,2'-dicarbonsäure). Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2744-
2746). [1330]. 7832

und **Rostovzeff**, S. Ueber
die Hofmann'sche Reaction (Ueber-
führung der Amide in Amine). Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2747-
2752). [5500 1300 1600]. 7833

Graefe, Edmund. Ueber Einwirkungsprodukte des Chlorkohlenoxydes auf einige aromatische Alkohole und Phenole. Liebertwolkwitz. Phil. Diss. Basel, Leipzig, 1901-1902, (60). 8vo. [1310 1230]. 7834

Gräfenberg, Leopold. Ueber das Potential des Ozons. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (297-301). [0550 7250 C 6210]. 7835

Graf, Gottfried. Ueber Additionsprodukte Schiffscher Basen und über Dimethylnaphthosafranin. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm. [1630 1610 1430 1930]. 7836

Graf, L. Ueber Bestandtheile der Blüten des Kaffeebaumes. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (148-150). [6500 M 3120 5400 Q 1885]. 7837

Grahn, E. Staatliche Einrichtungen für Bau und Kontrolle centraler Wasserwerksanlagen in Preussen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (799-801, 816-820, 842-844, 853-856). [6500 Q 1881 R 2520 2900]. 7838

Gram, Bille. Ueber die Proteinkörner im Samen der Oelgewächse. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (257-296, mit 4 Taf.). [4020 6500 M 3120 2780]. 7839

Gramont, A. de. Sur les modifications apportées par la self-induction à quelques spectres de dissociation. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1205-1207). [7200 C 3030 6450]. 7840

Granderye, M. v. Guyot, A.

Granger, Albert. L'état actuel de l'industrie du gres. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (1-13). [0040 G 18]. 7841

——— L'école de Physique et Chimie industrielles de la ville de Paris. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (113-121). [0050 0060 0910 C 0050 0060]. 7842

——— Sur la fusibilité des silicates et borates utilisés en céramique et en verrerie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (81-88). [0710 0160]. 7843

——— Sur l'état pâteux que prend l'aluminium au voisinage de son point de fusion et sur l'application de cette propriété à la division de ce métal. Paris, Bull. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (789-790). [0120]. 7844

Granger, Albert. Sur un iodoantimoine de mercure. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (313-315). [0380 0680]. 7845

Grant, F. E. v. Dawson, H. M.

Grassmann, S. Synthese des 4'-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (43). 8vo. [1910 5020]. 7846

Grau. Herstellung von Giessereiroheisen und der Giessereibetrieb im allgemeinen. Vortrag. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (5-11). [0320 G 18]. 7847

Graumann. Ueber die neueren Starklicht-Gasbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (53-55). [0910 7200]. 7848

Gray, Thomas. The phenols from shale oil. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (845-847). [6500]. 7849

Green, Arthur G. Ionenphänomene bei Farbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (413-414). [5020 7250]. 7850

Green, Erik H. und Tower, R. W. Ichthyolepidin in den Schuppen amerikanischer Fische. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (196-200). [4010 N 5411 Q 1170]. 7851

Green, Leonard M. Testing cyanide solutions. Austral. Min. Stand., Melbourne, **21**, 1902, (81-83). [6000]. 7852

Green, W. Heber. Notes on the Iceland spar method for the standardization of hydrochloric acid. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (91-97). [6000]. 7853

Greenish, Henry George and Smith, T. A. Upsher. The preservation of solution of mercuric chloride. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (215-217). [0380 7350]. 7854

Gregg, Harald. v. Hals, Sigmund.

Gregoire, Ach. Arthur Petermann. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (477-480). [0010 M 0010]. 7855

Gregory, J[ohn] W[alter]. The factors that control the depth of ore deposits. Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng., **8**, 1902, (127-154). [0150]. 7856

Gréhan, Nestor. Analyse de neuf échantillons d'air recueilli dans les galeries d'une mine de houille. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (726-728). [1110 Q 6020 6024]. 7857

Greiffenberg, A. v. Anschütz, Richard.

Greig-Smith, R. and **Steel**, Thos. Levan: a new bacterial gum from sugar London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1381-1384). [1820 1840 8020]. 7858

Grellert, M. Kältemischungen und Kälteerzeugung. GesundheitsIng., München, **25**, 1902, (157-161). [7200 C 1010]. 7859

Grenet, Louis. v. Charpy, Georges.

Gressly, Otto. Ueber die Elektrolyse halogensubstituierter organischer Säuren und die elektrolytische Darstellung von Halogenderivaten. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (59). Svo. [7250 5500]. 7860

Grether, E. v. Ullmann, F.

Grier, A. G. v. Rutherford, E.

Griessmayer. Ueber das Labferment und seine physiologische Bedeutung. Allg. Brauerztg. Nürnberg, **42**, 1902, (217-219). [8010 Q 1200 M 3100]. 7861

Griffin, Martin L. Proximate analysis of spent alkaline liquor from the reduction of poplar wood for paper stock, by the soda process, with a description of the method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (235-238). [6500]. 7862

Griffon, Ed. Revue des travaux de physiologie et de chimie végétales parus de 1893 à 1900. Rev. gén. bot., Paris, **14**, 1902, (45-48). [8030 M 3000 3120]. 7863

Grigercsik, Géza. Elektrochemie. Hrsg. von Bennewitz. (Unterrichtswerke Methode Hittenkofer Lehrfach Nr 126.) Strelitz (M. Hittenkofer), [1902], (28). 28 cm. 1,70 M. [7250 0030]. 7864

Grignard, Victor. Sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes et leur application à des synthèses d'acides, d'alcools et d'hydrocarbures. Lyon, 1901, (119). 25 cm. [1330 2000]. 7865

Grignard, Victor. Action des combinaisons organo-magnésiennes sur les éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (849-851). [2000 1210 1310 1150]. 7866

——— Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630). [2000 1210 1310 1330 1910]. 7867

——— Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les éthers d'acides cétoniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (548-575). [2000 1310 1510 1910]. 7868

——— et **Tissier**, L. Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur le trioxyméthylène. Synthèses d'alcools primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (107-108). [2000 1210]. 7869

Grigorjev, G.] Григорьевъ, Г. Краткій курсъ химіи. Изд. 2-е. [Cours abrégé de chimie. Deuxième édition.] St. Peterburg, 1902, (VIII + 163 + 32, av. 3 port., 62 illustr., 2 tabl.). 24 cm. [0030]. 7870

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de cèdre de l'Atlas. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (582-583). [1140 1550 6500]. 7871

Grimm, Curt. Beiträge zur Kenntnis der physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Diss. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (54). 22 cm. [0110 C 3840 5660]. 7872

Grimwood, R. G. v. Dibdin, W. J.

Grittner, A. Bestimmung des Kalkes und der Magnesia im Wasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (847-852). [6500 6300 Q 1881]. 7873

Grob, Fac. v. Bamberger, Eug.

Gröber. Zum Kapitel: Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (802). [1860 Q 1884]. 7874

Gröger, Max. Ueber Aluminiumchromat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3420-3424). [0120 0270]. 7875

——— Ueber das gelbe Kupferoxydul. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (326-330). [0290]. 7876

Groschuff, E. Berichtigung von Eisenanalysen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1865-1866). [6500 G 18].

7877

Grosfillex, E. v. Barral, Et.

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik. II. Hermann von Helmholtz und die Erhaltung der Energie. Berlin (M. Krayn), 1902, (X+59-236). 24 cm. 3,50 M. [7000 C 2400 0010].

7878

————— Elektrolytische und chemische Versuche über Silicium. Elektroph. Zs., Berlin, **9**, 1902, (99-101). [0170].

7879

Grossmann, Hermann. Ueber einige Rhodanverbindungen des Cadmiuns. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2665-2669). [0230 1310 G 750].

7880

————— Ueber die Einwirkung von Quecksilberbromid auf Alkalirhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2945-2946). [2000].

7881

Grotefendt, C. Drehkreuz aus Glas mit gebohrten und glasierten Löchern, eingeschliffenen Schenkeln und Auslaufspitzen in einer Hartgummipfaune und Hartgummiführung laufend. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (149-150). [0910].

7882

————— Das Glasdrehkreuz „Frings - Aachen“. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (325). [0910].

7883

Grotowsky, Hans. Ueber das Phenylacetylacetophenon und über Abkömmlinge des 1.4-Benzopyranols. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (94). 23 cm. 1,50 M. [1530 1910 5020].

7884

————— v. Bülow, Carl.

Gruber, Th. v. Weigmann, H.

Grün, Adolf. Ueber Triamin- und Äthylendiaminamin - Verbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (58). 8vo. [1610].

7885

Grünbaum, Fritz. Zur Photometrie der Absorptionspektren von Lösungen. Diss. Berlin (Druck v. C. Koepsel), 1902, (40, mit Taf.). 22 cm. [7300 C 3860 3010].

7886

Grünwald, Richard. v. Behrend, Robert.

Grünhut, L[eo]. Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurtheilung des Weines. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (172-176). [6500 Q 1884].

7887

————— Physikalisch - chemische Untersuchungen an Mineralquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (643-650). [7250 6500 Q 9110].

7888

Grünwald, Maximilian. Allgemeines über die ätherischen Oele, ihre Eigenschaften, Prüfung und Gewinnung. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (165-166, 184-185, 202-203). [1140 6500 M 3120].

7889

Grüss, J. Ueber den Umsatz der Kohlenhydrate bei der Keimung der Dattel. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (36-44). [8010 M 3750 3100 6000].

7890

————— Ueber die Einwirkung der Enzyme auf Hemicellulosen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (243-245). [1840 8010 M 3100 R 2700 Q 1240].

7891

Grützmacher, Fr. Ueber Thermometer mit Papierskalen. D. MechZtg, Berlin, **1902**, (84-85). [0910 C 1210].

7892

————— Neuere Thermostaten. D. MechZtg, Berlin, **1902**, (184-187, 193-196, 201-203). [0910 C 1010].

7893

Grützner, B. Titration des Blutlaugensalzes mit Kaliumpermanganat. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (69-73). [6300].

7894

Grund, Georg. Ueber den Gehalt des Organismus an gebundenen Pentosen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (111-133). [1810 6300 Q 1430 7930].

7895

Gruner, Max. Biologische Untersuchungen an Schaumcikaden. (Gatt. *Aphrophora* Germ. und *Philaenus* Stal.) Diss. Berlin (Druck v. J. F. Starcke), 1901, (40, mit 1 Taf.). 22 cm. [6500 M 4100 N 4031 4019].

7896

Grunhut, Leo. v. Fresenius, Wilhelm and Hintz, Ernst.

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung flüssiger Luft. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (51-54). [7150 C 0300].

7897

Grunmach, Leo. Ueber die Volumenänderungen des Quecksilbers beim Schmelzen und die thermische Ausdehnung des starren Quecksilbers. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (54-57). [0380 C 1820 1410]. 7898

Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung von Flüssigkeiten durch Messung der Wellenlänge der auf ihnen erzeugten Kapillarwellen. Nebst Anhang. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (101-198). [7150 C 0300 B 2480]. 7899

Volumenänderung des Quecksilbers bei dem Uebergang aus dem starren in den flüssigen Zustand und thermische Ausdehnung des starren Quecksilbers. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (134-136). [0380 C 1820 1410]. 7900

Gruszkiewicz, J. Ueber eine neue Cyanwasserstoff-Synthese auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (83-85). [1310 7250]. 7901

Gruszkiewicz, M. v. Kaess, L.

Grutterink, A[lde] eu **Graaff, C**[ornelia]de. Gekristalliseerde dierlijke eiwitlichamen. [Kristallisirte animalische Eiweisskörper.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (173-177). [4010]. 7902

Ueber die Darstellung einer krystallinischen Harnalbumose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (393-407, mit 1 Taf.). [4010 Q 8440 1145 G 750]. 7903

Grzybowski, Leonard. Analiza cukrzyc i melasów. [Sur l'analyse des masses cuites et des mélasses.] Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (440-444). [6500]. 7904

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225). [1400 1310 1660 1330]. 7905

Guédras, Marcel. Essai sur la constitution chimique des copals. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (797-798). [1240 1860]. 7906

Guerbet, Marcel. Sur la constitution des alcools dibutylique et diœnanthylque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (467-469). [1210]. 7907

Action des alcools sur les dérivés sodés d'autres alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (172-175). [1210]. 7908

Sur une nouvelle méthode générale de synthèse des alcools monoatomiques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (67-105). [1210]. 7909

Action de l'alcool éthylique sur l'éthylate de baryte. Synthèse de l'alcool butylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (578-581). [1210]. 7910

Action des alcools propylique et butylique normaux sur leurs dérivés sodés respectifs. Synthèse des alcools dipropylique et dibutylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (581-584). [1210]. 7911

Action de l'alcool méthylique sur son dérivé sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (584-585). [1210]. 7912

Sur les lactates de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (803-807). [0380 1310]. 7913

Condensation de l'alcool éthylique avec l'alcool œnanthylque; synthèse de l'alcool nonylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1034-1036). [1210]. 7914

Condensation de l'alcool œnanthylque avec l'alcool propylique; synthèse du méthyl 8 nonylol 9. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1036-1038). [1210 1310]. 7915

Guerreau. L'essai micrométrique des minerais d'or. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (790-792). [6500 0150 G 32]. 7916

Guess, H. A. Notes on the estimation of copper by potassium permanganate. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (708-711). [6200 G 32]. 7917

Guichard, Marcel. Remarques sur les oxydes de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (358-360); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (173-174). [0480]. 7919

Guichard, P. Nouveau procédé de purification des eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (941-943). [5500]. 7920

Guillet, L. L'industrie des acides minéraux. Paris (Gauthier-Villars et Masson), 1902, (1-183). 20 cm. [0030]. 7921

——— Contribution à l'étude des alliages d'aluminium. Paris, 1902, (51, av. pl.). 28 cm. [0120]. 7922

——— Contribution à l'étude des alliages aluminium-fer et aluminium-manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (236-238). [0120 0320 0470]. 7923

Guinchant, J. Résistivité des sulfures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1224-1226). [7250 C 5660]. 7924

Gulli, Salvatore. On citron oil. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (19). [6500]. 7925

——— Oil of Bergamot-leaves. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (995). [6500]. 7926

Gumlich, E[rnst]. Ueber das Verhältniss der magnetischen Eigenschaften zum elektrischen Leitvermögen magnetischer Materialien. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (101-102). [7250 C 5460 5660]. 7927

Guntz. Action de l'hydrogène sur l'amalgame de strontium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (838-840). [0730]. 7928

——— Sur un procédé général de formation des azotures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (738-740). [0490 0320]. 7929

——— Sur un appareil de chauffage électrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (153-158). [7200 0910 C 5710]. 7930

[**Gurevič, A. I.**] Гуревичъ, А. И. Конденсация третичнаго іодистаго бутѣла съ резорциномъ подѣ влияніемъ хлорнаго желѣза въ атмосферѣ углекислоты и кислорода при постоянномъ токъ газа. [Condensation du chlorure de butyle tertiaire avec le resorcine sous l'action du chlorure de fer dans une atmosphère d'acide carbonique et d'oxygène continuellement renouvelée.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (622-625). [0320 1110 1230]. 7931

——— Теорія дѣйствія хлорнаго желѣза при синтезахъ органическихъ соединений. [Théorie de l'action du chlorure de fer dans les synthèses de substances organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (625-629). [0320]. 7932

[**Gurvič, L.**] Гурвичъ, Л. М. Бертло. [M. Berthelot.] Chimik, Vilna, **II**, 10-11, 1902, (257-274, 319-327). [0010]. 7933

[**Gustavson, Gavriil** Gavriilovič.] Густавсонъ, Г. Г. Къ теоріи дѣйствія хлористаго алюминія при синтезахъ и разложеніяхъ. [Sur la théorie de l'action de l'aluminium chloride dans les synthèses et les décompositions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (53-54, II, Pr. verb.). [0120 1000]. 7934

Gutbier, Alexander. Studien über das Tellur. Leipzig (C. L. Hirschfeld), 1902, (96). 23 cm. 2 M. [0760 6200 G 18]. 7935

——— Ueber das Atomgewicht des Tellurs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (52-65). [0760 7100]. 7936

——— Ueber die Verbindungen des Tellurs mit Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (331-339). [0760 0190 6200]. 7937

——— Ueber einige Salze der Tellursäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (340-351). [0760]. 7938

——— Ueber das flüssige Hydrosol des Goldes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (448-450). [0150 7150]. 7939

Guthrie, F. B. and Barker, C. A. A rapid gravimetric method of estimating lime. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (132-134). [6300]. 7940

———— and **Helms, R.** Pot experiments to determine the limits of endurance of different farm-crops for certain injurious substances. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (191-200). [6500]. 7941

———— Manure experiments with wheat. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (661-666). [6500]. 7942

———— and **Norris, G. W.** Note on the effect of manuring on the milling quality of the grain. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (727-729). [6500]. 7943

———— Note on the nature of the flour produced in the gradual reduction of wheat. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (936-939). [6500]. 7944

———— and **Ramsay, A. A.** Fodder value of barley grass. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (309-311). [6500]. 7945

Gutt, T. F. v. Zelinskij, N. D.

———— Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das Jahr 1901.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (352-355, 371-373, 404-405). [7200 1840]. 7946

Guttman, Oscar. Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das erste Quartal 1902.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (577-578, 605-606). [7200 F 1260]. 7947

———— Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das 2. Quartal 1902.) Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (88-90). [7200]. 7948

Guye, Ph. A. et Baud, Achille. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. Arch. Sci. Phys., Genève, **11**, 1901, (449-471, av. 1 fig. et 2 pl., 537-556). [7000]. 7949

———— et **Maillet, Ed.** Constantes critiques et complexité moléculaire de quelques composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (168-171). [7200 C 1880]. 7950

Guyot, A. et Granderye, M. Sur les produits de condensation du tétraméthyl-diamidobenzhydrol avec quelques amines aromatiques à position *para*

occupée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (549-551). [1230 1330 1630]. 7951

Gwiggner, A. Extractionsapparat für auf dem Filter befindliche Niederschläge. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (882-883). [6000 0910]. 7952

Gyr, K. v. Foerster, Friedr.

Haacke, Paul. Beiträge zur Kenntnis der quantitativen Zersetzung des Milchzuckers durch den *Bacillus acidi lactici*. Arch. Hyg., München, **42**, 1902, (16-47). [8050 M 3100 R 2100 1820 2600 Q 1837]. 7953

Haagn, E. Der Bleikammerprocess im Lichte der physikalisch-chemischen Theorien. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (583-585, 658). [0660 7050]. 7954

———— Zur Theorie des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1135-1138). [0660 7050]. 7955

———— Elektrisch geheizte Oefen mit Pt-Folienwicklung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (509-512). [0910]. 7956

Haase, Otto. Zur Kenntnis der Schiff'schen Basen und der Akridine. Diss. Giessen. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (55). 22 cm. [1630 1400 1930]. 7957

———— v. Möhlau, Richard.

Haber, F[ritz]. Ueber Legierungspotentiale und Deckschichtenbildung, zugleich ein Nachtrag zu der Mitteilung über Kathodenauflockerung und Zerstäubung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (541-552). [7250 C 6210 6220]. 7958

———— Ueber Aluminiumdarstellung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (607-616). [0120 0930 7250]. 7959

———— Ueber den textilen Flachdruck. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1177-1183). [5020]. 7960

———— und **Geipert, R.** Versuche über Aluminiumdarstellung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (1-8, 26-33). [0120 7250]. 7961

———— und **Sack, M.** Kathodenauflockerung und Kathodenzerstäubung als Folge der Bildung von Alkalilegerungen des Kathodenmaterials. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (245-255). [7250 C 6220]. 7962

Habermann, J[osef] und Ehrenfeld, R. Ueber die Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Casein und die Bildung von Oxyglutarsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (231-239). [4010 1310 Q 1151]. 7963

Hachumian, Christophor. v. Buchner, Eduard.

Hadorff, Karl. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Phenylisocrotonsäure. Diss. Strassburg (Druck v. C. u. J. Goeller), 1901, (39). 22 cm. [1330]. 7964

Haeckel, Siegfried. v. Thiele, Johannes.

Haefelin, H. Vorschläge zur Säurebestimmung im Mehl, Brot und Teigwaren. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (304-305). [6500]. 7965

Hähle. Ueber Guajacolsulfonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (95-96). [1330]. 7966

Haeussermann, C[arl]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Kohlenstaubfeuerung. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (241-242). [7200]. 7967

——— Zur Technologie der Anhydrid-Verfahren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (6-7). Berichtigung. Ebenda, **26**, 1902, (76). [0660]. 7968

Häussermann, J. Ueber die Produkte der Chlorwasserstoffentziehung aus Säurechloriden unter besonderer Berücksichtigung der Einwirkung tertiärer Basen. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (60). 23 cm. 1,20 M. [1300 7100 G 750]. 7969

——— v. Wedekind, Edgar.

Hafner, August. v. Kreis, Hans.

Hagen, E[rnst] und Rubens, H[einrich]. Die Absorption ultravioletter, sichtbarer und ultraroter Strahlen in dünnen Metallschichten. (1. Abh.) Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (432-454). [7300 C 3850]. 7970

——— Die Absorption ultravioletter, sichtbarer und ultraroter Strahlen in dünnen Metallschichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (55-63). [7300 C 3850 3030]. 7971

Hagenbach, August. Elektrolytische Zellen mit gasförmigem Lösungsmittel. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (568-574). [7250 C 5610 6250]. 7972

——— Ueber das Lithium-spectrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (729-741, mit 1 Taf.). [0450 7300 C 4200]. 7973

——— und **Konen, H[einrich].** Ueber das Bandenspektrum des Stickstoffs bei Atmosphärendruck. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1903, (227-229). [0490 7300 C 4200]. 7974

Haibach, Ad. Methylierung des symmetrischen Nitrotoluidins, $C_6H_3.CH_3.NH_2.NO_2$, [1 : 3 : 5]. Methylierung des o-Nitro-p-toluidins $C_6H_3.CH_3.NO_2.NH_2$ [1 : 2 : 4]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242-248). [5500 1630]. 7975

Haller, Ekkehard. v. Bülow, Carl.

Hajek, Th. Etwas von der Farbbestimmung des Malzes. Bierbr., Halle, **1902**, (277-278). [6500 M 3100]. 7976

Haldane, John S. The air of factories and workshops. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (414-444). [0100 8040]. 7977

——— v. Barcroft, Joseph.

Hale, Albert C. History of the American Chemical Society. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (36-78). [0010]. 7978

Hale, F. E. On the relation of hydriodic acid and of its salts to the starch and dextrin iodides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (438-450). [1840]. 7979

——— The initiative action of iodine and other oxidizers in the hydrolysis of starch and dextrins. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 107; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (379-399). [5500]. 7980

——— Die Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse von Stärke und Dextrinen. [Üebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (100-126). [6000 1840 7050 0390]. 7981

——— On standard tartar emetic and its structural formula. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (828-847). [1310 2000]. 7982

Hale, George E. Note on the spark spectrum of iron in liquids and in air at high pressures. *Astroph. J.*, Chicago, Ill., **15**, 1902, (132-135, with pl.). [7300 C 3030]. 7983

Hall, Alfred Daniel and **Plymen**, Francis Joseph. The determination of available plant food in soils by the use of weak acid solvents. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (117-144). [6500]. 7984

——— and **Russell**, Edward John. A method for determining small quantities of carbonates. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (81-85). [6300 6500]. 7985

Hall, Clarence A. v. Thomas, George Edward.

Hall, Edwin H. v. Smith, Alexander.

Hall, R. D. Lead thiocyanate. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (570-573). [1310 0580]. 7986

——— and **Lenher**, Victor. Action of tellurium and selenium on gold and silver salts. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (918-927). [0110 0150 6200]. 7987

Haller, A. L'industrie de l'indigo. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 1^{re} partie), 1902, (2-28). [5020]. 7988

Hallerbach, Willh. Formeln, Moleculargewichte und procentische Zusammensetzung chemischer Körper. Bonn (C. Georgi), 1902, (III + 108). 22 cm. 2 M. [7000 7100 0100 1000]. 7989

Halliburton, W. D. The present position of chemical physiology. *Pop. Sci. Mon.*, New York, N.Y., **62**, 1902, (27-40). [8000 Q 1000]. 7990

Halm, J. Ueber den Gleichgewichtszustand der Sternatmosphären. (Zweite Abhandlung.) *Astr. Nachr.*, Kiel, **160**, 1902, (85-130). [7200 E 7000 8080 4070 C 1450 F 0400]. 7991

Halphen, G. Recherche et caractérisation des huiles siccatives et des huiles d'animaux marins dans les mélanges. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (5-8, 54-58). [6500]. 7992

Hals, Sigmund [Ammoniakkvælstof og salpeterkvælstoff.] *Ammonia-nitrogen and saltpetre-nitrogen.* Kristiania, Tidssk. norsk. Landb., **9**, 1902, (212-225). [0490]. 7993

——— und **Gregg**, Harald. Ueber die refraktometrische Methode der Fettbestimmung in Milch nach Prof. Dr. Wollny. *Milchztg.*, Leipzig, **31**, 1902, (433-436). [6300 6500 Q 1833]. 7994

Halvorsen, Birger Fjeld. Ueber Hydrazonsäuren. *Math.-naturw. Diss.* Freiburg i. Schw., Berlin, 1900-1901, (65). 8vo. [1630 1330 1310]. 7995

——— v. Lanser, Th.

Hamberger, Paul. *Liquor Aluminii acetici.* *ApothZtg.*, Berlin, **17**, 1902, (227). [6500 Q 9115]. 7996

Hamburger, H[artog] J[acob]. Osmotischer Druck und Ionenlehre in den medicinischen Wissenschaften. Zugleich Lehrbuch physikalisch - chemischer Methoden. Bd 1: Physikalisch-chemische Grundlagen und Methoden. Die Beziehungen zur Physiologie und Pathologie des Blutes. Wiesbaden (J. F. Bergmann), 1902, (XIII + 539). 26 cm. 16 M. [7150 7250 C 6250 R 3460 Q 5020 5470]. 7997

——— and **Hekma**, E. Over darmsap van den mensch. [On the intestinal juice of man.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (713-727) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (733-746) (English). [8040 Q 7430 1240]. 7998

Hanaman, Franz. Ein Apparat für elektroanalytische Zwecke. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (398-401). [6000 7250]. 7999

Hanausek, Eduard. Ueber Neuheiten in der Waarenkunde (Pharmakognosie) im Jahre 1901. *ChemZtg.*, Cöthen, **26**, 1902, (786-790). [6500 Q 9100 M 3120]. 8000

Hanausek, T. F. Einige Bemerkungen zu den Kapiteln „Kaffee“ und „Kaffee-Ersatzstoffe“ in den „Vereinbarungen“. *ApothZtg.*, Berlin, **17**, 1902, (657-658). [6500 Q 1885 M 3120 2000]. 8001

Hand, William Flower. v. Bogert, Marston Taylor.

Hanisch, R. v. Michaelis, Aug.

Hann, A. C. Osborn. v. Lapworth, Arthur.

Hannach, O. und **Kostanecki**, St[anislaus] von Synthese des 3-Oxy- β -Benzylchromons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (866-868). [1910].

8002
——— Direkte Farbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (97-102). [7350]. 8003

Hanow, H. Die im November 1901 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (25-26). [6500 M 3120]. 8004

——— Die im Dezember 1901 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (127). [6500 M 3120]. 8005

——— Die im Januar-Mai 1902 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (242-243, 289, 302-303, 478-479, 524). [6500 M 3120]. 8006

——— Ueber Fortschritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (381-384). [1840 6500]. 8007

——— Fortschritte in der Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (541-545). [6500 R 2700 1820 M 3100 Q 1884]. 8008

——— v. Saare, O.

Hanriot. Sur l'asphyxie par les gaz des fosses d'aisances. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (487-489). [8050 Q 6487]. 8009

——— Sur la lipase du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1363-1365). [8010 Q 1240 5028]. 8010

Hansen, Willy. Ueber das Vorkommen gemischter Fettsäure-Glyceride im tierischen Fette. Diss. Rostock. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (17). 24 cm. [1300 1320 Q 1510]. 8011

——— Ueber das Vorkommen gemischter Fettsäure-Glyceride im tierischen Fette. Arch. Hyg., München, **42**, 1902, (1-15). [1300 Q 1510]. 8012

Hantzsch, A[rthur]. Ueber die Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (289-324). [7000 7250 0100]. 8013

——— Zur Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (338-341). [0100 7000 7150]. 8014

——— Affinitätsconstanten einiger Nitramine und Isonitramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (265-268). [1630 7000 7250]. 8015

——— Ueber chinoide Diazokörper und die sogenannten Triazolene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (888-896). [1740 1930]. 8016

——— Ueber die Spaltung der Diazoniumsalze durch Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (998-1001). [1740 7050]. 8017

——— Ueber structurisomere Quecksilber-Cyanurate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2717-2723). [1310 7000]. 8018

——— Notiz zur Ueberführung von Bromamiden in Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3579-3580). [1300 1600]. 8019

——— Zur Formel des Trimethyläthylennitrosits. Erwiderung an Hrn J. Schmidt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4120-4121). [1110]. 8020

——— Ueber Diazoverbindungen. — 1. **Hantzsch**, A[rthur] und **Wechsler**, E. Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. — 2. **Hantzsch**, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259). [1740 1330 1630]. 8021

——— Ueber den Zustand von Elektrolyten in wässriger Lösung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (150-152). [7250 7150 C 6250]. 8022

——— Strukturisomerie bei Salzen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (484-485). [7000]. 8023

Hantzsch, A[rthur] und **Barth**, Ad. Charakteristik von Pseudosäuren durch abnorme Beziehungen zwischen der Affinitätskonstante und der Hydrolyse ihrer Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (210-226). [7050 7250].

8024

——— und **Desch**, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31). [2000 1300 1500 0320 7000 1330 1510 1310 1610].

8025

——— und **Dollfus**, Fritz E. Charakteristik von Pseudosäuren durch die „Ammoniakreaktion.“ Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (226-265). [6000 7250].

8026

——— Berichtigung zur Ammoniakreaktion. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2724-2725). [6000].

8027

——— und **Horn**, Arthur. Ueber Pseudoammoniumbasen und Derivate derselben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (877-883). [1600].

8028

——— Zur Isomerie quaternärer Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (883-888). [1600 7000].

8029

——— und **Lehmann**, Martin. Ueber Azotate (Diazotate) der Fettreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (897-905). [1730 1930].

8030

——— und **Pohl**, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980). [1740 1630 7000].

8031

——— und **Voegelen**, E. Charakteristik von Pseudosäuren durch Leitfähigkeit in wässrigem Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1001-1009). [1000 7000 7250].

8032

——— v. **Dybowski**, B.

Harcourt, A. Vernon. On two methods for the limitation and regulation of chloroform when administered as an anaesthetic. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (504-510). [6300 1110].

8033

——— v. **Angel**, Andrea.

Harden, Arthur und **Young**, William John. Glycogen from yeast. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1224-1233); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182). [1840 8020].

8034

Harding, Everhard Percy. Preparation of 2, 4, 6-trimethylbenzalazine; of 2, 4, 6-trimethylbenzyl-2, 4, 6-trimethylbenzal hydrazone and some of its derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1068-1070). [1720].

8035

——— und **Rice**, Edgar W. Preparation of 2, 5-dimethylbenzyl-2, 5-dimethylbenzal hydrazone and its benzoyl and acetyl derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1066-1068). [1720].

8036

Hargreaves, W. A. Notes on the estimation of phosphoric acid in fertilisers and similar phosphates. Melbourne, Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (51-53). [6200].

8037

——— Notes on some small explosions. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (97-100). [7050].

8038

Harm, Friedrich. Bericht über den gegenwärtigen Stand meines Silikat-Verfahrens. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (818-819). [5500].

8039

Harms, F. Ueber die Emanation des Phosphors. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (111-113). [0570 C 5690 6810].

8040

——— Notiz über die magnetische Drehung der Polarisationssebene in flüssigem Sauerstoff. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (158-160). [7250 0550 C 6650].

8041

Harries, C[arl]. Ueber das $\Delta^{1,3}$ -Dihydrotoluol und eine Modification der Wagnerschen Oxydationsregel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1166-1176). [1140 1630].

8042

——— Ueber eine cyclische Keto-triose und ihre Ueberführung in Methyl-odiketohexamethylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1176-1178). [1810 1540].

8043

——— Ueber einen neuen Beweis für die Constitution des künstlichen Methylheptenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1179-1183). [1520].

8044

——— Ueber den Succindialdehyd. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1183-1189). [1410 7000].

8045

- Harries, Carl**. Ueber die Autoxydation des Pyrogallols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2954-2959). [1230]. 8046
- „Zur Chemie des Parakautschuks“. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3256-3266). [1150 1860 1140]. 8047
- Zur Chemie des Parakautschuks. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4429-4431). [1150 1860]. 8048
- und **Bromberger, P.** Ueber die Condensation von Methylpropylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088-3090). [1510 1530 1430]. 8049
- und **Müller, v. Hans**. Ueber die Condensation von Aethylmethylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (966-971). [1510 1430]. 8050
- v. **Fischer, Emil**.
- Harris, C. D.** On the determination of citrate insoluble phosphoric acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (25-27). [6300]. 8051
- Harris, Isaac F.** v. **Osborne, Thomas B.**
- Harrison, J. B. P.** v. **Richmond, H.** Droop.
- Hart, Edwin B.** v. **Van Slyke, Lucius L.**
- Hartley, Walter Noel**. The absorption spectra of metallic nitrates. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (556-574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (67-68). [7300]. 8052
- An investigation into the composition of brittle platinum. Phil. Mag., London, (ser. 6), **4**, 1902, (84-89); London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (30). [0610]. 8054
- Notes on quantitative spectra of beryllium. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (283-285). [0180 7300]. 8055
- **Dobbie, James J.**, and **Lauder, Alexander**. The absorption spectra of phloroglucinol and some of its derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (929-939); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (171). [1230 7300]. 8056
- (p-3218)

Hartman, Ch. M. A. On the first plait in van der Waal's free energy surface for mixtures of two substances. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (425-498, with pl.). [7000]. 8057

Hartmann, Eduard von. Die Weltanschauung der modernen Physik. Leipzig (H. Haacke), 1902, (X + 233). 25 cm. 6,50 M. [7000 B 0000 C 0000]. 8058

Hartwall, Gösta. Zur Kenntniss der optischen Doppelisomerie. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3399-3400). [7000 7300 G 430]. 8059

Hartwich, C. Ueber zwei Verfälschungen der Folia Belladonnae. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (430-432, mit 5 Fig.). [6500]. 8060

——— Vorläufige Mitteilung über die Bubimbi-Rinde aus Kamerun. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (339-340). [6500 M 3120 5400 Q 9190]. 8061

Harvey, Alfred William. v. **Lapworth, Arthur**.

Harvey, T. F. The Wijs method of determining the iodine value of oils and fats. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1437-1439). [6500]. 8062

Hase, R. Ueber die Messung hoher Temperaturen mit dem Pyrometer Wanner. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (715-717). [0910 C 1240]. 8063

Hasenfratz, V. Sur les sels de l'acide céstostérique, $C^{18}H^{34}O^3$. Bul. Muséum, Paris, **1902**, (154-156). [1310]. 8064

——— v. **Arnaud, A.**

Hassack, Paul. Ueber unrichtige Säure- und Alkohol-Bestimmungen als Veranlassung zu Betriebsschwierigkeiten. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (357-358, 365-366). [6500 Q 1885 R 2700]. 8065

Hasse, Paul. Ueber eine Methode der Alkoholbestimmung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (846-847). [6300]. 8066

——— Zur Berechnung des spezifischen Gewichtes von Mischungen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (521-522, 573). [7100 6300 Q 8321.2]. 8067

Hasse, R. v. **Windisch, Wilhelm**.

Hassel, C. v. **Dittrich, Max**.

- Hasselberg, B.** Researches on the arc spectra of the metals. VI. Spectrum of molybdenum. (From Stockholm, Vet.-Ak. Handl., **36**, No. 2, 1902). Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (300-319). [7300]. 8068
- Hasterlik, A.** Der chemische Nachweis von Pferdefleisch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (156-158). [6500 Q 1850]. 8069
- Haswell, A. E.** Die Volumetrie des Eisens mit Natriumthiosulfat und eine Modification der Methode. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1265-1267). [6200]. 8070
- Haton de la Goupillière.** A propos de la communication faite par M. Gréhan dans la dernière séance. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (768-769). [1110 Q 6020 6024]. 8071
- Hauman, L.** Étude microbiologique et chimique du rouissage aérobie du lin. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (379-385). [8020 M 0060 7700 R 1800 2070]. 8072
- Hausbrand, E.** Das Trocknen mit Luft und Dampf. Erklärungen, Formeln und Tabellen für den praktischen Gebrauch. 2. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1903, (IV + 88, mit 2 Taf.). 21 cm. Geb. 4 M. [7200 C 1840]. 8073
- Hauser, Karl.** Organische Chemie. Ein kurzes Repetitorium nebst Angabe leicht ausführbarer, grundlegender Experimente für Mediziner, Pharmaceuten und Chemiker bearb. [Günthers Mentor für das Tentamen physicum II.] Berlin (M. Günther), 1901, (IX + 40). 19 cm. [1000]. 8074
- Hauser, Otto.** Beiträge zur Chemie des Wismuts. Ueber eine neue Trennung von Chlor und Jod. Diss. München. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1902, (72). 23 cm. [0190 6200]. 8075
- v. Vanino, L.
- Hausrath, Herbert.** Eine Differentialmethode zur Bestimmung kleiner Gefrierpunktsdepressionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (522-554). [7200 C 1810]. 8076
- Hawthorne, John.** v. Knorr, Ludwig.
- Hayes, J. Arthur.** Some compounds of pyridine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (360-362). [1930]. 8077
- Healey, H. R.** v. Gill, A[ugustus] H[erman].
- Heath, George S.** The Lake Superior fire assay for copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (699-708). [6200 G 32]. 8078
- Hebebrand, A.** Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (55-58). [6300 Q 1800]. 8079
- Ein neues Verfahren zur Bestimmung des Kartoffelmehls in Hefe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (58-61). [6500 R 2700]. 8080
- Ein Beitrag zur Stickstoffbestimmung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (61-62). [6200]. 8081
- Zwei einfache Laboratoriums-Apparate. 1. Platinschale mit Zuglöchern und Schornstein. 2. Röhren zur kolorimetrischen Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (719-721). [0910 6000]. 8082
- Ueber Menge und Bestimmung der Borsäure in Vegetabilien. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1044-1049). [6300 6500 Q 1875 M 3120]. 8083
- Hébert, Alexandre.** Etude sur la civette. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (997-1000). [6500]. 8084
- v. Charabot.
- Hecht, H.** Wandlungen auf dem Gebiete der Feinkeramik. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (691-694). [0120]. 8085
- Heckel, Wilhelm.** Ueber das Verhalten des Benzhydrols und Benzoin bei höheren Temperaturen. Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm. [1230 1530 7200 7050]. 8086
- Heckmann, J.** Ueber verfälschte (künstliche) weisse Pfefferkörner. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (302-303). [6500 Q 1875 M 3120]. 8087
- Hedenström, A.** von. v. Bischoff, C. A.

Heiberg, M. E. Analyse af to spiselige Jordarter fra Centralafrika. [Analysis of two edible species of earth from Central Africa.] Kjöbenhavn, Hosp. Tid., **1902**, (1191-1194). [8000]. 8088

Heide, Carl von der. v. Buchner, Eduard.

Heidenhain, Martin. Ueber chemische Umsetzungen zwischen Eiweisskörpern und Anilinfarben. Bonn (E. Strauss), 1902, (118). 25 cm. 3,60 M. [5020 4000 Q 1131 5475 R 3600]. 8089

—— Die Anilinfarben als Eiweissfällungsmittel. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (437-440). [6150 Q 1131]. 8090

Heil, Albrecht. Beobachtungen über thermoelektrische Ströme und Mitteilungen über ein neues Thermoelement. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (91-97). [7250 C 5710]. 8091

Heil, H. Untersuchungen über das Rehs'sche Phenanthrol. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (35). 8vo. [1230]. 8092

Heilbrun, Richard. Zur Demonstration des Polreagenzpapieres. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (288). [7250 C 6200]. 8093

Heileman, W. H. Alkali and alkali soils. Agric. Exp. Sta., Washington, Pullman, Bull. 49, 1901, (1-35); [review]. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (627-629). 8094

Heim, Carl. Zur Bestimmung des spezifischen Gewichts mittels Aräometer. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1118-1119). [7100 B 0130]. 8095

Heimann, Julius. Beiträge zur Kenntnis der Ortho- und Metaphosphorsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (76). 22 cm. [0570 1210]. 8096

Heimrod, George W. v. Richards, Theodore William.

Heintz, Arvid. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaren. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (247-248). [6500 M 3120]. 8097

Heinze, M. v. Möhlau, Richard. (D-3218)

Heinze, Max. Ueber Verwendung des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichts derselben. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (530-531). [7100 B 0130]. 8098

—— Ueber Versuche, die Wasserbestimmung von Rohzuckern I. Produktes mit der Veraschung zu verbinden. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1109-1110). [6500]. 8099

Hekma, E. v. Hamburger, H[artog] J[acob].

Helkenberg, Heinrich Wilhelm Ernst. Beiträge zur Bestimmung der Konstitution zweier Isomerer der Crotonsäuren. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (31). 22 cm. [1320 7000]. 8100

Helle, J. v. Stephan, K.

Heller, Gustav und Bauer, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von Aryldithiocarbamaten. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (365-386). [1310]. 8101

—— und **Fiesselmann, Georg.** Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (118-137). [1330]. 8102

Heller, O. Ueber ein neues Verfahren der Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1097-1098). [1300 5500]. 8103

Helm, Ernst. Azowollblau B. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (282). [5020]. 8104

—— Künstliche schwarze Farbstoffe für Wollmaterial. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (321). [5020]. 8105

Helmer, Charles W. v. Helmer, Otto.

Helmer, Otto. The preparation of arsenic-free zinc. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (675-676). [0880]. 8106

—— On Belfield's test for beefstearine in lard. London, Anal., **27**, 1902, (247-248). [6500]. 8107

—— On the action of boiling hydrochloric acid upon arsenic acid. London, Anal., **27**, 1902, (268-270). [0140]. 8108

—— and **Helmer, Charles W.** Fluorides as butter preservatives, with observations on their influence on artificial digestion. London, Anal., **27**, 1902, (173-177). [6500 8040]. 8109

Helmholtz, H[ermann]. Abhandlungen zur Thermodynamik. Hrsg. v. Max Planck. [Ostwald's Klassiker der exakten Wissenschaften. No. 124.] Leipzig (W. Engelmann), 1901, (84). 19 cm. 1,40 M. [7200 7250 C 2400 6250]. 8110

Helmrich, Paul Arno. Ueber einige Derivate des β -Aethoxybutyronitrils und über die Verseifungsprodukte desselben mit wässriger Kalilauge. Diss. Leipzig (Druck v. A. Th. Engelhardt), 1901, (39). 22 cm. [1310]. 8111

Helms, R. v. Guthrie, F. B.

Hempel, Walther. Methods of gas analysis. Translated from 3rd German Edition by L. M. Dennis. New York and London (Macmillan), 1902, (xix + 490, with fig.). 20 cm. 10s. [6400]. 8112

——— Die Gewinnung des Leuchtgases aus Koksöfen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbbl., **81**, 1902, SitzBer., (209–226). [6500 7200]. 8113

——— Untersuchungen der mit konzentrirtem Sauerstoff (Lindeluft) gewonnenen Generatorgase. Berlin, Verh. Ver. Gewerbbl., **81**, 1902, Abh., (242–267). [6500 7200]. 8114

——— Zur calorimetrischen Untersuchung der Brennstoffmaterialien. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (422–423). [7200]. 8115

——— Ueber die Analyse der Gase durch Verbrennung. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (445–447). [6400]. 8116

Henderson, George Gerald and **Pretice**, David. The influence of certain acidic oxides on the specific rotations of lactic acid and potassium lactate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (658–663); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (88). [1310 7300]. 8117

Henderson, J. A. Russell. v. Anderson, W. Carrick.

Henderson, William Hope. v. Friedheim, Carl.

Hendricks. Porzellan, seine Geschichte und Herstellung. (Vortrag.) Hannoversches GewBl., **1902**, (49–51, 59–60, 66–68). [0120]. 8118

Henle, Franz. Reduktion von Carbonsäure-Derivaten zu Aldehyden bezw. Aldehyd-Derivaten und zu Aminen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3039–3044). [5500 1400 1600]. 8119

Henle, Franz Willh. Ueber die Reaktionen der Methylengruppe im Fluoren und über die Reduktion von Aethylen-doppelbindung mit Aluminiumamalgam. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (157). 24 cm. [1140 5500 G 750]. 8120

Henniger, Karl Anton. Chemisch-analytisches Praktikum behufs Einführung in die qualitative Analyse. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VIII + 127). 23 cm. Geb. 1,75 M. [6000]. 8121

——— Chemisches Praktikum behufs Einführung in die qualitative Analyse. Tl 2. (Beilage zum Jahresberichte des Realgymnasiums zu Charlottenburg. Ostern 1901.) Berlin (Druck v. R. Kühn), 1901, (41). 21 cm. [6000]. 8122

Henning, F. Ueber radioactive Substanzen. I. Ueber die durch Thoroxyd inducirte Activität. II. Ueber die elektrolytische Leitfähigkeit des radioactiven Chlorbaryums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (562–575). [0770 0170 7300 7250 C 4240 6670]. 8123

——— v. Holborn, Ludwig.

Hennings, Richard. Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (59). 22 cm. [1920 1940]. 8124

Henri, Victor. Influence de la pression sur l'inversion du saccharose par la sucrase. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (352–353). [8010 Q 1200 1240]. 8125

——— Action de quelques sels neutres sur l'inversion du saccharose par la sucrase. Paris, C.-R., soc. biol., **54**, 1902, (353–354). [8010 Q 1200 1240]. 8126

——— La dissociation électrolytique et la mesure de l'alcalinité du sang. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (328–333). [7250 6300 Q 5025]. 8127

Henrich, Ferdinand. Zur Kenntniss des Glutaconsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1663-1667). [1320]. 8128

——— Zur Geschichte der Natur der Radicale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1773-1777, 3426-3428). [7000]. 8129

——— Ueber die Constitution des Mononitrosoresorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4191-4195). [1230]. 8130

——— und **Rhodius, Otto.** Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Resorcinmonomethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1475-1486). [1230]. 8131

——— und **Wagner, Benno.** Ueber Derivate des 4-Amidoresorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206). [1230 1630 1720 1940 5020]. 8132

Henriet, H. Sur une nouvelle vapeur organique de l'air atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (101-103). [6400 F 0420]. 8133

Henry, Louis. Sur le nitrite adipique. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (1-5). [1310 7200]. 8134

——— Su l'addition de l'acide hypochloreux au propylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1070-1072). [1120]. 8135

Henry, T. A. v. Dunstan, Wyndham R.

Henz, F. Eine Vervollkommenung des Kipp'schen Apparates. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (386). [0910]. 8136

Hepp, Eduard. v. Fischer, Otto.

Heraeus, W. C. Ueber die Ursache der Zerstörung der Platiniegel bei Phosphatanalysen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (917-921). [0610 0910 6000]. 8137

——— Elektrisch geheizte Laboratoriumsöfen für hohe Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (201-203). [0910 C 1010]. 8138

Herberger, A. Etwas vom Phenolphthaleinindikator. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (640-650, 687-691). [6000]. 8139

Herbert, Arthur M. The effect of the presence of hydrogen on the intensity of the lines of the carbon spectrum. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (202-207). [7300]. 8140

Herbig, W. Ueber Türkisch-Rothöl und die Einwirkung concentrirter Schwefelsäure auf Oele. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (277-282). [5020 1300]. 8142

——— Ueber den Unterricht an Färbereifachschulen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (24-25, 47-52). [0050 5020]. 8143

Herbst, C. v. Bistrzycki, Augustin.

Herbst, Carl. Vergleichende Studien über einige aliphatische γ - und aromatische α -Aldehydosäuren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (60). 8vo. [1410 1430]. 8141

Herde, Jos. Beitrag zur Theorie des Bunsenbrenners und ein neuer Oelgasbrenner. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (677-678). [0910 7200]. 8144

Hérisssey, H. Sur la digestion de la mannane des tubercules d'orchidées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (721-723). [8030 1810 M 3060 3120]. 8145

——— v. Bourquelot, Em.

Hertkorn, J. Ueber Aether-Explosionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (407). [7200]. 8146

——— Beitrag zum Nachweise von mineralischen und organischen Verunreinigungen in Hartharzen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (602-603). [6500 1860]. 8147

——— Ein Beitrag zum Nachweis von Holzstoff in Zellstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (632). [6500 M 3120]. 8148

Herxheimer, Gotthold. Ueber Fettfarbstoffe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (607-609). [5020 Q 1500]. 8149

Herz, W[alter]. Ueber die Löslichkeit von Zinkhydroxyd in Ammoniak und Ammoniakbasen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (280-281). [0880 7150]. 8150

——— Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden und -sulfiden. (Zum Teil gemeinschaftlich mit W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (454-457). [0100 7150]. 8151

Herz, W[alter]. Zur Praxis von Chromat- und Manganat-Analysen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (949). [6000 6200]. 8152

——— v. Fischer, W.

Herzberg, Wilhelm. Papierprüfung. Eine Anleitung zum Untersuchen von Papier. 2., vollst. neubearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 146, mit 16 Taf.). 23 cm. Geb. 10 M. [1840 6500 M 2540 3120]. 8153

——— Ein neuer Filtrirpapierprüfer. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (70–76). [0910]. 8154

Herzfeld, A[lexander], **Schrefeld, O.** und **Stiepel, K.** Ueber die Haltbarkeit sowie einige Eigenschaften des Torf-melassefutters. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl. (207–217). [1820 6500 Q 1885 R 2620]. 8155

Herzfeld, [H.]. Die Untersuchung der Brantwein-Denaturierungsmittel. (Vortrag.) Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (435–438). [6500 Q 1884]. 8156

——— Zur Trennung der Mineralöle von Terpentinöl und Harzöl. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (446–447). [6500]. 8157

Herzig, J. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (351–353). [5020 M 3120]. 8158

Herzka, Adolf. Vergleichende Studie über Plattenempfindlichkeit im Zusammenhange mit dem Bromsilberkorn. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (113–118). [7350]. 8159

Herzog, R. O. Ueber den Nachweis von Lysin und Ornithin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (525–527). [1310 6150 Q 1610]. 8160

Herzog, Wilhelm. Beiträge zur Untersuchung von Rohzuckerfabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1422, 1427–1428, 1454, 1459–1461, 1527–1529). [6500 1820]. 8161

Hesekiel, Adolf. Photographien in natürlichen Farben. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (132–139). [7350]. 8162

——— Ueber neue Photographie in natürlichen Farben. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (194–195). [7350]. 8163

Hesekiel, Adolf. Neuartige Photographien in natürlichen Farben. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (47–51). [7350]. 8164

——— Ueber Photographien in natürlichen Farben. Vortrag. Polytechn. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (245–247). [7350]. 8165

Hesse. v. Siedel, Johs.

Hesse, A. Tabelle für die Fettbestimmung im Rahm nach der Dr. Gerberschen Methode. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (406–407). [6300 Q 1839]. 8166

——— Ueber die Entwicklung des Jasminriechstoffes. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (1–6). [5500 M 3120 Q 1540]. 8167

——— und **Zeitschel, Otto.** Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2355–2357). [6300 M 3120]. 8168

Hesse, D. A. Vereinfachte Gottlieb'sche Fettbestimmung in der Milch. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (49–50). [6300 Q 1833]. 8169

Hesse, O. Ueber Laudanin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (42–45). [3010]. 8170

——— Zur Kenntniss des Ecgonins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (91–95). [3010]. 8171

——— Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (537–563). [1350 6500 M 7600 3120]. 8172

——— Zur Geschichte der China cuprea. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (652–655). [3010 Q 9130 M 3120]. 8173

——— Ein chinologischer Exkurs. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **58**, 1902, (309–337). [3010 M 5400 3120 Q 9130]. 8174

Hetzel. v. Miller.

Heuberger, K. v. Tschirch, Alexander.

Heusler, F. The chemistry of the terpenes. Translated by Francis J. Pond. Revised, enlarged and corrected. London (Churchill), 1902, (XV + 457). 23 cm. 17s. [1140]. 8175

Hewitt, J[ohn] T[heodore]. The retarding influence of aldehydes on the maturation of potable spirits. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (96-100). [6300 6500]. 8176

——— and **Auld**, Samuel James Manson. The relationship between the orientation of substituents in and the constitution of benzeneazo- α -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (171-177); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (264). [1720 1230]. 8177

——— The action of substituting agents on benzeneazo- β -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1202-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (180-181). 8178

——— and **Moore**, T. S. A modification of Zeisel's method for the estimation of methoxyl groups. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (318-321); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (8). [6300 5500]. 8179

——— and **Tervet**, J. N. Oxonium salts of fluoran and its derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (663-666); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (86). [1910 5020]. 8180

——— **Turner**, Alfred John, and **Bradley**, Sidney Wallace. The condensation of dimethylaminobenzaldehyde with β -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1207-1212); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181). [1230 1430]. 8181

——— and **Woodforde**, Alfred William George. Bromonitro-derivatives of fluorescein. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (893-900); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (128-129). [1910 5020]. 8182

Heycock, C. T. and **Neville**, F. H. On the constitution of copper-tin alloys. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (320-329). [0290 0720 7000]. 8183

Heydenreich. Neue Methoden zur Berechnung des Verlaufs der Gasdruckcurven in Geschützrohren. Kriegst. Zs., Berlin, **4**, 1901, (292-311). [7200 B 1650]. 8184

Heydweiller, Adolf. Bemerkungen zu den Gewichtsänderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung.

Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (425-426). [7050 B 0130]. 8185

Heyl, Georg. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzneibuches IV. Berlin (D. Apoth.-Ver.), 1902, (27). 22 cm. 0,60 M. [6000]. 8186

Heyl, Paul R. Crystallization under electrostatic stress. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1901, (83-88). [7100 C 5200]. 8187

Heymann, F. v. Berend, Ludwig.

Heyn, E. Krankheitsercheinungen in Eisen und Kupfer. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1115-1123); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1227-1236). [0320 0290 B 3600]. 8188

Heywang, R. und **Kostanecki**, S[tanislaus] von. Ueber das Chromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2887-2891). [1910]. 8189

Hildebrandt, Herm. Ueber Synthesen im Thierkörper (3. Mittheilung). Weiteres über Citral, über seine Oxydationsprodukte im Organismus und über einige cyclische Isomere. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (261-273). [8040 Q 7970 9010 9120 9125]. 8190

——— Ueber eine experimentelle Stoffwechselabnormität. Hoppe-Seylers Zs. physiol. chem., Strassburg, **35**, 1902, (141-152). [8050 Q 7992 7919 9120 8320]. 8191

Hildreth, Thomas F. On the determination of manganese in spiegel. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 59; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (27-34). [6200 6500]. 8192

Hilgenstock. Ueber Destillations-Cokerei. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (617-621). [6500]. 8193

Hilger, A[ibert] und **Rothenfusser**, S. Ueber die Bedeutung der β -Naphthylhydrazone der Zuckerarten für deren Erkennung und Trennung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845). [1810 6150 Q 1400]. 8194

——— Ueber die Bedeutung der β -Naphthylhydrazone der Zuckerarten für deren Erkennung und Trennung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4444-4447). [1810 1840 6150 Q 1400]. 8195

Hill, A. Croft. Synthetic action on glucose with pancreatic ferments. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (xxvi-xxvii). [8010]. 8196

Hill, Bruce Vickroy. Ueber die kalorimetrischen Eigenschaften der ferromagnetischen Körper und das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm. [7000 7250 C 5460 1620]. 8197

——— Ueber das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (194-203). [7250 0540 C 5460]. 8198

Hill, Henry B[arker] and White, George R. On β -nitropyromucic acid. Cambridge, Mass., Cont. Chem. Lab. Harvard Coll., No. 129; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (193-205). [1910]. 8199

Hill, J. S. v. Dudderidge, F. R.

Hill, Leonard and Macleod, J. J. R. The influence of high pressures of oxygen on the circulation of the blood. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (454-455). [8040]. 8200

——— The influence of an atmosphere of oxygen on the respiratory exchange. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (455-462). [8040]. 8201

Hillebrand, W[illiam] F[ancis]. The composition of yttrialite with a criticism of the formula assigned to thalénite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (145-152). [0860 6200 G 32]. 8202

——— Common errors in the determination of silica. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (362-374). [6300 6500]. 8203

Himmel, G. Ueber verschiedene Neuerungen im Gasfach für Licht und Wärme. (Vortrag). Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (765-766). [0910]. 8204

Hinds, J[ohn] I[redelle] D[illard] and Cullum, Myrtis Louise. Photometric determination of iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (848-852). [6200]. 8205

Hinkins, J. E. v. Acree, S. F.

Hinrichsen, F. Willy. Ueber den gegenwärtigen Stand der Valenzlehre. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (189-282). [7000]. 8206

——— Ueber das Verbindungsgewicht des Calciums II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (746-749). [0220 7100]. 8207

Hinterberger, H. Ueber das Lumière'sche Verfahren der Farbenphotographie und dessen Verwertung in der Mikrophotographie. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (53-56, 65-68). [7350 L 0400]. 8208

Hintz, Ernst und Grünhut, L[eo]. Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung des Rhenser Sprudels zu Rhens bei Coblenz am Rhein. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1902, (38). 23 cm. 1,20 M. [6500 Q 1881 9110 J 51 de]. 8209

Hirsch, R. Ueber Titiren mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2874-2877). [6000 6500]. 8210

——— Ueber den Begriff „Garantirt reine Seife“ und Aehnliches. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (257-259). [1300 Q 9120]. 8211

——— Ueber die alkalische Reaktion neutraler Seife. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1069-1070). [6500]. 8212

Hirsch-Gereuth, Gabriel v. Untersuchung über die Löslichkeit einiger oxalsaurer Salze zwischen den Temperaturgrenzen 0°-100°. Thèse sc., Lausanne, 1900-1901, (47, mit 5 pl.). 8vo. [1310 7150]. 8213

Hirschler, Ág. és Terray, Pál. A szervetlen sők jelentőségéről a szervezet anyagcseréjében. [Ueber die Bedeutung der anorganischen Salze für den Stoffwechsel des menschlichen Organismus.]. Math. Termt. Ért., Budapest., **20**, 1902, (477-561). [8040]. 8214

Hirschsohn, Ed[uard]. Ueber eine neue Reaction des Cholesterins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (357-358). [6150 1250]. 8215

——— Ueber eine neue Reaction des Chinins und Chinidins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (367-368). [6150 3010 M 3120 Q 9130]. 8216

His, W. Die Bedeutung der Ionen-theorie für die klinische Medizin. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (25). 24 cm. 1 M. [7150 Q 0224 7000]. 8217

Hittorf, W[ilhelm]. Bemerkungen zum Aufsatze der Herren Nernst und Riesenfeld: „Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel.“ Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (243-245). [7250 C 6240]. 8218

Das Verhalten der Diaphragmen während der Elektrolyse wässriger Lösungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (481-483). [7250 C 6240]. 8219

Bemerkungen über die Bestimmungen der Ueberführungszahlen der Ionen während der Elektrolyse ihrer Lösungen. Das Verhalten der Diaphragmen bei derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (613-629). [7250 C 6240]. 8220

Hölbling, Victor. Die Fabrikation der Bleichmaterialien. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 282). 24 cm. Geb. 8 M. [0250 7250]. 8221

Bericht über Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (555-560, 573-579). [0250]. 8222

Hönig, M[ax]. Ueber Zusammensetzung und Untersuchung von Stärkesyrupen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (641-653). [6500 1840 1810 Q 1875]. 8223

Höpfner, Ludwig. Berichtigungen zu dem Referat des Herrn Dr. Danneel: „Von der elektrochemischen Metallindustrie Deutschlands“ in Heft 10 dieser Zeitschrift. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (177-178). [0930 7250]. 8224

Hofer, Bruno. Ueber eine einfache Methode zur Schätzung des Sauerstoffgehaltes im Wasser. Allg. Fischereiztg., München, **27**, 1902, (408-410). [6500 6200 Q 1881]. 8225

Hofer, H. und Moest, M. Ueber die Bildung von Alkoholen bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (284-323, mit 1 Taf.). [1210 5500 7250 1310]. 8226

r. Muthmann, Wilhelm.

Hoff, J[acob] H[einrich] van't. Raoult Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (969-981, with pl.). [0010 0040]. 8227

Acht Vorträge über physikalische Chemie, gehalten auf Einladung der Universität Chicago . . . Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (81). 23 cm. 2,50 M. [7000 Q 0000 L 2000 H 0000]. 8228

Химическое равновѣсіе въ системахъ газовъ и разведенныхъ растворахъ. Переводъ съ франц. подъ ред. А. Н. Шукарева. [L'équilibre chimique dans les systèmes des gaz et des solutions étendues. Trad. du français sous la rédact. de A. N. Choukareff.] Moskva, 1902, (114). 24 cm. [7000]. 8229

Олово, гипсъ и сталь съ физико-химической точки зрѣнія. [Zink, Gips und Stahl vom physikalisch-chemischen Standpunkt.] Chimik, Vilina, **II**, 12-13, 1902, (309-319). [0220 0320 0720 7000]. 8230

Die Phasenlehre. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4252-4264). [7000 C 2480]. 8231

Ueber Gips. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (575-579). [0220]. 8232

Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXVIII. Die künstliche Darstellung von Kaliborit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (1008-1012). [7150 H 28 G 18 16]. 8233

und **Bruni, G.** Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXVII. Die künstliche Darstellung von Pinnoit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (805-807). [7150 H 28 G 18 16 J 27]. 8234

und **o'Farely, A.** Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXVI. Die Bildung von Loewit und deren untere Temperaturgrenze bei 43°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (370-375). [7150 H 28 G 18]. 8235

Hoff, J[acob] H[einrich] van't und Meyerhoffer, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen. XXIX. Die Temperatur der Hartsalzbildung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (1106-1109). [7150 H 28 G 18 13]. 8236

————— und **Cottrell, F. G.** Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXV. Die Bildung von Langbeinit und deren untere Temperaturgrenze in den Salzlagern bei 37°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (276-282). [7150 H 28 G 18]. 8237

Hoffmann, Heinrich. Zur Kenntnis des Pinens und der Pinonsäure. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (40). 23 cm. [1140 1340 M 3120]. 8238

Hoffmann, Julius. Zur Kenntnis des Dibromthymochinons und einiger seiner Derivate. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (48). 8vo. [1530]. 8239

Hoffmann, J. F. Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in festen Körpern und Lösungen. — Der neue Wasserbestimmer in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (301-302, 372). [6300 6000]. 8240

————— Zur Theorie der Steinkohlenbildung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (821-831). [0210 7200 H 28 J 27 G 18]. 8241

————— Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in organischen Substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1193-1195). [6300 6000 M 3120]. 8242

Hoffmann, M. K. v. Friedheim, Carl.

Hoffmann, Reinhold. Ultramarin. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (VI + 155). 23 cm. 4 M. [0120 G 18]. 8243

Hofman, H. O. Aluminium as a reducing and a heat-producing agent. Tech. Q. Proc. Soc. Arts., Boston, Mass., **15**, 1902, (93-104). [0120 7200]. 8244

Hofmann, K[arl] A. Fortschritte der anorganischen Chemie im IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (211-214). [0100 7000]. 8245

————— Neuere Fortschritte der anorganischen Chemie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (468-470, 499-501, 532-533). [0100 7000]. 8246

————— Neuere Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (75-77, 107-109). [0100 7000]. 8247

————— Ueber die Euxenerde. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (120-121). [0100 G 12]. 8248

————— und **Wölfl, V.** Ueber das radioactive Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (692-694, 1453-1457). [0580 7300 C 4240]. 8249

————— und **Zerban, F.** Ueber radioactives Thor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (531-533). [0770 7300 C 4240 G 12]. 8250

Hohenemser, W. Notiz zur Darstellung von Anthrachryson. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2305-2306). [1530 1330]. 8251

————— v. Liebermann, Carl.

Holborn, L[udwig] und Henning, F. Ueber die Zerstäubung und die Rekrystallisation der Platinmetalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (936-943). [0100 7100 G 240]. 8252

Holde, D[avid]. Weitere Untersuchungen über gemischte Glyceride in Olivenölen. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4306-4310). [1300 M 3120 Q 1540 1875]. 8253

————— Weitere Untersuchungen über gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. 3. Mitt. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (62-66). [1300 Q 1540 M 3120]. 8254

————— Daturaöl. 1. Mitt. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (66-67). [1300 M 3120]. 8255

————— Die Bestimmung der Verdampfbarkeit schwerer Mineralöle. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (67-70). [1100 7200 0910]. 8256

Holde, D[avid]. Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. (Bericht bis zum Ende des Jahres 1901). Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (283-285, 308-311, 341-342). [7200 1100 J 27 G 18]. 8257

——— Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. Fortschritte im ersten Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (606-608, 627-629). [1100 7200]. 8258

——— Die quantitative Bestimmung von Colophonium neben Fettsäuren. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (650-657). [6500 M 3120]. 8259

——— und **Marcusson**. Die quantitative Bestimmung von Colophonium neben Fettsäuren in Seifen, Fetten, Ceresin u. s. w. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (41-49). [6500 Q 1540 M 3120]. 8260

Holl, Alfred. Ueber das sogen. Sulfimid. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (36). 22 cm. [0660 7250]. 8261

Hollander, Charles. Synthese der Ecgoninsäure. Studien zur Synthese des Hygrins. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (47). 23 cm. [1930 3010 G 750 M 3120]. 8262

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Quelques observations sur l'acide chloro-amido-benzoïque ($\text{CO}_2\text{H}:\text{Cl}:\text{AzH}_2 = 1:2:3$). Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (56-58). [1330]. 8263

——— Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Tl. I. Lehrbuch der organischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 2., verb. Aufl. In Gemeinschaft mit dem Verfasser bearb. u. hrsg. v. Wilhelm Manchot. Leipzig (Veit & Comp.), 1902, (X + 482). 23 cm. Geb. 10 M. [0030 1000]. 8264

——— A text-book of inorganic chemistry. Translated by Hermon C. Cooper. New York (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (VIII + 458 with pl.). 23.5 cm. [0030]. 8265

Holley, Clifford D. Liquid mixtures of minimum boiling-point. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (448-457). [7200]. 8266

Holliger, Wilhelm. Bakteriologische Untersuchungen über Mehleiggärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **9**, 1902, (305-312, 361-371, 395-425, 473-483, 521-537). [8020 R 2590 1820 1100 M 3100 7700]. 8267

Hollins, Cecil. Atomic weight standards and Prout's hypothesis. Chem. News, London, **86**, 1902, (147-148). [7100]. 8268

Hollmann, M. Vergleichende Untersuchungen über die Bereitung der Tinkturen. (3. Preisarbeit der Hagen-Bucholz-Stiftung des Deutschen Apotheker-Vereins.) ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (226-227, 233-234). [6500 Q 9190 M 3120]. 8269

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkrystalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (560-576). [7000 G 510]. 8270

——— Die Doppelsalze von Magnesiumsulfat und Zinksulfat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (577-580). [7000 G 510]. 8271

Hollstein, Franz. Ueber die Zusammensetzung einiger in Mecklenburg gewonnenen Magerkäse. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (33). 22 cm. [6500 Q 1830]. 8272

Holm, Hermann. Beiträge zur Kenntnis des Cers. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (34). 23 cm. [0240]. 8273

Holmes, Willis B. v. Smith, Alexander.

Holsboer, H. B. Die theoretische Lösungswärme von $\text{CdSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (691-710). [7150 7200 C 1910 2480]. 8274

Holt. v. Moissan, H.

Holz, E. Talbotverfahren und combinirter Bessemer - Martin - Process. Vortrag. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1-5). [0320 G 18]. 8276

Holzknacht, Guido. Ueber die Erzeugung von Nachfarben durch Röntgenstrahlen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (25-28). [7350 C 4200]. 8277

Holzmann, Hermann. Ueber die Isomerieerscheinung bei den Thiosemicarbaziden. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (63). 22 cm. [1310 1930 1940 7000]. 8278

Homeyer. Ueber die Darstellung des sterilen Lanolins. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (38-39); Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (44). [1300 Q 9120 R 3900].

8279

Homeyer, F. J. Ueber die Zusammensetzung des Somnals. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (312). [1410 1310 Q 9180].

8280

Hommel, Woldemar. Ueber die quantitative Trennung von Wolfram und Molybdän. Diss. Giessen. Zürich (Druck v. Gebr. Fretz), 1902, (36). 22 cm. [6200].

8281

Hoogewerff, S[ebastian] en Dorp, W[illem] A[une] van. Over den invloed van den stand der atoomgroepen in aromatische verbindingen op het verloop der reacties. [On the influence of the position of atom groups in aromatic compounds on the process of the reactions]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (173-177) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (161, title only) (English). [7050 1330].

8282

———— Over het α -phenylphtaalimide van M. Kuhara en M. Fukui. [On the α -phenylphtalimide of M. Kuhara and M. Fukui.]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (210-217). [1630].

8283

Hooper, D[avid]. A list of the raw stuffs of India which contain tannin, with notes on their composition and the preparation of extracts. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 1, (1-56). [5020 6500].

8284

Hopkins, Cyril G[eorge]. Fixation of atmospheric nitrogen by alfalfa on ordinary prairie soil under various treatments. Agric. Exp. Sta., Illinois, Urbana, Bull., No. 76; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1155-1170, with pl.). [8030 M 3120].

8285

Hopkins, Paul. v. Byers, H. G.

Hormell, Will G. Dielectric constant of paraffins. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **3**, 1902, (52-67); Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **12**, 1901, (433-446). [1110 7250 C 5250].

8286

Horn, Arthur. v. Hantzsch, A.

Horns, Arthur H. Metallography. London (Macmillan), 1902, (xiv + 158). 17 cm. 6s. [0030 7100].

8287

Horodyński, W., Salaskin, S. und Zaleski, J. Ueber die Vertheilung des Ammoniaks im Blute und den Organen normaler und hungernder Hunde. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (246-263). [6500 Q 1070 5028 7913].

8288

Horowitz, Arthur. Repetitorium der Chemie, Physik und Botanik für Chemiker, Pharmaceuten und Mediziner. Berlin (R. Trenkel), [1902], (120; 36; 227). 18 cm. Geb. 4,50 M. [0030 C 0030 M 0030 B 0030].

8289

Horst, Paul. Zur Spaltung des Cocainhydrochlorids in alkoholischer Lösung durch Chlorwasserstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (27-28). [3010 1930].

8290

———— Beitrag zur Kenntniss des Artemisins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (203). [1350].

8291

———— Zur Spaltung des Cevadins in alkoholischer Lösung durch Chlorwasserstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (334). [3010].

8292

Horten, A. Der Zinkerzbau bei Joplin, Missouri und seine wirtschaftliche Bedeutung. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (400-414, mit 1 Taf.). [0880 G 18 J 27].

8293

Horváth, B. Resorcin hatása az amidobenzylalkoholokra. [Ueber Wirkung von Resorcin auf Amidobenzylalkohol.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (26-30). [1230].

8294

Hosch, George E. Supplementary note to a "gravimetric" method for the estimation of hydrogen dioxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (479). [6300].

8295

Hosking, Richard. v. Lyle, Thomas R.

Houben, J. Ueber das deutsche Rauteöl und die Umlagerung des Methyl-nonylketoxims. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592). [1610 6500 1210 M 3120].

8296

———— und **Kesselkaul, L.** Synthesen von Carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2519-2523). [5500 1310 1330].

8297

———— Synthesen mit Hülfe magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3695-3696). [5500 2000].

8298

Houben, Jos. v. Bredt, Julius.

Houllevigue, L. Sur la préparation du fer par le procédé Goldschmidt. *J. phys.*, Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (312-314). [0320 C 5400]. 8209

Howe, Henry M[arion]. Metallurgical laboratories. [Address at dedication of Gayley Laboratory of Chemistry and Metallurgy, Lafayette College, April, 1902]. *Science*, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (761-766). [0050]. 8300

Howell, F. J. Field experiments of the chemical branch of the department of agriculture for the year 1901. *Vict. Journ. Dept. Agric.*, Melbourne, **1**, 1902, (115-125). [0020]. 8301

Howitz, Joh. Ueber o-Chinolinaldehyd. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1273-1275). [1930]. 8302

Hoyer, A[nthon]. Kemien i forrige aarlundrede. [Chemistry in the 19th century]. *Bergen, Naturen*, **26**, 1902, (273-280, 294-300). [0010]. 8303

Hoyer, E. Zur Kenntniss der Anhydride der aliphatischen α -Amidocarbonsäuren. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **34**, 1902, (347-352). [1930 Q 1610]. 8304

——— v. Connstein, W.

Hoyermann, Hans. Darstellung von Blausäure im elektrischen Ofen und Umsetzung von atmosphärischem Stickstoff in Ammoniak. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (70-71). [1310 0490]. 8305

——— Ueber künstliche Diamanten. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (481-483). [0210 G 19 16]. 8306

Hryniewiecki, B. v. Bernthsen, A.

Huber, Ludwig. Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. *Diss. Greifswald* (Druck v. F. W. Kunike), 1902, (V + 42). 23 cm. [1230 1430 1330]. 8307

——— v. Auwers, Karl.

Hubert, A. Analyse des matières agricoles. *Paris* (Dunod), 1902, (79). 29 cm. [0030]. 8308

——— Dosage de l'acide tartrique total dans les lies et dans les tartres. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (168-174). [6500]. 8309

——— Dosage de l'acide tartrique dans les lies et les tartres. *Monit. sci. Quesn.*, Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (19-22). [6500]. 8310

Hudler. Durch welche Mittel lässt sich ein rationeller Betrieb der Retortenöfen erreichen? (Vortrag.) *Schillings J. Gasbeleucht.*, München, **45**, 1902, (640-644). [6500]. 8311

Hübl, Arthur Freiherr von. Die Dreifarbenphotographie mit besonderer Berücksichtigung des Dreifarbendruckes und der photographischen Pigmentbilder in natürlichen Farben. 2. umgearb. Aufl. (*Encyklopädie der Photographie*, H. 26.) Halle a. S. (W. Knapp). 1902, (VIII + 195, mit 4 Taf.). 22 cm. 8 M. [7350 C 3850]. 8312

——— Der Platindruck. 2., umgearb. Aufl. *Encyklopädie der Photographie*. Heft 13.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 152). 22 cm. 4 M. [7350]. 8313

Hübner, Max. Chemische Vorgänge in der Natur, in wichtigen Gewerbezweigen und im Haushalt des Menschen. Ein Merk- und Wiederholungsbuch für Schulen. 2. Aufl. Breslau (E. Morgenstern), 1902, (64). 22 cm. Kart. 0,40 M. [0050]. 8314

Hübner, Otto. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. *Diss. Freiburg i. B.* (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (33). 22 cm. [1430]. 8315

Hübner, Rudolf. Oxydation des Benzylanilins. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (731). [1630]. 8316

Hüllmann. Ueber Anfrassungen kupferner Wasserleitungen an Bord unserer Kriegsschiffe. *Berlin, Zs. Ver. D. Ing.*, **46**, 1902, (535-537). [0290]. 8317

Huff, W. B. The arc spectrum with heavy currents. *Astroph. J.*, Chicago, Ill., **16**, 1902, (27-30). [7300]. 8318

Huiskamp, W[illen]. Over electrolyse der zouten van nucleohiston en histon. [Ueber die Electrolyse der Salze des Nucleohistons und des Histons.] *Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.*, (Ser. 5), **3**, 1902, (349-375). [4010 Q 1190]. 8319

Huldschinsky, Ernst. Eine neue Methode zur quantitativen Trennung des Nickels vom Kobalt und Zink sowie Studien über die Trennung des Kobalts vom Zink. *Diss. Berlin* (Druck v. G. Schade), 1902, (46). 22 cm. [6200]. 8320

Hulett, George A. and **Allen**, Lucius E. The solubility of gypsum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (667-679). [6300 7150]. 8321

Hummel, J. J. Chemistry of dyeing. Encycl. Brit. Suppl., London, **27**, 1902, (555). [5000]. 8322

Humphrey, Edith. Ueber die Bindungsstelle der Metalle in ihren Verbindungen und über Dinitritdiäthylen-diaminkobaltisalze. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (74). 8vo. [0260 1110]. 8323

Hundhausen, Theodor. Die Arten des Eisens. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (225-227, 249-250). [0320]. 8324

Hunger, F. W. T. Ueber die reduzierenden Körper der Oxydase- und Peroxydasereaction. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1901, (374-377). [8010 Q 1225 M 3100]. 8325

Hunt, F. W. A comparison of methods used to determine iodine values of oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (454-455). [6500]. 8326

Hunter, Albert Edward. v. Kipping, Frederic Stanley.

Hupfel, O. G. and **Wells**, H[orace] L. [On some double and triple thiocyanates.] XIII. Caesium-silver-barium thiocyanate $\text{Cs}_3\text{BaAg}_2(\text{SCN})_7$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (272-273). [1310]. 8327

Hurdelbrink, F. v. Troeger, Julius.

Hurst, George H. Lubricating oils, fats and greases: their origin, preparation, properties and analysis. 2nd Ed. Revised and enlarged. London (Scott, Greenwood), 1902, (viii + 317). 22 cm. 10s. 6d. [6500]. 8328

H[urwitz], L. v. Ostwald, Wilhelm.

Hutchins, C. C. New heads to cyanogen bands. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (310-312, with pl.). [7300 C 3030]. 8329

Huth, P. und **Lippert**, W. Die Anwendung der Harzöle und eine neue Darstellungsweise derselben. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (226-228). [1860 5500]. 8330

Hutton, R. S. On the fusion of quartz in the electric furnace.

Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 6, (1-5). [0910 7200]. 8331

Huybrechts, Maurice. Ueber die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen der Elektrolyte: Schwefelsäure und Magnesiumsulfat in verdünnten wässrigen Lösungen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (48). 21 cm. [7250 C 6240]. 8332

Hyams, Isabel F. and **Richards**, Ellen H. Notes on *Oscillaria prolifica* (Greville). Second Paper. Chemical Composition. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (308-315). [6500]. 8333

Hyde, Edward P. v. Jones, Harry C[lary].

Ibbotson, Fred. v. Brearley, Harry.

Ibrahim, Jussuf. v. Soetbeer, Franz.

Ihering, A. von. Maschinenkunde für Chemiker. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (369-372). [0040]. 8334

Ihlder, Hildrich. Ueber Abkömmlinge des Chinolins und Isochinolins. Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1902, (96). 22 cm. [1930]. 8335

——— Ueber die Betaïne des Isochinolins und Chinolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (504-520). [1940]. 8336

——— v. Schmidt, Ernst.

Ikeda, Kikunaye. v. Bredig, Georg.

Ilmer, Richard. Wirkt milchsaures Kali melassebildend? Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl. (720-723). [1820]. 8337

Iosvay, Lajos. Emlékezés Berthelot 50 éves jubileumára. [Erinnerung an Berthelot gelegentlich seines 50 jährigen Jubiläums.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (8-12). [0010]. 8338

——— Than Károly 40 éves egyetemi nyilvános rendes tanárságának megünneplése. [Karl Than gelegentlich der Feier seiner vierzigjährigen Wirk-samkeit als ord. Professor an der Universität.] Magy. Chem. F., Buda-pest, **8**, 1902, (97-99). [0010]. 8339

Imbert, Henri. De quelques dérivés des benzoquinones tétrahalogénées. Paris, 1902, (86). 25 cm. [1530].

8340

——— Sur le pouvoir rotatoire du chlorhydrate de cocaïne. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (985-987). [3010 C 4040].

8341

Immendorff, H[einrich]. Das landwirtschaftliche Versuchswesen und die Tätigkeit der landwirtschaftlichen Versuchs-Stationen Preussens im Jahre 1899 . . . Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1902, Ergänzgsbd 2, (VIII — 309). [0060 6000 Q 7000 1800 N 0211 M 0060].

8342

Ingle, Harry. The origin and nature of the free acid formed during Hübl's reaction with unsaturated compounds. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (587-595). [6500].

8343

Innes, William Ross. The influence of temperature on association in benzene solution and the value of the molecular rise of boiling point for benzene at different temperatures. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (682-706); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (26-28). [7100 7200].

8344

Ipatiew. v. Ipatjev.

Ipatjev, Vladimir Nikolajevič. Ипатьевъ, В. Н. Дальнѣйшіе опыты разложенія спиртовъ подъ вліяніемъ различныхъ агентовъ контакта. [Encore des expériences sur la décomposition des alcools sous l'influence de différents agents de contact.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (5-7, II, Pr.-verb.). [1200 7000].

8345

——— Пирогенетическія контактные реакціи съ органическими веществами. [Réactions pyrogénées avec les substances organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (182-195). [1000 1200].

8346

——— Пирогенетическія контактные реакціи съ органическими соединениями. Расложеніе алкогелей. [Réaction pyrogénées de contact avec les substances organiques. Décomposition des alcools.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (315-323). [1000 1210].

8347

Ipatjev, Vladimir Nikolajevič. Ипатьевъ, В. Н. О дѣйствии натрій-малоноваго ээпра на дибромиды $C_nH_{2n}Br_2$. [Action de l'éther sodium-malonique sur les dibromides $C_nH_{2n}Br_2$.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (351-356). [1110 1310 1340 1350].

8348

——— Пирогенетическія контактные реакціи (съ алюминіемъ). [Réactions pyrogénées de contact (avec l'aluminium).] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, Pr.-verb. 442). [0120 1000].

8349

——— Пирогенетическія реакціи съ органическими веществами. [Réactions pyrogénées des substances organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, Pr.-verb. 839-842). [1000 1120].

8350

——— Углеводороды ацетиленовые. [Hydrocarbures acétyléniques.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (448-451). [1120].

8351

——— Pyrogenetische Contactreactionen organischer Verbindungen. [2. und 3. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1047-1064). [7200 7050 1200].

8352

[——— et **Ogonovskij.**] ——— и Огоновскій. О присоединеніи галоидоводородныхъ кислотъ къ непредѣльнымъ углеводородамъ. [Sur l'addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures nonsaturés.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 441-442). [1120].

8353

[——— et **Sapožnikov, A.**] ——— и Сапожниковъ, А. Курсъ неорганической химіи. Cours de chimie inorganique]. St. Petersburg, 1902, (VIII + 269, av. 38 dess.). 24 cm. [0030].

8354

Irons, Ernest E. Neutralität bei der Wasseruntersuchung. Centrabl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Referate, 1902, (309). [6500 Q 1881 R 0300 2520].

8355

Irwin, Wilfrid. The soot deposited on Manchester snow. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (533-534). [6500].

8356

[Isačenko, B.] Псаченко, Б. Уксное брожение. [Fermentation acétique.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (658-660). [8020]. 8357

Isenburg, Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Vanadinmolybdate. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (54). 8vo. [0820]. 8358

Isernhagen, Friedrich. Ueber den Farbstoff der chinesischen Gelbschoten und dessen Beziehungen zum Safranfarbstoffe. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (34). 22 cm. [5020 M 3120 5400]. 8359

Istrati, C. I. Sur quelques produits d'oxydation de l'aniline par l'oxygène de l'air. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (742-744). [1630]. 8360

Itzig, Hermann. Ueber die Einwirkung von Kaliumcyanid auf Kupferrhodanür. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (106-110). [1310 G 750]. 8361

Ueber die Einwirkung von Ammoniumparamolybdat auf die spezifische Drehung von Natriumbitartrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (690-692). [1310 7300 0480]. 8362

Ivanoff, Iv. Iv. v. Oppenheimer, K.

[Ivanov, V. N.] Ивановъ, В. Н. Новая форма ступки Абиха. [Une forme nouvelle du mortier d'Abich.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (397, av. 1 pl.). [0910]. 8363

Iwabe, Denshirō. Seishu Jōzō ni oite Kōsui no Tōka-Sayō wo seigen suru wa ikanaru Genri ni motozuku ya. [The influence of hard water in diminishing the saccharifying action in "Sake" fermentation.] Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (220-224). [8020]. 8364

Iwanow, Leonid. Ueber die Umwandlung des Phosphors beim Keimen der Wicke. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (366-372). [8030 M 5400 3750 3120]. 8365

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituirte Derivate des Naphtalins. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134). [1130 1330 1630 5020]. 8366

Jachzel, J. Methode zur Schmelzpunktbestimmung in Fetten und Wachsen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (150-151). [7200 Q 1540 C 1810]. 8367

Jackson, A. Henrick. The electric heat furnace and its industrial non-electrolytic uses. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (107-115). [0930]. 8368

Jackson, C[harles] Loring and Calhane, D. F. On the dibromdinitrobenzols derived from paradibrombenzol. [Second paper.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474). [1130]. 8369

Ueber 2,6-Dibrom-p-phenylendiimin. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2495-2496). [1630]. 8370

und Carlton, H. A. Ueber Tetrachlor-dinitrobenzol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3855-3857). [1230]. 8371

und Fiske, A. H. Ueber einige Derivate des 3,4,5-Tribrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133). [1130 1720 1230]. 8372

und Porter, H. C. Ueber die Einwirkung von Anilin auf Tetrabrom-o-benzochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3851-3854). [1530 1630]. 8373

Jackson, Daniel D. The precipitation of iron, manganese, and aluminium by bacterial action. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (681-684). [6500]. 8374

Jacob, Hugo. Beiträge zur Elektrolyse der Thiosulfate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm. [0660 7250 C 6220]. 8375

Jacob, R. v. Chabrié, C.

Jacobj, C. Beitrag zur physiologischen Wirkung der organischen Ammonium-Jodide und Polyjodide. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss. math.-phys. Kl., **1902**, (108-113). [8050 Q 9180 9115]. 8376

Jacobs, Charles B. The manufacture of soluble barium compounds from barytes in the electric furnace. London, J. Chem. Soc. Indust., **21**, 1902, (391-392). [0170]. 8377

Jacobson, P. Bemerkungen zur Stereochemie bicyclischer Systeme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3984-3988). [7000]. 8378

Jacoby, Martin. Ueber die chemische Natur des Ricins. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (28-40). [Q 1260 1131 1225 4020 M 3120]. 8379

Jaekel, B. v. Pschorr, Robert.

Jaekle, Hermann. Ueber die Zusammensetzung des menschlichen Fettes. Ein Beitrag zur Analyse der Fette. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (53-84). [6500 1310 1320 Q 1540]. 8380

——— Ueber den Lecithingehalt der Fette. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1062-1077). [1300 6500 Q 1550 1800 M 3120]. 8381

Jaeger, Carl. Zur Kenntnis des Oxyhydrochinons. Diss. München. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (63). 23 cm. [1230 5020]. 8382

Jaeger, F. M. Ueber die in Leclanché-Zellen entstehenden Kristalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3405-3407). [0880 G 700 C 5610]. 8383

Jäger, Richard und **Unger**, Ernst. Ueber Pentosanbestimmung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4440-4443). [6300 1840 M 3120]. 8384

Jaeger, W[ilhelm]. Die Normalelemente und ihre Anwendung in der elektrischen Messtechnik. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 131). 25 cm. 6 M. [7250 C 5610 6250 5240]. 8385

Jaensch, Theodor. Etwas über Zucker und Zuckerstoffe. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (625-629). [1820 Q 1875]. 8386

Jaffe, M[ax]. Antipyrilharnstoff, ein Stoffwechselderivat des Pyramidons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2891-2895). [1930 Q 1620 8491 7990]. 8387

——— Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf Kreatin und Kreatinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2896-2901). [1310 Q 1610 8315]. 8388

(D-3218)

Jahn, Max. Die Jodoso-, Jodo-, und Jodiniumverbindungen des o-Jod-m(5)-äthyltoluols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Hem), 1901, (61). 21 cm. [1130]. 8389

Jahn, Stephan. Zur Kenntnis des Camphers, Borneols und Menthols. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lossen), 1902, (95). 22 cm. [1540 1240 Q 9125 G 750]. 8390

——— v. Einhorn, Alfred.

Jakobi, S. Ueber die Fabrikation der Pikrinsäure. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (168-169). [1230 5020]. 8391

[Jakovlev, N.] Яковлевъ, Н. Учебникъ химіи. [Cours de chimie.] St. Peterburg, 1902, (VII + 104, av. 35 dess.). 24 cm. [0030]. 8392

[Jakovlev, V.] Яковлевъ, В. Марселень Бертело. [Marcellin Berthelot.] Mir Bož., St. Peterburg, **1902**, 1, (59-68). [0010]. 8393

[Jakub, L. G.] Якубъ, Л. Г. Значеніе работъ Франкланда по металлоорганическимъ соединеніямъ въ исторіи развитія химическихъ знаній. [Importance des travaux de Frankland sur les combinaisons organométalliques dans l'histoire de l'évolution de la science chimique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (110, II, Pr. verb.). [0010 2000]. 8394

James, J. H. and **Ritchey**, J. C. Analyses required for an electrolytic alkali works. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (469-475). [6500]. 8395

Jamieson, George L. v. Wheeler, Henry L.

Janda, F. Neue Laboratoriumsapparate. 1. Schnellfiltrirtrichter. 2. Chlorcalcium - Exsiccator. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28). [0910 6000]. 8396

Jander, Fritz. Ueber einige komplexe Merkurisalze. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (48). 22 cm. [0380 7000 7150]. 8397

Janiów, Józef. Dyfuzja gazów i par. [La diffusion des gaz et des vapeurs]. Sprawozdanie Dyrekcyi c. k. Gimnazjum, Jarosław, 1902, (1-41, with 1 pl.). [7150 C 0200]. 8398

Janke, L. Ueber einen combinirten Extractionsapparat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (184-185). [6000 Q 1800]. 8399

Jaquerod, Adrien. v. Travers, Morris W.

Jaubert, George F. Sur un nouveau mode de préparation de l'oxygène au moyen de l'oxylithe. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (566-568); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (778-779); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (161-163). [0550]. 8402

Javillier, Maurice. Sur la recherche et la présence de la présure dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1373-1378). [8010 M 6000 5400 3100]. 8403

——— Sur la recherche et la présence de la présure dans les végétaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (818-822). [8010]. 8404

Jaworsky, W. und Reformatzky, S[ergé]. Eine neue Synthese der Sorbinsäure und ihrer Homologen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639). [1320]. 8405

Jean, Ferdinand. Sur la recherche et le dosage de l'extrait de châtaignier avec l'extrait de chêne. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (536-537). [6500]. 8406

——— Sur le dosage de l'oxyde de carbone et de l'acide carbonique dans les airs viciés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (746-748). [6500 Q 1010 6020]. 8407

Jedrychowski, K. v. Bernthsen, A.

Jeffers, E. H. v. Thorne, L. T.

Jefferson, Alice MacMichael. Aromatic bases as precipitants for rare earth metals. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 62; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (540-562). [6000 6200]. 8408

Jehl, Paul. v. Thiele, Johannes.

Jehn, C. v. Lippmann, Edmund O. v.

Jellinek, Theodor. Prüfungsmethode für Schmieröle. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (380). [6500 B 3670]. 8409

Jenkinson, E. A. v. Forster, M. O.

Jenner, N. Neuer Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (93). [0910]. 8410

Jenny, Alexander. Ueber Isomerien bei Kobaltetramminen; nebst einem Auhang: Versuche zur Darstellung von Metallammoniakverbindungen der sulfarsenigen Säure. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lossen), 1902, (43, mit 1 Taf.). 22 cm. [0260 7000 0140 G 700]. 8411

Jensen, Orla. Ueber die Einwirkung proteolytischer Enzyme auf die Käse- reifung. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (197-201). [8010]. 8412

——— Studien über das Ranzig- werden der Butter. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (329-375). [8010]. 8413

——— Studien über das Ranzig- werden der Butter. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (11-16, 42-46, 74-80, 107-114, 140-144, 171-174, 211-216, 248-252, 278-281, 309-312, 342-346, 367-369, 406-409). [1310 R 2600 Q 1839]. 8414

Jensen, Paul. Weitere Untersuchungen über das Herzglycogen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (525-535). [6300 Q 5600 5640 1426 0090]. 8415

Jettel, Wladimir. Die Zündwaaren- Fabrikation im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (131-132). [0570]. 8416

Jewett, Frank B. A new method of determining the vapour-density of metallic vapours, and an experimental application to the cases of sodium and mercury. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (546-554). [0500 0380 7100]. 8417

Job, André. Nouvelle méthode pour la mesure et l'inscription des températures élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (39-41). [7200]. 8418

——— Glucose et carbonates de cérium. Sur un nouveau mécanisme d'oxydation provoquée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1052-1054). [0240]. 8419

Job, Robert and Young, J. B. Arsenic contents of certain Pennsylvania anthracites. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (693). [6500]. 8420

[Jocić, Živojin Pijć.] Юджичъ, Ж. П. Новый способъ получения галондопроизводныхъ спиртовъ. [Une méthode nouvelle pour la préparation des alcools halogénés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 96-98). [1210]. 8421

О дѣйстви цинка на спиртовые растворы галондопроизводныхъ кетоновъ. [Action du zinc sur les solutions alcooliques des cétones halogénées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 98-100). [1510]. 8422

Объ ацетиленмагніевыхъ соединенійхъ; способъ полученія спиртовъ съ ацетиленовой связью. [Sur les combinaisons magnésium-acétyléniques; synthèse des alcools acétyléniques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 100-102). [1220 2000]. 8423

О дѣйстви цинковыхъ стружекъ на спиртовой растворъ укусунаго эфира трихлорметилорто-толилкарбинола. [Action des copeaux de zinc sur une solution alcoolique de l'acétate de trichlorméthylorthotolylcarbinol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 239). [1230]. 8424

Дѣйствіе однозамѣщенныхъ ацетиленовыхъ углеводородовъ на цинк- и магнійорганическія соединенія. [Action des hydrocarbures acétyléniques sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 239-241). [1120]. 8425

Дѣйствіе мономагній-фенилацетилена на оклоренные альдегиды. [Action du magnésiumphénylacétylène sur les aldéhydes chlorés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 241-242). [1130 1410]. 8426

Дѣйствіе ацетилена на металлоорганическія соединенія магнія и цинка. Общій способъ полученія γ -гликолей съ ацетиленовой связью. [Action d'acétylène sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques. Une méthode générale pour la préparation des γ -glycoles acétyléniques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 242-244). [1120]. 8427

Jodlbauer. Ueber den Werth der Nitro-Propioltabletten zum Nachweis von Zucker im Harnе, nach Versuchen von F. Falk. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (425). [6150 Q 8321]. 8428

Johnson, E. M. Burette arrangement. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (476, with pl.). [6000]. 8429

Johnson, Treat B. v. Wheeler, Henry L.

Johnston, R. H. The development of electrochemistry. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (262-280). [7250 C 6250]. 8430

Jolles, Adolf. Notiz über Kreatin und Kreatinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (160-161). [1310 1930 Q 1610]. 8431

Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (39-41). [6300 Q 8313.2]. 8432

Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Eiweisskörper im Blute für klinische Zwecke. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1575-1578). [6500 4010 Q 5025 1100]. 8433

Ein vereinfachtes Verfahren zur quantitativen Eiweissbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (589-596). [6300 Q 1130 8330.2]. 8434

Die Eiweisskörper und deren Beurtheilung vom ernährungs-physiologischen Standpunkte. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (185-187). [4000 Q 1100 7920]. 8435

„Die neuen Arzneimittel im Jahre 1901.“ Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (327-328). [6500 Q 9115 5190]. 8436

und **Friedjung, Josef K.** Zur Kenntniss des Eisengehaltes der Frauenmilch und seine Bedeutung für den Säugling. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (247-260). [6200 Q 1835]. 8437

Joly, A. et Lespieau, R. Métaux. Chimie organique. Cours élémentaire de chimie. 4^e éd. Paris (Hachette), 1902, (562). 18 cm. 5 fr. [0013]. 8438

Jones, Francis. On the action of alkalis on glass and paraffin. Manchester, Proc. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, (Pt. 1), (1-17). [6400 0910 0100].

8439

Jones, Harry C[lary]. The elements of physical chemistry. . . . New York, London (Macmillan), 1902, (XI + 565). 23 cm. \$4. [7000].

8440

——— Principles of Inorganic Chemistry. New York and London (Macmillan), 1903, (XX + 521). 22 cm. 17s. [0030].

8441

——— The molecular weights of certain salts in acetone. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (16-22). [7100 C 6250].

8442

——— A redetermination of the atomic weight of lanthanum. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (23-34). Separate. 23.5 cm. [0440 7100].

8443

——— The effect of certain poisons on inorganic ferments. The Johns-Hopkins Hospital Bulletin, **13**, No. 134, May, 1902, (96-100). Separate. 23.5 cm. [7050].

8444

Barnes, James and Hyde, Edward P. The lowering of the freezing-point of aqueous hydrogen dioxide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (22-31). [7200].

8445

——— and **Carroll, Charles G.** The lowering of the freezing-point of aqueous hydrogen dioxide produced by certain salts and acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (284-291). Separate. 23.8 cm. [7200 7250 C 6250].

8446

——— and **Getman, Frederick H.** The lowering of the freezing-point of water produced by concentrated solutions of certain electrolytes, and the conductivity of such solutions. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (433-444). Separate. 23.3 cm. [7200 7250 6250].

8447

——— and **Lindsay, Charles F.** A study of the conductivity of certain salts in water, methyl, ethyl and propyl alcohols, and in mixtures of these solvents. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (329-370). Separate. 23.5 cm. [7250 6250].

8448

Jones, Humphrey Owen and Richardson, Owen Willans. The decomposition of oxalacetic acid phenylhydrazone in aqueous and acid solutions, and a new method of determining the concentration of hydrogen ions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1140-1158); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (140-141). [1310 7050 7250].

8449

——— The dissociation constants of oxalacetic acid and its phenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1158-1160); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (141). [1310 7250].

8450

——— Note on a method for determining the concentration of hydrogen ions in solution. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (337-339). [7250].

8451

Jones, Louis Cleveland. The action of carbon dioxide on the borates of barium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (49-56). [0170].

8452

Jong, A[me] W[illem] K[arel] de. L'action de l'acide chlorhydrique sur l'acide pyruvique. (Deuxième mémoire). Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (191-208). [1310].

8453

Jong, M. de. Ueber Stannochlorid. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (596-601). [0720 7150 6000].

8454

Jonscher, A. Die technische Behandlung des vegetabilischen Fasergewebe zum Zwecke ihrer Veredelung. (Vortrag.) Zs. öf. Chem., Plauen, **9**, 1903, (1-6). [5500 M 2540].

8455

Jordis, Eduard. Ueber die Einwirkung organischer Säuren auf Antimonoxyde. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (906-911). [1300].

8456

——— Ueber complexe Verbindungen des Antimons und anderer Metalle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (632). [0680 1300 7000].

8457

——— Einrichtung und Ziele einer Bunsen-Gesellschaft. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (270-272). [0060 7000].

8458

——— Quecksilberwanne für Vorlesungszwecke. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (675-676). [0910].

8459

Jordis, Eduard. Ein neuer Dialysator. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (677-678). [0910]. 8460

——— Ueber Kieselsäure, Alkali- und Erdalkali-Silikate. (Nach Versuchen von E. H. Kanter.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (678-684). [0710]. 8461

Jorissen, A. Réaction permettant de distinguer le naphthol α du naphthol β . Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (217-219). [6150]. 8462

Jost, Hans. v. Diels, Otto.

Jouniaux, Alcide. Action des hydracides halogénés sur l'argent et réactions inverses. Lille, **1901**, (107). 25 cm. [0110 7200]. 8463

Jouve, Adolphe. L'état actuel de nos connaissances sur les ferrosiliciures. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (244-251). [0320]. 8464

——— Sur le magnétisme des ferrosiliciures. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1577-1579). [7250 C 5540]. 8465

——— Sur le virage-fixage des épreuves sur papier aux chloro-citrates d'argent. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (862-863). [7350]. 8466

Jovitchitch, M. Z. Zu den Synthesen der Acetessigester-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (151-157). [1310]. 8467

Jowett, H. A. D. and **Potter**, Charles Ety. The constituents of commercial chrysarobin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1575-1585); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (191-192). [6500 1230 1910 1250 1530]. 8468

——— Variations in the occurrence of salicin and salinigrin in different willow and poplar barks. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (157-159). [1850]. 8469

Juckenack, A. und **Sendtner**, R. Neuere Beiträge zur Beurtheilung und Untersuchung der Teigwaren des Handels. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (997-1018). [6500 Q 1872]. 8470

Jüptner, Hanns von. Grundzüge der Siderologie. Für Hüttenleute, Maschinenbauer u. s. w. sowie zur Benutzung beim Unterrichte bearbeitet. Tl. 2. Zusammenhang zwischen thermischer und mechanischer Bearbeitung, Konstitution und Eigenschaften der Eisenlegierungen. Leipzig (A. Felix), 1902, (VIII + 408, mit 22 Taf.). 23 cm. 18 M. [0320 7000 B 3200]. 8471

——— Siderology: the science of iron. The constitution of iron alloys and slags. Translated from the German by Charles Salter. London (Scott, Greenwood), 1902, (viii + 344, with 11 pl.). 22 cm. 10s. 6d. [0320 6500]. 8472

Jürgensen und **Bauschlicher**. Ueber die Verwertung der Olivenkerne (Olivenrückstände) durch trockene Destillation zur Erzeugung von Holzkohle, Holzgeist (Methylalkohol), essigsäurem Kalk, Essigsäure, Aceton, Holztheer u. s. w. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (80-81). [5500 M 3120]. 8473

Jüttner, Ferencz. Kritisches zur physikalisch-chemischen Untersuchung der Mineralwässer. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (31-32). [6500 Q 1881]. 8474

Julius, W. H. Note on the anomalous dispersion of sodium vapour. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (479-480). [0500 7300]. 8475

Jung, W. v. Schumacher.

Jungclaussen. Zur Prüfung des Liquor Ferri dialysati auf HCl-Gehalt. ApothZtg., Berlin, **17**, 1902, (793). [6500 Q 9115]. 8476

Junghahn, A. Ueber das Wesen der modernen Schnellgerbverfahren. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (284-287, 307-309). [5500]. 8477

Junghahn, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767). 1330 5020 1720 1630. 8478

——— und **Bunimowicz**, J. Ueber die Einwirkung von Hydrazin auf Thiamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3932-3940). [1330 1930]. 8479

Junkers, E. Neuer Abfülltrichter „Reform.“ ChemZtg., Cöthen, **26**, 1902, (582). [0910]. 8480

Junkers, H[ugo]. Ueber den Stand der Gasheizung. Vortrag. Gesundheits-Ing., München, **25**, 1902, (20-24). [7200]. 8481

Jurisch, Konrad W. Ueber Verbrennen von Schwefelwasserstoffgas. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (255-256). [0660]. 8482

[Kablukov, Iv.] Каблукoвъ, Ив. Основныя начала неорганической химии. Второе изд. [Les principes de la chimie inorganique. 2-de édition.] Moskva, 1902, (II + 326, av. 113 dess. et 2 tabl.). 24 cm. [0030]. 8483

Kämpf, Adolf. v. Schmidt, Julius.

Kärger, Ludwig [aus Breslau]: Ueber eine isomere Pikrinsäure. Phil. Diss. Basel, Wiesbaden, 1900-1901, (28). 8vo. [1230 5020]. 8484

Kaess, L. und Gruszkiewicz, J. Einwirkung von Chloreyan auf Methylamin. [a-b-Dimethylguanidin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3598-3600). [1310 1610]. 8485

Ueber die Verbindungen der Mesoxalsäure (Dioxy-malonsäure) und Glyoxylsäure mit Guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3600-3607). [1310 1930]. 8486

Kahl, Edm. v. Möhlau, Richard.

Kahlbaum, G[eorg] W. A. Erwiderung an Hrn F. Neesen [betr. die selbstthätige Quecksilberpumpe]. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (72-76); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (466-471). [0910 C 0060]. 8488

Zur Werthung Karl Gerhardt's. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (5-6, 21-22, 25-26). [0010]. 8489

Justus von Liebig's Geburtstag. Zum 12. Mai 1902. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (431-432). [0010]. 8490

Roth, Karl und Siedler, Philipp. Ueber Metalldestillation und destillierte Metalle. [Spezielles Gewicht und spezifische Wärme.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (177-294, mit 1 Taf.). [0930 0100 7100 7200 G 700 B 0130 0140 C 1620]. 8491

Druckfehler und Berichtigungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (144). [0930 7100]. 8492

Kahlbaum, G[eorg] W. A. Schaer, Ed. und Thon, Eduard. Christian Friedrich Schönbein 1799-1868. Ein Blatt zur Geschichte des 19. Jahrhunderts. Tl 2. [Monographien aus der Geschichte der Chemie. H. 6.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XII + 331). 22 cm. 8 M. [0010]. 8493

Kahlenberg, L[ouis]. [Report on] physical chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (117-120). [0020]. 8494

Instantaneous chemical reactions and the theory of electrolytic dissociation. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (1-14). [7250 C 6250]. 8495

Nitriles as solvents in molecular weight determinations. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (45-49). [7100]. 8496

and **Schlundt, Herman.** Solubility, electrolytic conductivity and chemical action in liquid hydrocyanic acid. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (447-462). [7150 7250]. 8497

Kahn, Robert. Ueber Derivate der 3-Nitrophthalsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (471-472). [1330]. 8498

Ueber die Aufspaltung von Säureanhydriden durch Alkohole und Alkylate und den Mechanismus der Esterbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3857-3883). [1300 1330 7050]. 8499

Kahn, Walter. v. Willstätter, Richard.

Kaiser, Albert. Die quantitative Bestimmung der Kartoffelstärke (Granulose). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (180). [6300 Q 1875 M 3120]. 8500

Farbreaction auf Holzstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (335). [6500 M 3120]. 8501

Kalecsinszky, Sándor. A magyar korona országainak ásványászai (kőszenek, barnaszének, lignitek), különös tekintettel chemiai összetételükre és gyakorlati fontosságukra. [Die Steinkohlen Ungarns mit besonderer Rücksicht auf ihre chemische Zusammensetzung.] Budapest, 1901, (309, mit 1 Taf.). 26 cm. [6500]. 8502

Kalischer, Bruno. Zur Kenntnis der Halogenide des höherwertigen Wolframs und Molybdäns. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm. [0840 0480 1000]. 8503

Kalmann, Wilhelm. Ueber die Ursache des „Stocks“ in Schafwollwaren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (245-248). [5020 R 2800 2740]. 8504

——— Ueber den Stock in Schafwollwaren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (377-379). [5020 R 2800 2740]. 8505

Kaltenbach. Le procédé Rabe et la fabrication de l'acide sulfurique par la méthode de contact. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (79-81). [0660]. 8506

Kammann, Otto. Ueber Einwirkung des Chlors auf den m-Oxybenzaldehyd. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (39). 23 cm. [1430]. 8507

——— v. Biltz, Heinrich.

Kaniss, A. W. Die Nitro-Acid-Butyrometrie und ihre Genauigkeit. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (534-535). [6500 Q 1830]. 8508

——— Die Nitro-Acid-Butyrometrie und ihre Genauigkeit. Molkztg, Hildesheim, **16**, 1902, (626). [6300 Q1833 1835]. 8509

[**Kanonnikov, I. I.**] Канонниковъ, И. И. Объ истинной плотности химическихъ соединений и ея отношеніи къ ихъ составу и строенію. Sur la densité réelle des combinaisons chimiques et son rapport à leur composition et structure.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (575-605). [7100]. 8510

Kanzler, Gustav. Beitrag zur kohlen-sauren Verseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (698-700). [5500]. 8511

Kapff, S. Ueber den Einfluss einiger Hilfsbeizen auf die Spinnfähigkeit der Schafwolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (107-109). [5000]. 8512

Kaplan, Morduch Leiser. Beiträge zur Kenntnis der aliphatischen Ketoxime. Diss. Königsberg i. Pr. (Druck v. H. Jaeger), 1902, (48). 21 cm. [1610]. 8513

Kappel, Wilhelm. Der neue Bunsenbrenner „Unicum“. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (282). [0910]. 8514

Karnowski, M. und Tambor, J[oseph]. Zur Kenntniss des Catechins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2408-2409). [1850 M 3120]. 8515

Karstens, H. Die Probeziehung von Holzstoff. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (47-48). [6500]. 8516

——— Einheitliche Trockengewichtsbestimmung von Papierstoffen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (149). [6500]. 8517

——— v. Winkler, Otto.

Kassler, Felix. Destillation von Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (48-50, 74-76). [5500 Q 1510 M 3120]. 8518

——— Beiträge zur Destillation der Fettsäuren. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (329, 349-350). [5500]. 8519

——— Ueber Oel- und Fett-Extraktion. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (3-4, 23-25). [5500]. 8520

——— Schilbutter (Sheabutter). SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (311-312). [1310 1320 M 3120 5400]. 8521

——— Candelensusöl. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (689-690). [1300 M 3120]. 8522

Kassner, G[eorg]. Pharmazeutische Präparate. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (378-380, 632-634, 663-666). [6500 Q 9100 M 3120]. 8523

——— Ueber das Arsen und seine gerichtlich-chemische Bedeutung. Vortrag. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (449-450, 465-467). [6200 Q 9115]. 8524

Kastle, J. H. The inactivity of lipase towards the salts of certain acid ethers considered in the light of the theory of electrolytic dissociation. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (481-486). [7250 8010]. 8525

——— [**Loevenhart, A. S., Speyer, Rosa and Gilbert, J. W.**] A study of tribromphenolbromide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (31-52). [1230]. 8526

——— and **Reed, Jewett V.** On the nature of mercuric iodide in solution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (209-218). [0380]. 8527

Katsuyama, K. Ueber die Bildung von Milchsäure aus Pentosen durch Einwirkung von Aetzkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (669-671). [1310 1810 Q 1430 1510]. 8528

Katz, J. Verbesserter Büchner'scher Trichter zum Absaugen von Niederschlägen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (356). [0910]. 8529

— Einige neue Laboratoriumsapparate [Filtrirapparate etc.]. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (937-938). [0910]. 8530

Kauffmann, Hugo. Ueber das Verhalten der Aldehyde und Ketone gegen TeslaStröme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (473-483). [1400 1500 7300 C 4220]. 8531

— Halochromie des Dimethyläthers des 2.7-Dioxynaphtalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1321-1324). [1240 7300]. 8532

— Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (3. Mitt.) [Charakteristisches Leuchtvermögen unter der Einwirkung von Tesla-Strömen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3668-3673). [1130 7000 7300 C 4220]. 8533

Kaufer, F. v. Gnehm, R.

Kausch, Oscar. Die Herstellung und Verwendung von flüssiger Luft. Unter besonderer Berücksichtigung der Patent-Litteratur zusammengestellt. Weimar (C. Steinert), 1902, (129, mit Taf.). 19 cm. 1,60 M. [7200 C 1870]. 8534

— Die Verwendung der flüssigen Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **6**, 1902, (1-8, 17-23). [7200 0100 C 1010]. 8535

Kauschke, Paul. Ueber Lederfärberei. Vortrag. D. Gerberztg, Berlin, **45**, 1902, (Nr 5, 8, 10, 11, 12). [5000]. 8536

Kayser, Edwin C. Vorschläge zu Neuerungen im Zeugdruck. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (152-155, 229-232). 5020]. 8537

— Einige neue Ueberdruck-Effekte. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (210-212). [5020]. 8538

— Zur Verwertung des Paranitranilinroths auf Küpenblau. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (258-264). [5020]. 8539

Kayser, H[einrich]. Handbuch der Spectroscopie. Bd 2. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (XI + 696, mit 4 Taf.). 26 cm. 40 M. [7300 C 6660 E 8500 C 4200 3030]. 8540

[**Kazaneckij, Pavel Vasiljevič.** Казанецкий, П. В. Действие перекиси водорода на двууглекислые соли. [Action du peroxyde d'hydrogène sur les bicarbonates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 976-977). [0360]. 8541

— Фторомолибденовые соединения. [Sur les fluoromolybdates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (383-387). [0310 0480]. 8542

— Действие перекиси водорода на углекислые соли. [Action du peroxyde d'hydrogène sur les carbonates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (202-204, 388-391). [0360]. 8543

Keep, William J. Cast iron: a record of original research. New York, N.Y. (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (XV + 225). 23.4 cm. \$2.50. [0320]. 8544

Kehrer, E[duard] A[lex]. Bemerkungen zu der Abhandlung des Hrn Franz Feist: Studien in der Furan- und Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2009-2010). [1910 1930]. 8545

— Ueber den Nachweis des Stickstoffs von Pyrrolverbindungen mittels des Lassaigne'schen Verfahrens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2523-2525). [6100 1930]. 8546

Kehrmann, F. Zwei Berichtigungen [zu F. K e h r m a n n und F. W e n z e l: Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs etc. Diese Ber., **34**, 1901, (3815-3819) und E. B ö r n s t e i n: Ueber einen besonderen Fall von sterischer Hinderung. Diese Ber., **34**, 1901, (4348-4351)]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (622). [1130 7000]. 8547

— Ueber die Constitution der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe und ihre Beziehungen zu den Azoniumkörpern. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77). [5020 1940 1930]. 8548

Kehrmann, F. Ueber Salze des Phenazoniums und Phenazothioniums, der Stammkörper der Oxazin- und Thiazin-farbstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (128-131). [1940 5020]. 8549

——— und **Mattisson, M.** Ueber ein Nitrat des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (343-344). [1530]. 8550

——— und **Saager, A.** Ueber das einfachste Azoxon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341-342). [1940]. 8551

Keil, G. v. Auwers, Karl.

Kelhofer, W. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilungen von auf verschiedene Art bereiteten Weinen und weinähnlichen Getränken. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (438-443). [6500]. 8552

Kellenberger, F. und **Kraft, K.** Spezifische Wärme einiger Cer- und Lanthan-Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (279-281). [0240 0440 7200 C 1620]. 8553

Keller. Die elektrischen Ofen. Zs. Lüft., Berlin, **8**, 1902, (89-90, 101-102, 112, 126-127). [0910 7200]. 8554

Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung von Azofarbstoffen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (63). 22 cm. [5020 1720 7050]. 8555

——— v. Goldschmidt, Heinrich.

Kellner, K. Ueber das Verhalten von Brom gegen Entladungen hochge-spannter elektrischer Ströme. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (500-504). [0200 7250]. 8556

Kellner, [O.] Die Gunning'sche Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (15-20). [6200 6500 Q 1800 M 3120]. 8557

——— Geschichtliches über die landwirtschaftliche Versuchs-Station Möckern. (Aus der Festschrift zur Feier des 50jährigen Bestehens der Anstalt.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (169-255, mit 3 Taf.). [0060 M 0060 Q 0060]. 8558

——— Vergleichende Stickstoffbestimmungen nach der Methode des Verbandes und der Gunning-Atter-

berg'schen Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (297-304). [6200 6500 Q 1800]. 8559

Kellner, [O.] Stickstoffbestimmung nach Gunning-Atterberg. Hamburger Protokoll S. 19 und 20. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (327). [6200]. 8560

Kelvin, Lord. On the weights of atoms. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (177-198, 281-301). [7000]. 8561

Kempf, R. v. Sachs, Franz.

Kenrick, Edgar B. The artesian water supply of the City of Winnipeg. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (746-748). [6500]. 8562

——— and **Kenrick, Frank B.** The application of polarimetry to the estimation of tartaric acid in commercial products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (928-944). [1310 6300]. 8563

Kenrick, Frank B. c. Kenrick, Edgar B.

Keppeler, Gustav. Chemischer Führer durch die Industrie- und Gewerbe-Ausstellung Düsseldorf 1902. [Beilage zur chemischen Zeitschrift.] Leipzig (S. Hirzel), 1902, (46). 18 cm. [0060]. 8564

——— Fortschritte in Heizung und Beleuchtung im IV. Vierteljahre 1901. Mondgas-Gleichgewichte im Schachtofen. Explosive Gasmenge. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (314-318). [7200 6500]. 8565

——— Fortschritte in Heizung und Beleuchtung. I. Vierteljahr 1902. Sauggasgeneratoren. — Leuchtgas im Koksofen. — Lukaslampe. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (538-540, 569-571). [7200 0910]. 8566

——— Anschauungen über den Schwefelsäurecontactprocess. (Vorl. Mitt.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (809-811). [0660 7050]. 8567

——— Ueber die Verunreinigungen des technischen Acetylens und seine Reinigung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (777-782, 802-805, 820-825, 902-903). [1120]. 8568

Kern, Sergius. Hard tool-steel. Chem. News, London, **85**, 1902, (282). [6500]. 8569

Kesselkaul, L. v. Houben, J.

Kessler, Heinrich. Die Photographie. 2., verb. Aufl. (Sammlung Götschen 34.) Leipzig (G. J. Götschen), 1902, (170, mit 3 Taf.). 16 cm. Geb. 0,80 M. [7350 C 3080]. 8570

Ketner, C. H. Gleichgewichte im System: Natriumkarbonat, Aethylalkohol und Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (641-690). [7000 7200]. 8571

Kickton, A. Ueber Butteruntersuchung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (458-459). [6500 Q 1839]. 8572

Ueber Eiercognac. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (554-555). [6500 Q 1884]. 8573

Kiełbasiński, Wł. Podsiarczyn sodu jako odczynnik. [Sur l'emploi de l'hyposulfite de sodium comme réactif]. Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (225-226). [6500]. 8574

Kikina, Z. V. v. Konovalov, M. I.

Kiliani. Ueber den Löschapparat Excelsior (System Carré). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (421-422). [0910 7200]. 8575

Kiliani, H[einrich] und **Naegell**, H. Ueber Meta- und Para-Saccharin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3528-3533). [1310 1840 1330]. 8576

Killing, C. Mikroskopische Glühkörper-Untersuchungen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (461-467). [6500 M 2540]. 8577

Kimoto, Chōtarō. On the volatile oil in the wood of *Cryptomeria Japonica* Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (403-405). [1860 6500]. 8578

Shuro, Omoto no Shushi oyobi Sugi-zai chū ni Mannan no Sonzai. [Occurrence of mannan in the seeds of *Trachycarpus Excelesus* and *Rhodca Japonica* Roth and in the wood of *Cryptomeria Japonica*.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (478-480). [1840]. 8579

King, Arthur, Scott. Einige neue Eigentümlichkeiten der Structur von den Cyanbanden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (791-800). [0210 7300 C 4200]. 8580

King, F. H. and **Whitson**, A. R. Development and distribution of nitrates and other soluble salts in cultivated soils. Agric. Exp. Sta., Wisconsin, Madison, Bull., **85**, 1901, (1-48); [review] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1901, (229-231). [6500]. 8581

Development and distribution of nitrates in cultivated field soils. Agric. Exp. Sta., Wisconsin, Madison, Rep., **1901**, (210-231); [review] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1902, (930-931). [6500]. 8582

Kinzel, W. Kupferisovalerianat, $\text{Cu}(\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_2)_2$. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (37-38). [1310]. 8583

Kippenberger, C[arl]. Neuerungen in der Darstellung pharmaceutisch-chemischer Präparate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (643-651). [6500 Q 9100 9170 1800 R 3900]. 8584

Misch-, Trenn- und Schüttelmaschine. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (755-759). [0910]. 8585

Kipping, Frederic Stanley. Resolution of trimethylhydrindoniumhydroxide into its optically active components. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (275-279); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (33). [1640 7300]. 8586

Resolution of methylbenzyl-acetic acid into its optical isomerides. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (33-34). [1330]. 8587

d-Methylhydrindone. The formation of oximes, hydrazones and semicarbazones. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (34-35). [1540]. 8588

and **Hunter**, Albert Edward. The resolution of pheno- α -amino-cycloheptane into its optical isomerides. Tartrates of pheno- α -amino-cycloheptane and of hydrindamine. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (574-585); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60-61). [1640]. 8589

Kirchner, F. Ueber beobachtete Absorptions- und Farbenänderungen infolge von Abstandsänderungen der absorbierenden Teilchen [an photographischen Platten]. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **54**, 1902, (261-266). [7350 C 3850]. 8590

Kirkby, P. J. On the electrical conductivities produced in air by the motion of negative ions. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (212–225). [7250]. 8591

Kirkwood, J. E. and Gies, William J. Chemical studies of the cocoanut with some notes on the changes during germination. New York, N.Y., *Bull. Torrey Bot. Cl.*, **29**, 1902, (321–359, with pl.). [6500 M 2280 6000]. 8592

Kirnberger, Carl. Ueber die Anlagerung von Blausäure an β -Phenyliminocarbonsäureester. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (58). 22 cm. [1310]. 8593

——— v. Schroeter, Georg.

Kirsten, Arthur. Untersuchungen über die Abnahme des Säuregrades der Milch. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (97–109). [6500 Q 1830 R 2600]. 8594

——— Beiträge zur Untersuchung und Kenntniss der Zusammensetzung des Milchfettes. I. Die unverseifbare Substanz des Milchfettes. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (833–856). [6500 Q 1833]. 8595

——— Einiges über die Milchcontrole und den Nachweis von Milchverfälschungen. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (651–653). [6500 Q 1830]. 8596

——— v. Klein, J.

Kissling, Richard. Zur Ermittlung des Flamm- und Brennpunktes von Schmierölen. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (228–231). [7200 B 3670]. 8597

——— Fortschritte auf dem Gebiete Tabakchemie. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (426–427). [M 3120 3100 8000 3010 Q 9130 R 1820 2700]. 8598

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Leimindustrie. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (450–451). [4010]. 8599

——— Die Erdöl-Industrie im Jahre 1901. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (490–492). [1100 6500 7200 G 18]. 8600

——— Beiträge zur Chemie des Tabaks. Der Gehalt des Tabakblattes in seinen verschiedenen Entwicklungsstadien an Nicotin, Wachs, Harzen und

nichtflüchtigen organischen Säuren. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (672–673). [M 3120 5400 6500]. 8601

[**Kistiakovskij, Vladimir Aleksandrovich.**] Кистяковский, В. А. Определение молекулярного веса веществ в жидком состоянии. [Détermination du poids moléculaire des substances à l'état liquide.] *St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (70–90). [7100]. 8602

——— Двойные ртутные соли. [Les sels doubles de mercure.] *St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 433–434). [0380]. 8603

——— Капиллярные свойства некоторых циклических углеводородов. [Propriétés capillaires de quelques hydrocarbures cycliques.] *St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 735–737). [1140 7150]. 8604

——— Разбор возражений на теорию электрической диссоциации. [La critique des répliques de la théorie de la dissociation électrique.] *St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (19–33, II, Pr.-verb.). [7250]. 8605

Kitt, Moriz. Die Jodzahl der Fette und Wachsarten. Berlin (J. Springer), 1902, (VII – 70). 22 cm. 2.40 M. [6000 Q 1540 1800 M 3120]. 8606

——— Zur Bestimmung der Jodzahl. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (554). [6000]. 8607

[**Kižner, Nikolaj Matvějevič.**] Кижнеръ, Н. М. Обь аминѣ изъ триметиленкарбоновой кислоты. [Sur l'amine obtenu en partant de l'acide triméthylénecarbonique.] *St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 525–526). [1340]. 8608

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262). [1130 1530 1230]. 8609

——— Synthese ungesättigter Phenoläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2262–2267). [1230 1530]. 8610

——— Ueber Doppelverbindungen aromatischer Ketone mit Orthophosphorsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2313–2315). [1530 2000]. 8611

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646). [1130]. 8612

— Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649). [1130]. 8613

— Ueber das Phenylbutadien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649-2652). [1230]. 8614

— Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1-alkylierte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506-3510). [1130 1230]. 8615

— Ueber das Nitril der Aminoessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188-197). [1310]. 8616

— Synthese von Pyrazolen aus 1,3-Diketonen und Diazoessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (387-393). [1930]. 8617

— Ueber symm. und asymm. Triäthylbenzol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (394-400). [1330]. 8618

— und **Storp, W.** Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (564-578). [7050 1130]. 8619

— und **Tetzner, F.** Ueber Alkyliendesoxybenzoine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3965-3972). [1530]. 8620

Klappert, Erich. Elektrochemische Reduktion des m-Nitrophenols in alkalischer und in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (791-792). [5500 7250]. 8621

Klaudy, Josef. Was verspricht uns die chemische Forschung der Zukunft? Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1902, (313-315, 330-332). [0000]. 8622

Kleemann, W. Ueber Aether-Explosionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (385). [7200]. 8623

Kleiber, A. Ueber Bestimmung der flüchtigen Säuren und der Chloride im Weine. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (295-300). [6500]. 8624

Klein, August. Ueber Sulfosäuren und Oxyderivate des Phenanthrens. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (30). 22 cm. [1330 1230]. 8625

Klein, J. (Referent) und Kirsten, A. Prüfung des Walterschen Milchkühl- und Entrahmungs-Apparates, eine Studie über die natürliche Aufrahmung in niedrigen Gefässen bei gleichzeitiger Kühlung der Milch. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (321-324). [0910 Q 1830]. 8626

— — — — — Prüfungsver-suche mit der Flensburgsberger Handcentrifuge „Germania H“ Modell 1901. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (338-340). [0910 Q 1830]. 8627

— — — — — Prüfung des Alfa-Pony-Separators Modell 1899 für Dampfbetrieb. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (353-354). [0910 Q 1830]. 8628

— — — — — Versuch mit einer Milchcentrifuge „Merkur“ 80 Liter stündl. Leistung, für Handbetrieb. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (466-468). [0910 Q 1830]. 8629

— — — — — Untersuchung über die chemische Zusammensetzung des Milchlvettes einzelner Kühe von verschiedenem Alter im Laufe einer Laktation. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (577-578, 594-596, 611-613). [6500 Q 1833 0875]. 8630

Klein, Jos. Chemie. Organischer Teil. 2. verb. u. verm. Aufl. (Sammlung Götschen, 38.) Leipzig (G. J. Götschen), 1902, (191). 15 cm. Geb. 0,80 M. [1000]. 8631

Klein, Sigmund. Ueber die elektrolitische Oxydation von Anilin und einigen aromatischen Diaminen in alkalischer Lösung. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. F. Straub), 1902, (51). 22 cm. [5500 1630]. 8632

Kleine, A. Kolben zur Bestimmung des Kohlenstoffs in Eisen und Stahl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (704); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (614-615). [6000]. 8633

Klien, Alfred Rudolph. Ueber die Bindefestigkeit der negativen Reste in den Kobalt-, Chrom- und Platinammoniaten. Ueber eine neue Nitritorhodanotetraminkobalt-Reihe. Phil. Diss. **II**, 1899, Zürich, 1900-1901, (96). 8vo. [0260 0270 0610]. 8634

- Klien, J.** v. Werner, A.
 [Klimenko, Efim Filimonovič.]
 Клименко, Е. Ф. Пасъдованіе надъ
 хлоропродуктами пировиноградной
 кислоты. [Recherche sur les produits
 halogénés de l'acide pyruvique.] St.
 Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.,
34, 1902, (41, II, Pr.-verb.). [1310]. 8635
- Klimmer, K.** v. Möhlau, Richard.
- Kling, André.** Sur l'hydrogénation
 de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**,
 1902, (970-972). [1210]. 8636
- Kling, Georg.** v. Escales, Richard.
- Klinkhardt, Arthur.** Ein einfacher
 Apparat zur Bestimmung des Schmelz-
 punktes und Werthes von Gelatine-
 lösungen etc. ChemZtg, Cöthen, **26**,
 1902, (203). [0910 7200 C 1810]. 8637
- Klüber, Theodor.** Ueber einige
 Derivate des Diacetalanins. Diss. Ros-
 tock Druck v. C. Hinstorff, 1902, (37.
 22 cm. [1310]. 8638
- Klut, H.** Ueber Darstellung, Eigen-
 schaften und Entschwefelung des Äthy-
 lenthioharnstoffes. Arch. Pharm.,
 Berlin, **240**, 1902, (675-678). [1310]. 8639
- Knapstein, Carl.** Neues Verfahren
 zum Färben mit Alizarin- und anderen
 Beizenfarbstoffen. Färberztg, Berlin,
13, 1902, (300-303). [5020]. 8640
- Knaudt, O.** Die chemische Analyse
 als Mittel zur Bestimmung der Güte des
 Materials bei der Abnahme. Berlin,
 Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1745-1746).
 [6500 G 18]. 8641
- Knecht, Edmund.** Zur Theorie des
 Färbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (1022-1024). [5000]. 8642
- Knell, C. Wilhelm.** Ueber Diphenyl-
 hexatrien- γ -carbonsäure und ihre Deri-
 vate. Einige Condensationsreactionen
 des Phenylcrotonlaktone. Diss. München
 (Druck v. V. Höfling), 1902, (40). 23 cm.
 [1330]. 8643
- Knick, Reinhold.** Ueber die Con-
 densation von p-Nitrobenzaldehyd mit
 α -Picolin und $\alpha\gamma$ -Lutidin. Diss. Breslau
 (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (56).
 22 cm. [1930]. 8644
- Ueber p-Nitrophenyl- α -
 Picolylalkin und einige seiner Derivate.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (1162-1166). [1930]. 8645
- Knick, Reinhold.** Ueber die Con-
 densation von α, γ -Lutidin mit p-Nitrobenz-
 aldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (2790-2793). [1930]. 8646
- Knietsch, R.** Ueber die Schwefel-
 säure und ihre Fabrikation nach dem
 Kontaktverfahren. (Vortrag.) Chem.
 Ind., Berlin, **25**, 1902, (6-12, 34-41,
 64-72). Berichtigung. Ebenda, (106).
 [0660 7050 7200]. 8647
- Knipp, Chas. T.** On the density and
 surface tension of liquid air. Physic.
 Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (75-82).
 7150 C 1870]. 8648
- Knipscheer, Hermanus Marius.** Intra-
 moleculaire atoomverschuiving bij azoxy-
 benzolen. [Intramoleculaire Atomum-
 lagerung bei den Azoxybenzolen.] Am-
 sterdam (Coop. drukkerij „Plantijn“),
 1902, (75). 23 cm. [1720 7000]. 8649
- Intramoleculaire atoom-
 verschuiving bij azoxybenzolen. [Intra-
 molecular rearrangement of atoms in
 azoxybenzene and its derivatives.] Am-
 sterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad.
 Wet., **11**, [1902], (50-52) (Dutch);
 Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.,
5, [1902], (51-53) (English). [1720
 7000]. 8650
- Knitš, R.** Книтшъ, Р. О сѣрной
 кислотѣ и ея производствѣ по контакт-
 ному способу. [Sur l'acide sulfurique
 et sa production par la méthode de con-
 tact.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-
 chim. Obsč., **34**, 1902, (69-83, II, 85-
 108, II, avec 2 pl.). [0660 7000]. 8651
- Knoesel, Christian.** Die Einwirkung
 einiger Antiseptika (Calciumhydroxyd,
 Natriumarsenit und Phenol) auf alko-
 holische Gärung. Diss. Erlangen. Jena
 (G. Fischer), 1902, (28). 23 cm. [8020
 R 1820 3900 M 3100]. 8652
- Knösel, Th.** Ueber eine rationelle
 Verwerthung der Ablaugen aus Sul-
 fitzellstofffabriken zur Herstellung von
 Düngemitteln. ChemZtg, Cöthen, **26**,
 1902, (229). [6500 M 3060 Q 9115]. 8653
- Knoevenagel, E[mil].** Zur Kenntniss
 der Keton- und Säure-Spaltung in der
 Acetessigesterreihe. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (392-395). [5500
 1300]. 8654

Knoevenagel, E[mil]. Zur Kenntniss der Natur der Doppelbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (147-150). [7000]. 8655

———— und **Arndts**, J. Zur Kenntniss des Benzoin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1982-1990). [1530]. 8656

———— und **Brunswig**, R. Synthesen in der Pyridinreihe. (4. Mitt.) Uebereine Erweiterung der Hantzsch'schen Dihydropyridinsynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2184). [1930 5500 1310]. 8657

———— und **Cremer**, W. Synthesen in der Pyridinreihe (5. Mitt.) Ueber die Einwirkung von Malonester und Malonamid auf Aminoacetylaceton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2390-2396). [1930]. 8658

———— und **Ebler**, E. Ueber die Anwendbarkeit der Hydroxylamin- und Hydrazin-Salze in der qualitativen Analyse. (Ein neuer Trennungsgang in der Schwefelwasserstoffgruppe.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3055-3067). [6000]. 8659

———— und **Fuchs**, J. Ueber die isomeren Dihydrolutidin-carbonsäureester von R. Schiff und P. Prosio. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1788-1799). [1930]. 8660

———— und **Speyer**, E. Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399). [1530 1540 5500 1600]. 8661

Knorr, Eduard. v. Baeyer, Adolf.

Knorr, Ludwig und **Brownsdon**, Henry W. Ueber Alkoholbasen aus Aethylendiamin und über das Aethylenbismorpholin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4470-4473). [1610 1940]. 8662

———— Ueber das Morpholyhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4474-4478). [1940]. 8663

———— und **Hawthorne**, John. Ueber ein viertes Methylmorphimethin. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3010-3013). [3010]. 8664

Knorr, Ludwig und **Lange**, H. Ueber die Bildung von Pyrrolderivaten aus Isonitrosoketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008). [1930]. 8665

———— und **Smiles**, Samuel. Notiz über das β -Methylmorphimethin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3009-3010). [3010]. 8666

Knorre, G[eorg] von. Ueber die Darstellung von Stickstoff aus Ammoniumnitrit. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (531-536, 550-555). [0490]. 8667

———— Ueber die Bestimmung von Kohlenstoff bei Gegenwart von Osmium. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (393-395). [6200 0560]. 8668

———— und **Schäfer**, E. Zur Kenntniss der Kaliumwolframbronze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3407-3417). [0840 0420]. 8669

Knudsen, Martin, **Forch**, Carl und **Sörensen**, S. P. L. Bericht über die chemische und physikalische Untersuchung des Seewassers und die Aufstellung der neuen hydrographischen Tabellen. Wiss. Meeresunters., Kiel, (N.F.) **6**, Abt. Kiel, 1902, (123-184). [6500 C 1440 I 45 75]. 8670

Kober, Hermann. Ueber Unkraut-samen im Mehl. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (53). 22 cm. [6500 5020 M 3120 Q 1872]. 8671

———— v. Medicus, Ludwig.

Kobus, J. D. und **Marr**, Th. Beitrag zur Untersuchung tropischer Böden. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (289-302). [6500 M 3060 I 27 eg]. 8672

Koch, A. A. v. Treadwell, Fred P.

Koch, H. Die elektrolytische Bestimmung des Kupfers im Eisen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (105-107). [6200]. 8673

Koch, M. v. Tschirch, A[lexander].

Koch, Waldemar. Zur Kenntniss des Lecithins, Kephalingen und Cerebrins aus Nervensubstanz. Hoppe-Seyler's Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (134-140). [1310 Q 1550 2020]. 8674

———— The physiological action of formaldehyde. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1902, (325-329). [8000 Q 9120]. 8675

Kochan, H. Beiträge zur Kenntnis der anodisch - polarisierten, lichtempfindlichen Goldelektrode. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (33-47, 61-69, 79-83). [7250 C 6670 6230]. 8676

Kochs, E. und Seyfert, F. Ueber Lithopon. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (802-808). [0170 0880 6500]. 8677

Köhler. v. Du Roi.

Köhler, L. Der heutige Stand der Elektro-Metallurgie. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), **9**, (1901), 1902, (LI-LIII). [0930]. 8678

Köhler, Paul. Ueber Methylenpiperidine verschiedenen Ursprungs. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, 231-240. [1930]. 8679

König, Eduard. Apparat zur Bestimmung der atmosphärischen Kohlensäure nach Professor Rosenthal, verbessert von Regierungsrat Dr. Ohlmüller. Med. Diss., Bern 1901, 42 S. 8vo. [6400]. 8680

König, Emil. Beiträge zu dem Problem der elektrochemischen Umformung von Wechselstrom in Gleichstrom durch Aluminiumelektrolytzellen. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (474-476). [7250 C 6020 6230]. 8681

König, Johann Karl. Drogerie-, Spezerie- und Farb-Waaren-Lexikon mit deutschen, englischen, französischen und lateinischen Benennungen. Frühere Hrsg. Franz Geith u. Georg Buchner. 11. verm. Aufl., bearb. v. E. List. München (C. Kaiser), 1902, (XV + 586). 25 cm. 6,50 M. [0030 Q 9100 M 3120]. 8682

König, J[os.]. Prozentige Zusammensetzung und Nährgehalt der menschlichen Nahrungsmittel nebst Ausnutzungsgroße derselben und Kossätzen. Graphisch dargestellt. 8. umgearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (8, mit 1 Taf.). 24 cm. 1,20 M. [6500 Q 1800 M 3120]. 8683

——— Ueber die Veränderungen, welche Futter- und Nahrungsmittel beim Aufbewahren erleiden. Braunschweigische landw. Ztg., **70**, 1902, (13-14, 17-18). [6500 Q 1800 R 2580]. 8684

——— Ueber einige neuere Nahrungsmittel aus Magermilch. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **51**, 1902, (5-8). [6500 Q 1830 9190]. 8685

König, J[os.] und Spieckermann, A. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. II. Das Fadenziehendwerden des Brotes. Ausgeführt von J. Tillmans. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (737-763). [6500 R 2580 2590 Q 1872 M 3120 7700]. 8686

——— v. Rühle.

Koenig, Paul. Vergleichende Untersuchung über die Bereitung der Tinkturen. ApothZtg., Berlin, **17**, 1902, (57-58, 65, 72-74, 89-90, 97-98). [6500 Q 9100 M 3120]. 8687

König, Roderich. Ueber Cinchotintoxin und einige Derivate des Cinchotoxins. Diss. Techn. Hochschule München. Nürnberg (Druck v. W. Tümmel), 1902, (40). 23 cm. [1930]. 8688

Koenigs, Wilhelm. Ueber die Condensation des γ -Methyl- β -Aethyl-Pyridins mit Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1349-1357). [1930]. 8689

——— und **Happe, Gustav.** Ueber die Condensation von Formaldehyd mit α -Picolin und mit α -Aethylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1343-1349). [1930]. 8690

——— und **Schönewald, Hans.** Ueber die Anlagerung von schwefliger Säure an Conchinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2980-2991). [3010]. 8691

——— und **Stockhausen, Ferdinand.** Ueber β -Oxychinaldin und über die Condensation des β -Chlorchinaldins mit Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2554-2562). [1930]. 8692

Koepppe, Hans. Zur physikalisch-chemischen Untersuchung der Mineralwässer. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (411-415). [6500 Q 1881]. 8693

Körber, Heinrich. v. Wislicenus, Wilhelm.

Körner, P. Einiges über Appreturmittel. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (32-35). [1840 M 3120]. 8694

Körting. Zur Theorie der Dauerbrandbogenlampen. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (308). [7350 C 6000 6830 4200]. 8695

Körting, Joh. Kraft- oder Generatorgasanlagen für Druck- und Sauggas. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (579-584). [6500]. 8696

Köthner, Paul. Selbststrahlende Materie, Atome und Elektronen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1153-1168, 1183-1193). [6100 7000 C 4240 6840 5230]. 8697

Kötz, Arthur. v. **Böttger**, W.

Kohen, Wilhelm. Quantitative Trennungen mit Wasserstoffsuperoxyd, Persulfat und Hydroxylamin. Diss. Heidelberg (Hornig & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm. [6000]. 8698

Kohl, F[riedrich] G[eorg]. Untersuchungen über das Carotin und seine physiologische Bedeutung in der Pflanze. Leipzig und Berlin (Gebr. Borntraeger), 1902, (VIII + 206, mit 3 Taf.). 26 cm. 22 M. [5010 6300 M 3120 3060]. 8699

Kohler, Elmer P. The action of light on cinnamylidenemalonie acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (233-240). [1330]. 8700

——— The structure of the substances obtained by the addition of organic oxygen compounds and aluminium halides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (241-257). [2000]. 8701

Kohlmann. Das deutsch-französisch-luxemburgische Minettevorkommen nach den neueren Aufschlüssen. (Vortrag.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (218-219). [0320 J 27 de df dd G 18]. 8702

Kohlmann, M. v. Vorländer, Daniel.

Kohlrausch, Friedrich. Ueber die Temperaturcoefficienten der Ionen im Wasser, insbesondere über ein die einwertigen Elemente umfassendes Gesetz. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (572-580). [7250 C 6240]. 8703

——— und **Steinwehr**, H. von. Weitere Untersuchungen über das Leitvermögen von Elektrolyten aus einwertigen Ionen in wässriger Lösung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (581-587). [7250 C 6240]. 8704

Kohlschütter, Volkm. Ueber Doppelsalze des Cadmiums und Queck-

silbers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (483-492). [0230 0380]. 8705

Kohn, Hugo. Beitrag zum Abbau von Zuckern durch Oxydation. (Ueber Methyltetrose und l-Threose.) Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (32). 22 cm. [1810 Q 1430]. 8706

Kohnstamm, L. v. Sherman, H. C.

Kohr, D. A. v. Noyes, A[rthur]. A[mos].

Kohrs, Wilhelm. Spritzflasche zum quantitativen Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556). [6000 0910]. 8707

Kok, Bernard Richard. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des 4-Nitro-2-Jodtoluols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (46). 21 cm. [1130]. 8708

Kolb, Heinz. Chemische Untersuchung der Eier von *Rana temporaria* und ihrer Entwicklung. Phil. Diss. Basel. Zürich, 1900-1901, (35 mit 1 Taf.). 8vo. [8040]. 8709

Koller, Rudolf. v. Flögl, Alphons.

[**Kolotov**, S.] Колотовъ, С. Фосфины. [Phosphines]. St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (350-352). [2000]. 8710

——— Фосфоръ. [Phosphore.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (365-378). [0570]. 8711

——— Уранъ. [Uranium.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (892-895). [0810]. 8712

[**Koltonovskij**, P.] Колтоновскій, П. Ректификация периодическая и непрерывная. Систематический анализъ спиртовъ. [Rectification périodique et continue. L'analyse systématique des alcools.] Mogilëv na Dnëprë, 1902, (124, av. 1 tabl. et dessins). 24 cm. [1200 7000]. 8713

Komppa, Gust[av]. Ueber die Bromtrimethylbernsteinsäure und das β -Lacton der Trimethyläpfelsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (534-535). [1310 1910]. 8714

[**Kondakov, I. L.**] Кондаковъ, П. Л. О синтезахъ въ гидроароматическомъ ряду подъ вліяніемъ хлористаго цинка. [Sur les synthèses dans la série hydroaromatique sous l'influence du zinc chloride.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (50, II, Pr. verb.). [1140]. 8715

Объ аномальномъ отношеніи спиртовой щелочи и алкоголятовъ къ полигалониднымъ соединениямъ жирнаго и ароматическаго рядовъ. [Sur l'action anormale des alcoolates sur les combinaisons polyhaloïdes des séries grasse et aromatique.] Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-51). [1110 1200]. 8716

Замѣчательный случай полимеризаціи diazoпропенила диметилъ 1.3 бутадіена 1.3 [Un accident remarquable de la polymérisation di-azopropényl diméthyl 1.3 butadien 1.3.] Jurjev, Acta Univ., **X**, 2, 1902, (1-8). [1730]. 8717

Zur Frage über die Isomerisation ungesättigter Alkohole und gesättigter Glykole. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (469-470). [1200 7000]. 8718

Zur Frage über die isomeren Verwandlungen in der Thujylreihe und zur Constitution des Thujons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (720-724). [1140 1540 7000]. 8719

Synthesen unter Einwirkung von Zinkchlorid in der hydroaromatischen Reihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (201-238). [1340]. 8720

[et **Lucinin, E.**] и Лучининъ, Е. Къ вопросу о фенхенѣ и камфенѣ. [Zur Frage von Fenchon und Kamphen.] Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-7). [1140]. 8721

Kondakow. v. Kondakov.

Konek, Frigyes. Magyarországi szenek vegyi összetétele és caloriaértéke. [Ueber die chemische Zusammensetzung und den Calorienwerth von ungarischen Steinkohlen.] Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (588-598). [6500]. 8722

Konen, H[einrich]. Ein Beitrag zur Kenntniss spectroscopischer Methoden. Ann. Physik, Leipzig (4. Folge), **9**, 1902, (742-789, mit 1 Taf. [7300 C 4200]. 8723

v. Hagenbach, August. (D-3218)

Koninck, L. L. de. Chemische Waage für Wägungen bei constanter Belastung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (204). [0910 6000 B 0130]. 8724

Konovaloff. v. Konovalov.

[**Konovalov, Dmitrij**] Petrovič.] Коноваловъ, Д. П. О чувствительности метода наблюдений надъ появленіемъ мутн въ растворахъ жидкостей. [Sensibilité de la méthode d'observation de l'apparition des troubles dans les dissolutions des liquides.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr. verb. 733-735). [7000]. 8725

Критическая область растворовъ и явления опалесценціи. [Sur l'état critique des dissolutions en rapport aux phénomènes d'opalescence.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (738-766, pl. VIII). [7300]. 8726

[**Konovalov, Michail**] Ivanovič.] Коноваловъ, М. П. Синтезъ третичныхъ спиртовъ съ помощью магнійорганическихъ соединеній. [Synthèse des alcools tertiaires avec l'aide des combinaisons magnésium-organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (26-31). [1210 2000]. 8727

Синтезъ въ терпеновомъ ряду при помощи галонидныхъ соединеній алюминія. [Synthèse des terpènes en employant les combinaisons halogénées d'aluminium.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (31-33). [0120 1140]. 8728

Комплексныя соединенія бромистаго алюминія съ сѣроуглеродомъ и другими веществами. [Les combinaisons complexes d'aluminium bromide avec sulfure de carbone et d'autres substances.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42-43, II, Pr. verb.). [0120 0210]. 8729

О нитрированіи камфена и борнилена. [Sur la nitrification de camphène et bornilène.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (43-44, II, Pr. verb.). [1140]. 8730

Дѣйствіе натрія на третичныя нитросоединенія. [Action du sodium sur les combinaisons nitriques tertiaires.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (45, II, Pr. verb.). [1110]. 8731

[**Kononov**, Michail Ivanovič]. Коноваловъ, М. И. Нитрующее дѣйствіе азотной кислоты на камфару и туйонъ. [Action nitrifiante de l'acide azotique sur le camphre et le thujone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (45-46, II, Pr.-verb). [1540].

8732

[— et **Finogëjev**]. — и Финогëевъ. Дѣйствіе бромистаго алюминія на кетоны. [Action du bromure d'aluminium sur les cétones.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (944-949). [0120 1500 1530].

8733

[— et **Kikina**, Zinaida Viktorovna]. — и Кикина, Зинаида Викторовна. Нитрующее дѣйствіе азотной кислоты на углеводороды предѣльнаго характера и на ихъ производныя. Нитрование дигидрокамфена и хлоргидрата пинена. [Action nitrifiante de l'acide nitrique sur les carbures saturés et sur leur dérivés. Nitration du dihydrocamphène et du chlorhydrate de pinène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (935-944). [1110 1140].

8734

— v. Crookes, W. and Ostwald.

Koppe, K. Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. Ausg. B in 2 Lehrgängen. Für höhere Lehranstalten nach den preussischen Lehrplänen von 1901 bearb. v. A[ilbert] Husmann. Tl. 2. Hauptlehrgang. Kürzere Ausgabe: Grundriss der Physik. Essen (G. D. Baedeker), 1902, (VIII + 360, mit 1 Karte). 24 cm. [0030 B 0030 C 0030 F 0030 J 0030].

8736

Korczyński, A[ntoni]. O działaniu bromu na durol, pięciometylobenzol i sześciometylobenzol. (Über die Einwirkung des Broms auf das Durol, Penta- und Hexamethylbenzol.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (14-18). [1130].

8737

— O działaniu bromu na durol, pięciometylobenzol i sześciometylobenzol. [De l'action du brome sur le tétraméthylbenzène, le pentaméthylbenzène et l'héxaméthylbenzène.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (11-21). [1130].

8738

Korczyński, A[ntoni]. Ueber die Einwirkung des Broms auf das Durol, Pentamethyl- und Hexamethyl-Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (868-872). [1130 1230 1330 7350].

8739

— and **Marchlewski**, L[eon]. Studya nad izatyną. (Contributions to the chemistry of isatin.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (245-260, with 3 pl.). [1930].

8740

— Studyum nad izatyną. [Contribution à la chimie de l'isatine.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (151-169, with 3 pl.). [1930].

8741

— Zur Kenntniss des Isatins. (10. Mitt.) I. II. Benzylirung des Isatinoxims und seiner Derivate. Benzyläther des Isatinoxims. III. Absorption der violetten und ultravioletten Strahlen durch Isatin und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4331-4338). [1930 7300 C 3860].

8742

[**Korenblitch**, A. I.] Коренблихъ, А. И. Химическіе реактивы, ихъ приготовленіе, свойства, испытаніе и употребленіе. 2-е изд. [Les réactifs chimiques, leur préparation, propriétés, épreuve et usage. 2-de édition.] Moskva, 1902, (37). 24 cm. [6000].

8743

Korn, Adolf. Ueber Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen (F. Pietzker), 1902, (41). 23 cm. [8010 6500 Q 1240].

8744

Korn, O. v. Farnsteiner, K.

Korn, W. v. Dupré, jun.

[**Korsakova**, M.] Корсакова, М. О трифенилметилѣ. [Sur le triphénylméthyl.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (65-69, II). [1130].

8745

Korschun, A. v. Emmerich, Rudolf.

Koršun. v. Osipov, I. P.

Kosmann. Ueber die Berechnung der Volumengewichte des Calciumhydrats. Berlin, Verh. Ver. Gewerbf., **81**, 1902, Abh., (235-237). [0220].

8746

Koss, M. v. Meyer, Richard Jos.

Kossel, A. L'état actuel de la chimie des corps albuminoïdes. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (455-470). [4000 8000 Q 1100 L 4700]. 8747

Kossonogoff, J. Zur Frage der Dielektrika. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (207-208). [7250 C 5250 6610]. 8748

Kostanecki, St[anislaus] von. Zum Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4285-4288). [5020]. 8749

——— und **Froemdsdorff, G.** Ueber das α -Naphtochromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (859-861). [1910]. 8750

——— und **Krembs, R. G.** Zur Kenntniss des Catechins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2410-2411). [1850 M 3120]. 8751

——— und **Lampe, V.** Studien über das Brasilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1667-1674). [5020 1910 M 3120]. 8752

——— und **Paul, L.** Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2608-2611). [5020]. 8753

——— und **Plattner, E.** Ueber ein beizenziehendes Tetraoxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2544-2546). [1910 5020]. 8754

——— und **Ruijter de Wildt, J. C. de.** Ueber das 1,3-Dioxychromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865). [1910]. 8755

——— und **Tambor, J[oseph]**. Versuche zur Synthese von Oxyflavonolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1679-1683). [1910 5020]. 8756

——— ——— Zur Kenntniss des Catechins. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1867-1869). [1350 M 3120]. 8757

——— und **Weinstock, P.** Ueber das 3,3',5'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2885-2887). [1910]. 8758

——— r. **Bollina, E., David, E., Hannach, O., and Heywang, R.**

Kosutány, Tamás. A búzaliszt sikértartalma és kiadósága. [Ueber den Klebergehalt und die Ausgiebigkeit des Weizenmehles.] Term. Közl., Budapest, **34**, 1902, (613-623). [6500]. 8759

——— Adatok a buzasikér és a búzaliszték ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntniss des Weizenklebers und ungarischer Mehle.] Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (187-231). [6500]. 8760

Kovács, Jenő. Ueber Asphalt, sein Vorkommen, seine Verwendung und über einschlägige Untersuchungen. (Aus einem Vortrage . . .). Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (103-105, 130-133, 156-161). [6500 G 13 127]. 8761

Kowarski, Alb[ert]. Ueber den Nachweis von pflanzlichem Eiweiss auf biologischem Wege. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (442). [4020 Q 5480 1131 5028 0090 R 3600 M 3120]. 8762

[Kozlovskij, N. I.] Козловский, Н. И. Сухая перегонка органических веществ. Скипидарь, канифоль и канифольные масла. [La distillation sèche des substances organiques. Térébenthine, colophane et huiles de colophane.] Kazan', 1902, (19, av. 2 tabl. et plans). 24 cm. [1140]. 8763

Kraemer, G. Das Erdöl und seine Beziehungen zum Pflanzenreich. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., 93-103. [1100 G 18 H 28]. 8764

——— und **Spilker, A.** Das Algenwachs und sein Zusammenhang mit dem Erdöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1212-1223). [1110 1300 6500 M 3120 G 18]. 8765

Kraft, Erhard von. Ueber einige neue Cumarine aus β -Ketonensäure-Estern und Phenolen. Ueber Isodicrotonsäure. Diss. Tübingen (Druck v. G. Schnürlein), 1902, (47). 23 cm. [1910 1300]. 8766

Kraft, F. Ueber Bildung colloidaler Hohlkörper aus Heptylaminseifen und Wasser. I. u. II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (364-375, 376-385, mit 1 Taf.). [7150 1300]. 8767

Kraft, Ernst. Pentosen im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (522). [6150 Q 8450.2]. 8768

——— Zum Nachweis der Harn-Pentose. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (826). [6150 Q 8450.2]. 8769

Kraft, K. v. Kellenberger, F. and Muthmann, Wilhelm.

Krais, P. Versuche zur Verbesserung der Lichtechtheit der Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (22-23). [5020 7350]. 8770

Kraków, Akademia Umiejętności. Polskie słownictwo chemiczne uchwalone przez Akademię Umiejętności w Krakowie. Wydanie drugie. [Terminologie chimique polonaise, d'après les décisions de l'Académie des Sciences de Cracovie. Deuxième édition.] Kraków (Akademia Umiejętności), 1902, (31). 16 cm. [0070]. 8771

Kramers, G. H. Sur quelques alcaloïdes de l'opium (papavérine, cryptopine, laudanose, laudanine). Thèse sc. Genève, 1900-1901, (68). 8vo. [3010]. 8772

[**Krasuskij, Konstantin Adamovič.** Красуский, К. А. О реакціи образования альдегидовъ и кетонровъ изъ α -хлороспиртовъ. [Réaction de formation des aldéhydes et cétones en partant des α -chloroalcools.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (287-315). [1210 1410 1510]. 8773

——— О реакціи образования альдегидовъ и кетонровъ изъ α -гликолей и изъ α -окисей. [Sur la réaction de formation des aldéhydes et des cétones en partant des α -glycoles et α -oxydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (537-555). [1400 1500]. 8774

——— О механизме изомеризации α -окисей. [Sur le mécanisme de l'isomérisation des α -oxydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (556-575). [7050 1910]. 8775

——— Изслѣдованіе изомерныхъ превращеній, совершающихся при участіи органическихъ окисей. Recherches des isomérisations qui se produisent au moyen des oxydes organiques.] St. Peterburg, 1902, (117). 24 cm. [7050 1200 1400 1500]. 8776

Krauch, C. The testing of chemical reagents for purity. Authorised translation of the 3rd ed. by J. A. Williamson and L. W. Dupré. With additions and emendations by the author. London (Maclaren), 1902, (350). 25 cm. [6000]. 8777

Kraus, Alfred. Die Alkohol-Frage in Frankreich. II. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (105-106). [1210]. 8778

Krauss, A. Eisen-Hütten-Kunde. Tl 1. Das Roh-Eisen. Tl 2. Das Schmiedeeisen. (Sammlung Göschens, 152. 153). Leipzig (G. J. Göschens), 1902, (85, mit 4 Taf.; 80, mit 5 Taf.) 16 cm. Geb. je 0,80 M. [0320 G 18]. 8779

Krauss, Ludwig. v. Rupp, Erwin.

Krauss, R. Ueber Dibrom- α -truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2931-2933). [1330]. 8780

Kraut, K. Cum grano salis. Die Kali-Industrie im Leine- und Wesergebiet und das Gutachten der Königl. Wissenschaftl. Deputation f. d. Medicinalwesen über die Einwirkung der Kali-Industrie-Abwässer auf die Flüsse. Berlin (A. Seydel), 1902, (IV + 73, mit 2 Taf.). 27 cm. 3 M. [6500 Q 1881 G 18 J 52 de]. 8781

Kreis, Hans. Ueber Fettsäureglyceride mit doppeltem Schmelzpunkt. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (384-385). [1300 Q 1540]. 8782

——— Ueber eine neue Farbenreaction des Thiophens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (523). [6150 1920]. 8783

——— Ueber neue Farbenreactionen fetter Oele. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (897). [6500 1300 M 3120]. 8784

——— Ueber Jodzahlbestimmungen nach Wijs. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (213-215). [6200 6500]. 8785

——— Beiträge zur schweizerischen Wein statistik. Resultate von Weinmostuntersuchungen aus den Kantonen Basel-Stadt und Basel-Land. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (471). [6500]. 8786

——— und **Hafner, August.** Ueber Fettsäureglyceride mit doppeltem Schmelzpunkt. (Vorl. Mitt.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1122-1124). [1300 7200 Q 1860]. 8787

Kreitling. Die Benutzung von Schwimmern bei Büretten. (2. Mitt.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (4-6). [6000]. 8788

Krembs, R. G. v. Kostanecki, Stanislaus v.

Kretak, P. Die Fabrikation der Wagenfette. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (426-429). [1300]. 8789

Kreutz, Ad. Ueber die Trennung der Phenylparaconsäure in ihre optisch activen Componenten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (127-139). [1310 1330 7300 G 540]. 8790

Kröber, E. und **Rimbach, C.** Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane mittelst Salzsäure-Destillation und Fällung des Furfurols durch Phloroglucin. Mittheilung von [Bernhard] Tollens. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (477-482). [6300 1840 M 3120]. 8791

_____ und **Tollens, B[ernhard].** Anwendung der Pentosan-Bestimmungsmethode auf verschiedene vegetabilische Stoffe und die Materialien der Papierfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (508-510). [6300 1840 M 3120]. 8792

Krone, Hermann. Worin beruht die Verschiedenheit der Lichtempfindlichkeits-Grade photographischer Schichten? Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (13-18). [7350]. 8793

Kronstein, A. Zur Kenntniss der Polymerisation. [1. Mitt. Polymerisation des Styrols und der Cyansäure.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4150-4153). [7000 1130 1310]. 8794

_____ Zur Kenntniss der Polymerisation. [2. Mitt. Mesomorphe Polymerisation. (Typus: Styrol.)] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4153-4157). [7000 1130]. 8795

Krüger, M. Die Elektrochemie im Jahre 1901. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (231-234, 248-255, 275-283). [7250 C 6200]. 6879

_____ und **Schittenhelm, A.** Die Purinkörper der menschlichen Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (153-163). [1930 Q 7055 1630]. 8797

_____ und **Schmid, Julius.** Die Entstehung der Harnsäure aus freien

Purinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (549-565). [1930 Q 3813 7924 1635]. 8798

Krüss, Hugo. Versuche mit Knallgasbrennern. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (23-27). [0910 C 3010]. 8799

_____ Kann ein Mischbrenner für Kalklicht explosions sicher sein? Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (145-147). [0910 7200]. 8800

Krug, Theodor. Die Induktion im chemischen Unterrichte. 72. Jahresbericht über das städt. Realgymnasium und die damit verbundene Realschule (Reformschule) zu Barmen für das Schuljahr 1900. Barmen (Druck v. D. B. Wiemann), 1901, (25). 25 cm. [0050]. 8801

Krull, Fritz. Elektrochemische Unternehmungen in den Vereinigten Staaten von Nordamerika. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (244-246). [0930 5500]. 8802

_____ Ueber Wasserstandsrohren. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (309-313). [0710 B 3620]. 8803

Kubierschky, K. Ueber ein eigen thümliches Salzvorkommen im sogenannten Magdeburg-Halberstädter Becken. Mit Nachtrag von J. H. van't Hoff. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (404-415). [7150 G 32 18 16 J 27 de]. 8804

Kučera, Gottlieb und **Forch, Carl.** Ueber das optische Brechungsverhältnis einiger Flüssigkeiten bei tiefen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (132-134). [7300 C 3030]. 8805

Kuchenbecker, Adolf. Ueber die Einwirkung von Chlorkalk auf Diazo- und Isodiazverbindungen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (66). 22 cm. [1740]. 8806

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate und Verfahren zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprozesse. Mechaniker, Berlin, **10**, 1902, (85-89, 100-102). [7350 C 3080]. 8807

[**Kudiš, D.**] Кудинъ, Д. Испытание кievскихъ продажныхъ керосиновъ. (Sur le kérosine de commerce à Kieff.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **34**, 1902, (20) 202). [1100]. 8808

Kügelgen, [Franz] von. Bleigewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (22-24). [0580 G 18]. 8809

——— Ueber die Reduction durch Calciumcarbid. (Bemerkungen zu dem Aufsatz von B. Neumann über „Metallgewinnung mittels Calciumcarbides“.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (984). [0930 G 18]. 8810

——— Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (781-783). [0930 7050]. 8811

——— Étude sur le pouvoir réducteur du carbure de calcium. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (34-44). [0220]. 8812

Kühl, Hugo. Ueber Chinarothe und Chinagerbsäure. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (72). [5020 M 3120]. 8813

——— Ueber Mel depuratum. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (228). [6500 Q 9190]. 8814

——— Ueber Farbenreaktionen von Cortex Granati und Flores Koso. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (377-378). [6500 M 3120 Q 9190]. 8815

Kühling, O[tto]. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure. Erwiderung an die HHrn. O. Sackur und G. Boddländer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (678-680). [0100 7000]. 8816

——— Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure und das Verhalten der letzteren gegen Jodkaliumlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1257-1261). [0250 0490 7000]. 8817

Kühn, A. Praktische Winke zur Beurtheilung von Thermometern ohne amtlichen Prüfungsschein für wissenschaftliche und technische Zwecke. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (106-107). [0910 C 1210]. 8818

——— Preisunterschiede und Differenzen in der Thermometrie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (385-386). [0910 C 1210]. 8819

Küllenberg, Albert. Ueber die drei Nitrobenzaldiphenylitaconsäuren, ihre Synthese und ihre Umwandlungs-

produkte. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (47). 22 cm. [1330 1320]. 8820

Kuenen, [J. P.]. Simple proof of Gibbs' Phase Rule. Edinburgh, Proc. R. Soc., **23**, 1901, (317-318). [7000]. 8821

——— Change of the coefficient of absorption of a gas in a liquid with temperature. Edinburgh, Proc. R. Soc., **23**, 1901, (312-316, with pl.). [7150]. 8822

——— and **Robson**, W. G. Observations on mixtures with maximum or minimum vapour-pressure. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (116-132). [7150]. 8823

——— Vapour pressures of carbon dioxide and of ethane at temperatures below 0° C. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (149-158). [7150]. 8824

——— The thermal properties of carbon dioxide and of ethane. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (622-630). [0210 1110 7150 7200]. 8825

Künkler, A. Die Bedeutung von Harz und Harzölen für die Lack- und Firnisbranche. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (4-5, 25-26). [1860 M 3120]. 8826

——— Das Solidifizieren des Petroleums und der Mineralöle. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (330-331, 367-368). [5500 1110]. 8827

——— Die wasserlöslichen Oele. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (455-456, 490-491, 510). [1300]. 8828

Küspert, Franz. Ein Demonstrationsversuch über colloïdales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2815-2816). [0920 0110 7150]. 8829

——— Colloïdales Silber. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4066-4070). [0110 7150 7350]. 8830

——— Colloïdales Silber und Gold. (Nachtrag zur 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4070-4071). [0110 0150 7150]. 8831

Küster, F[r.]. W. Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Für den Gebrauch im Unterrichtslaboratorium und in der Praxis berechnet und mit Erläuterungen versehen. 3., neu berechnete u. erweit. Aufl. Leipzig (Veit u. Co.), 1902, (95). 18 cm. Geb. 2 M. [0030 A 0090]. 8832

——— Beiträge zur Chemie der Sulfide. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (121–126). [0660 7000]. 8833

——— Ueber das elektrochemische Verhalten des Schwefels. Nach Versuchen des Herrn Dr. Woldemar Hommel. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (496–500). [0660 7250]. 8834

——— Ueber den Universitätsunterricht in der Chemie und das neu begründete Ordinariat für anorganische Chemie in Göttingen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (23–25). [0050]. 8835

——— Die anorganische Chemie auf den deutschen Hochschulen. Eine Antwort an Clemens Winkler. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (45–47). [0050]. 8836

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis der Gallenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1268–1273). [5020 Q 1310]. 8837

——— Beiträge zur Kenntnis des Hämatins. (Vorl. Mitt. über die Constitution der Hämatinsäuren, über das β -Hämin und das Hämopyrrol). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2948–2954). [4010 1350 Q 1156]. 8838

——— Ueber den gerichtlichen Nachweis von Blut. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1317–1323). [6500 Q 5025 5028 1280 5480 0090 R 3600]. 8839

Kufferath, A. Ueber die Reduktion von Indigo mit Zinkstaub und Ammoniak. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (481). [5020 1930]. 8840

——— v. Binz, Arthur.

Kuhara, Mitsuru und **Chikashige, Masumi.** Ransai no Methyl Yūdōtai. [Methyl derivatives of indigo.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (109–126); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1–15). [5020]. 8841

——— and **Fukui, Matsuo.** Enkwa-phthalyl ni Hōkōzoku-amin Rui no

Sayō. [Action of aromatic amines upon phthalyl chloride.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (224–236); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **26**, 1901, (454–463). [1330]. 8842

Kultz, Erich. Ueber die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Methylmorphimethin. — Nachweis der Stellung des Stickstoffringes im α -Naphthindol. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (28). 22 cm. [1630 3010 1930]. 8843

Kunckell, F[ranz] und **Sarfert, O.** Ueber die Einwirkung von Benzamidin auf β -Brom- α -Benzylacetophenon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3169). [1630 1530 1930]. 8844

——— und **Vossen, F.** Einwirkung von Phenylhydrazin und Methylphenylhydrazin auf p-Methyl- α - β -dichlorstyrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2291–2294). [1630 1130 1430]. 8845

——— Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf α , β -Dichlorstyrole. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2294–2295). [1130 1930]. 8846

——— und **Zumbusch, L.** Ueber die Einwirkung von Mucobrom- und Mucochlor-Säure auf Benzamidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3164–3168). [1320 1630 1930]. 8847

Kunitomo, Yasutami. Sukuri-mi no Seibun. [Constituents of "Sukuri" seed.] Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., 1902, (93–96). [1310]. 8848

Kunlin, J. v. Erlenmeyer, Emil, jun.

Kunz, J. v. Werner, A.

Kunz, M. A. Untersuchungen über Phenanthren. Phil. Diss. Zürich. Berlin (J. Springer), 1901–1902, (VI + 152). 24 cm. 1 M. 1130. 8849

Kupffer, A. von. v. Dupré, jun.

[Kurbatov, Vladimir Jakoblevič.] Курбатовъ, В. Я. О зависимости между скрытой теплотой испарения и плотностью паровъ. Sur la corrélation de la chaleur latente d'évaporation avec la densité des vapeurs. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (250–287, av. 1 pl.). [7200]. 8850

[**Kurbatov**, Vladimir Jakovlevič]. Курбатовъ, В. Я. Изслѣдованіе скрытыхъ теплотъ испаренія анилина при уменьшеніихъ давленійхъ. [Recherches sur les chaleurs latentes d'évaporation de l'aniline sous pression réduite.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 639-640). [1630 7200]. 8851

О правилѣ Шиффа измѣненія теплоемкостей органическихъ жидкостей съ температурой. [Sur la règle de Schiff du changement des chaleurs spécifiques des fluides organiques avec la température.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 640). [7200]. 8852

О законѣ Трутона. [Sur la loi de Trouton.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 641). [7200]. 8853

О скрытой теплотѣ испаренія и теплоемкости ртути. [Sur la chaleur latente d'évaporation et chaleur spécifique du mercure.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 640-641). [0380 7200]. 8854

О скрытой теплотѣ испаренія ртути. [Sur la chaleur latente de l'évaporation du mercure.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (659-665). [0380 7200]. 8855

Изслѣдованіе теплоемкости и скрытыхъ теплотъ испаренія анилина. [Sur la chaleur spécifique et chaleur latente d'évaporation de l'aniline.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (766-787, pl. IX). [1630 7200]. 8856

[**Kurilov**, Venedikt Viktorovič]. Күриловъ, В. В. Объ амміакатахъ азотносеребряной соли. [Un ammoniacate du nitrate d'argent.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843). [0110 0490]. 8857

Обзоръ работъ по неорганической химіи за 1901 годъ. [Revue des travaux de la chimie inorganique de l'année 1901.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (143-149, II, 151-165, II). [0100]. 8858

Объ амміакатахъ азотносеребряной соли. [Sur les combinaisons

de l'ammoniaque avec le nitrate d'argent]. St. Petersburg, Bull. Ac. Sc., (sér. 5), **17**, 1902, (149-160). [0110 0490]. 8859

[**Kurnakov**, N. S.]. Курнаковъ, Н. С. Составъ гремучаго газа изъ донецкихъ каменноугольныхъ копей. [Composition du grisou obtenu des mines houillères du Donetz.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (654-659). [6400]. 8860

[— et **Podkopajev**, N. I.]. — и Подкопаевъ, Н. П. О составѣ асболита изъ Новой Каледоніи и Нижняго Тагила. [Analyse de l'asbolith de la Nouvelle Calédonie et Nijni Taguil.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 517-518). [6500]. 8861

und **Puschin**, N. A. Ueber die Thalliumlegierungen. [Schmelzpunkte.] [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (86-108). [0790 7200 C 1810]. 8862

Ueber Schmelztemperaturen der Legierungen des Natriums mit Kalium. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (109-112). [0500 0420 7200 C 1810]. 8863

[— et **Stepanov**, N. I.]. — и Степановъ, Н. П. Сплавы магнія съ оловомъ и свинцомъ. [Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 520). [0460 0580 0720]. 8864

[— et **Weimarn**, P. P.]. — и Веймарнъ, П. П. О зеленыхъ гидратныхъ формахъ роданистаго марганца. [Sur les hydrates verts du rhodanure de manganèse.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 518-520). [0470]. 8865

Kurnakow. r. Kurnakov.

[**Kursanov**, Nikolaj Ivanovič.]. Курсановъ, Н. П. О дициклогексилѣ и диметилдициклогексилѣ. [Sur le dicyclohexyle et sur le diméthylidicyclohexyle.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (221-226). [1140]. 8866

Kutscher, Friedrich. Zur Kenntniss der Amidosäuren der Reihe $C_nH_{2n+1}NO_2$. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (588-592). [1310 Q 1610]. 8867

——— Ueber das Hefetrypsin, II u. III. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (517-524). [8010 Q 1240 R 1900 1820 M 7700 3100]. 8868

——— und **Seemann, J.** Zur Kenntniss der Verdauungsvorgänge im Dünndarm. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (528-543). [8040 Q 7450 1134 1240]. 8869

——— Zur Kenntniss der Verdauungsvorgänge im Dünndarm, II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (432-458). [8040 Q 7450 1134 1240]. 8870

Kurz, Camille. Tannindigotin. Färbertztg, Berlin, **13**, 1902, (117-119). [5020 1930]. 8871

Kyle, H. M. On the action of the spurge (*Euphorbia hiberna* L.) on salmonoid fishes. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (48-66). [6500 8000]. 8872

Kypke, Max. Linsenkühler „Kypke“. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (898-899). [0910]. 8873

Laar, J. J. van. Lehrbuch der mathematischen Chemie. Mit einer Einleitung von H. W. Bakhuis-Roozeboom. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XIX + 224). 22 cm. [7000 7200 C 2400]. 8874

Labbé, H. v. Donard, E.

Labhardt, H. und **Zschoche, R.** Ueber die elektrolitische Oxydation von p-Tolylsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (93-96). [1330 7250]. 8875

——— v. Rupe, H.

Laborde, J. Sur l'action de l'acide sulfureux contre la casse de vins. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (723-725). [8010]. 8876

——— Sur la guérison de la casse des vins par l'addition d'acide sulfureux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (116-118). [8010]. 8877

Lach, Béla. Fettsplattung und Glycerinergewinnung in der Seifen-Industrie. (Vortrag.) SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (145-146, 163-164, 181, 199). [5500 1210]. 8878

Lachman, Arthur. On azoxybenzene. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1178-1200). [1720]. 8879

——— Some suggestions for the improvement of instruction in technical chemistry. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (775-785). [0050]. 8880

Lacinskij, A. et **Svadkovskij, V.** Лацинскій, А. и Свадковскій, В. Обь образовании смѣшанныхъ эфировъ третичныхъ алкоголей. [Sur la préparation des éthers mixtes des alcools tertiaires.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 94). [1210]. 8881

Lacombe, H. Sur un type de composés du glucinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (772-774). [0180 1310]. 8882

Ladenburg, A[ibert]. Vorträge über die Entwicklungsgeschichte der Chemie von Lavoisier bis zur Gegenwart. Gleichzeitig 3. verm. Aufl. der Entwicklungsgeschichte der Chemie in den letzten hundert Jahren. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (X + 399). 22 cm. Geb. 7 M. [0010]. 8883

——— Bildung von Tropin aus Tropicidin und die Synthese des Atropins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1159-1162). [1930 3010 M 3120]. 8884

——— Ueber reines Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1256-1257). [0390]. 8885

——— Ueber das Atomgewicht des Jods. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2275-2285). [0390 7100]. 8886

——— Umwandlung von Tropicidin in Tropin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2295-2297). [1930]. 8887

——— Berichtigung [betr. Pipecolylhydrazin]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3566). [1930]. 8888

Laffont, Marc. Recherches sur les variations provoquées dans la toxicité de certains composés minéraux ou organiques, suivant les groupements chimiques auxquels ils sont liés dans leurs composés solubles. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (861-863). [8050 Q 9150]. 8889

Lamar, W. R. v. Schieffelin, W. J.

Lamb, Arthur B. The conversion of orthoperiodic acid into normal periodic acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (134-138). [0390]. 8890

Lambling, Eugène. Action de l'isocyanate de phényle sur quelques oxyacides et leurs éthers. Paris, **1902**, (124). 25 cm. [1310]. 8891

——— Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (441-451, 606-612, 871-875). [1310 1330 1940]. 8892

Lampe, V. v. Kostanecki, S[tanislaus] von.

Lander, G. D. Synthesis of iminoethers. N-Arylbenziminio-ethers. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (591-598); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (72-73). [1630 1660]. 8893

Landes, L. Bürette zur raschen und genauen Ermittlung der schwefeligen Säure (Proc. SO₂) im schwefeligen Sättigungsgase. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (968). [6400]. 8894

Landolt, Hans [Heinrich], assisted by O. Schonrock, P. Lindner, F. Schütt, L. Berndt und T. Posner. The optical rotating power of organic substances and its practical application. 2nd Ed. Translated with additions by John H. Long. Easton, Pa. (Chem. Pub. Co.), 1902, (XXI + 751). 24 cm. [6500 7300]. 8895

Landsiedl, Anton. Neue Extractionsapparate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (274-275). [0910]. 8896

——— Destillations- und Rückflusskühler. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (325-326). [0910]. 8897

Lang, W. R. and **Carson**, C. M. Solubility of the sulphides of arsenic, antimony, and tin. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1018). [6200]. 8898

——— and **Mackintosh**, J. C. The separation of arsenic, tin and antimony. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (748). [6200]. 8899

Lange, A. Ueber die Explosion einer mit Stickoxydul gefüllten Bombe. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (725-731). [0490 7200]. 8900

Lange, A. Zur Bekämpfung der Explosionsgefahr beim Transport verdichteter Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1307-1317). [7200]. 8901

Lange, H. v. Knorr, Ludwig.

Lange, Wilhelm. Zur Elektrolyse von Kupfersulfat als Grundlage der Acidimetrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (609-610). [6000]. 8902

Langen, Adolf. Sauggeneratorgasanlagen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1681-1687). [6500]. 8903

Langer, Josef. Ueber Buntreserven unter Paranitraniilinrot. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (116-119). [5020 1720]. 8904

Langgaard, A[lexander Anton]. Zur Prüfung des Chloroforms. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (273-275). [6500 Q 9195]. 8905

——— Zur Prüfung des Chloroforms. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (600-601). [6500 Q 9195]. 8906

Langstein, Leo. Der Befund von Chito-amin und einer Kohlehydratsäure unter den Spaltungsproducten des Serumalbumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (176-178). [1810 1310 4010 Q 1440 1134]. 8907

——— Die Kohlehydrate der Eiweisskörper des Bluteserums. Vortrag. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1876-1877). [4010 Q 5475 1134]. 8908

Lanser, Th. und **Halvorsen**, B. F. Ueber die Diphenylteträndicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1407-1411). [1340]. 8909

Lapworth, Arthur and **Hann**, A. C. Osborn. Derivatives of normal and isobutyryl-pyruvic acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1485-1491); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (141-142). [1310 1530]. 8910

——— Optically active esters of β -ketonic and β -aldehydic acids. Part I. Menthyl formylphenylacetate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1491-1499); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (144). [1330]. 8911

Lapworth, Arthur and Hann, A. C. Osborn. Optically active esters of β -ketonic and β -aldehydic acids. Part II. Menthyl acetoacetate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1499-1508); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (145-146). [1310 1320]. 8912

————— The mutarotation of camphorquinonehydrazone and mechanism of simple desmotropic change. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1508-1519); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (146-147). [1540 7050]. 8913

————— and **Harvey, Alfred William**. Derivatives of α -amino-camphoroxime. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (549-555); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (70-71). [1540]. 8914

————— and **Lenton, Walter H.** The constitution of the acids obtained from α -dibromocamphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (17-26). [1340 1540]. 8915

————— Optically active methylbenzylacetic acid. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (35-36). [1330]. 8916

Lasne, Henri. Sur le phosphate ammoniac-calcique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (131-135). [0570]. 8917

Laubenthal, Georg. Messungen im Absorptionsspectrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (851-861). [7300 C 3860]. 8918

Lauder, Alexander v. Dobbie, James J. and Hartley, W. N.

Launoy, L. De l'action amylolytique des glandes salivaires chez les Ophidiens (2^e note). Bul. Muséum, Paris, 1902, (38-42). [8010 N 5611 5631 Q 1240 7225]. 8919

Lauterbach, Fritz. Ueber die Alkalitätsbestimmung des Zuckers durch Phenolphthalein. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (353-354). [6500 Q 1885]. 8920

————— Zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (653). [6300 1820]. 8921

————— Zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (778-782). [6500]. 8922

Lauterwald, Fr. v. Weigmann, A.

Laves, E. Ueber Untersuchung und Verwertung der Samen von Rosskastanien. (Vorl. Mitt.) ApothZtg, Berlin, **18**, 1903, (34-35). [6500 R 1820 Q 1875 M 3120 5400]. 8923

Law, H. D. Some experiments with the Kjeldahl method of nitrogen estimation. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (847-848). [6200]. 8924

Lawrow, Maria und Salaskin, S. Ueber die Niederschlagbildung in Albumoselösungen durch Labwirkung des Magenfermentes. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (277-291). [8010 8020 Q 1145 7330 1240]. 8925

Leather, John Walter. The sampling of soils. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (883-887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (125). [6500]. 8926

————— Some excessively saline Indian well waters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (887-892); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (127-128). [6500]. 8927

Leathes, J. B. On the products of the proteolytic action of an enzyme contained in the cells of the spleen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (360-365). [8010 8040]. 8928

Leavenworth, C. S. [On some double and triple thiocyanates]. V. Caesium-manganous thiocyanate, $\text{Cs}_4\text{Mn}(\text{SCN})_6$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (261-262). [1310]. 8929

————— and **Wells, H[orace] L.** [On some double and triple thiocyanates]. XVII. Caesium-silver-manganous thiocyanate, $\text{Cs}_2\text{MnAg}_2(\text{SCN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (276). [1310]. 8930

Lebeau, P. Sur l'action du lithium ammonium sur l'antimoine et les propriétés de l'antimonure de lithium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (284-286). [0450 0680 0430]. 8931

————— Sur les combinaisons du silicium avec le cobalt et un nouveau siliciure de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (475-477). [0710 0260]. 8932

————— Sur les siliciures de cobalt. Ann. chim. phys., (sér. 7), **27**, 1902, (271-277). [0710 0260]. 8933

Lebeau, P. Sur les arséniures alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (470-483). [0140 0220]. 8934

— Sur les combinaisons du fer avec le silicium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (5-31). [0320 0710]. 8935

— Sur l'état du silicium dans les fontes et les ferrosiliciums à faible teneur. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (39-42). [0710 0320]. 8936

— Action de quelques réactifs sur le silicium amorphe. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (42-44). [0710]. 8937

— Sur la cimentation du fer par le silicium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (44-45). [0710 0320]. 8938

— Sur la préparation électrolytique de l'antimoniure de lithium et de quelques alliages de ce métal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (254-265); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, 231-233. [0450 0680 0430]. 8940

— v. Moissan, Henri.

Le Blanc, Max. Die Darstellung des Chlors und seiner Verbindungen mit Hilfe des elektrischen Stromes. (Monographien über angewandte Elektrochemie Bd 3.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 109). 25 cm. 6 M. [0270]. 8941

— und **Bindschedler, E.** Ueber die Bildung schwer löslicher Niederschläge bei der Elektrolyse mit löslichen Anoden. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (255-264). [7250 C 6220]. 8942

— und **Brode, J.** Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron und Aetzkali. 1. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (697-707, 717-729). [0500 7250]. 8943

— Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron und Aetzkali. 2. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetzkali. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (817-822). [0420 7250]. 8944

— Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Eine Entgegnung an Herrn R. Lorenz. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, 939-940). [0500 7250]. 8945

Le Bon, Gustave. Action dissociante des diverses régions du spectre sur la matière. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (32-35). [7300 C 6850]. 8946

Ledebur, A. Handbuch der Eisenhüttenkunde. Für den Gebrauch im Betriebe wie zur Benutzung beim Unterrichte bearbeitet. 4. neu bearb. Aufl. Abt. 1. Einführung in die Eisenhüttenkunde. Leipzig (A. Felix), 1902, (IV + 381, mit 1 Taf.). 24 cm. 12 M. [0320 G 18]. 8947

— Handbuch der Eisenhüttenkunde. Für den Gebrauch im Betriebe wie zur Benutzung beim Unterrichte bearb. 4. neu bearb. Aufl. Abt. 2: Das Roheisen und seine Darstellung. Leipzig (A. Felix), 1902, (IV + 383-702). 24 cm. 13 M. [0320 G 18]. 8948

— Ueber einen Gehalt des Eisens an Calcium und Magnesium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (710-713). [0320 6500 G 18]. 8949

— Ueber den Einfluss des Siliciums beim Glühfrischen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (813-815). [0320 G 18]. 8950

— Titerstellung von Permananganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1242-1243). [6200 G 18]. 8951

— **Ледобуръ, А.** Желѣзо и фосфоръ. [L'acier et le phosphore]. Gorn. žurn., St. Peterburg, **LXXXVIII**, 2, (partie non-officielle), 1902, (153-167). [0320 0570]. 8952

Leduc, A. Sur l'électrolyse de l'azotate d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (23-25). [7250 C 6200]. 8953

— Sur l'équivalent électrochimique de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (237-240). [7250 0110 C 6210]. 8954

— Électrolyse des mélanges de sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (395-396). [7250 6200]. 8955

— Sur l'hydrogène atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (860-861). [0360 F 0410 C 1450]. 8956

Leduc, S. Champs de force de diffusion bipolaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1204-1205). [7150 C 0100]. 8957

——— Dosage des ions introduits par l'électrolyse. Ann. électrobiol. électrothér., Paris, **5**, 1902, (94-95). [7250 C 6240]. 8958

Lee, W. C. v. North, B.

Leent, F. H. van. v. Thomas, J. C. A. Simon.

Lees, Frederic Herbert. Methyl β -methylhexyl ketone. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1594-1595); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, 193. [1310 1510]. 8959

——— v. Power, Frederick B.

Leffier, Rudolf L. The estimation of carbon in steel by direct combustion. Chem. News, London, **85**, 1902, (121-122). [6500]. 8960

Leffmann, Henry. Note on honey. London, Anal., **27**, 1902, (355-357). [6500]. 8961

——— Ancient metallurgy. Cassier's Mag., New York, N.Y., **22**, 1902, (153-156). [0010]. 8962

Léger, E. Sur quelques dérivés de l'antraquinone obtenus dans l'action du bioxyde de sodium sur les aloïnes et leurs produits halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1111-1113). [1530]. 8963

——— Sur la constitution des aloïnes; comparaison avec celle des glucosides. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1584-1586). [1860 1530]. 8964

——— Sur quelques dérivés de l'antraquinone obtenus à l'aide des aloïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (751-756). [1530]. 8965

——— Sur la production des dérivés de l'antraquinone au moyen des aloïnes de l'aloès du Natal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (756-758). [1530]. 8966

Le Goff, J. Sur certaines réactions chromatiques des globules rouges du sang des diabétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1119-1120). [8040 Q 5125 5180 7930]. 8967

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. U. Hochreuther), 1901, (33, mit Taf.). 24 cm. [7300 C 4200]. 8968

——— Photographie der ultraroten Spectren der Erdalkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (643-651). [7300 C 4200]. 8969

——— Bemerkungen zu meinem Aufsatz: „Photographie der ultraroten Spectren der Erdalkalimetalle.“ Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (246-247). [7300 C 4200]. 8970

——— Ueber einen neuen Universal-Spektralapparat. Zs. Instrumentenk., Berlin, **22**, 1902, (261-269, mit 1 Taf.). [0910 C 3030]. 8971

——— und **Straubel, R.** Ultraviolett des Quecksilberspectrums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (909-911). [0380 7300 C 4200]. 8972

Lehmann, K[arl] B[ernhard]. Hygienische Untersuchungen über Mehl und Brot X. Neue Studien über die Acidität des Brotes, ihre Ursachen und ihre beste Bestimmungsmethode. Arch. Hyg., München, **44**, 1902, (214-237). [6500 R 2590 Q 1872]. 8973

Lehmann, Louis. v. Buchner, Eduard.

Lehmann, Martin. v. Hantzsch, A.

Lehmann, O[tto]. Ueber künstlichen Dichroismus bei flüssigen Krystallen und Hrn. Tammann's Ansicht. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (908-923). [7100 G 440 260 B 3210]. 8974

Lehmann, Willy. Beiträge zur Kenntnis der Acetalisierung bei den Aldehyden und Diacylmethanen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (71). 23 cm. 5500 1400 1300. 8975

Lehnert, Georg. Das Porzellan. (Sammlung illustrierter Monographien. 6.) Bielefeld u. Leipzig (Velhagen & Klasing), 1902, (152). 26 cm. 4 M. [0120 G 18]. 8976

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen zur Eisenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, 988-989. [6200 G 18]. 8977

Leidié, E. Sur les azotites doubles de l'iridium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1582-1584); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (936-940); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (479-488). 8980

——— Étude sur une encre antique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (13-16). [0010]. 8981

——— et **Quennessen**. Action du bioxyde de sodium sur les métaux de la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (179-183); J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (364-369). [0100 0610]. 8983

Leimbach, Robert. Das Hydrazid der Brenzschleimsäure. (Curtius, Th[eo]dor]. Hydrazide und Azide organischer Säuren. XXVI.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (20-41). [1910]. 8984

Leiningen-Westerburg, Wilhelm Graf zu. Methode zur quantitativen Bestimmung des Fluors. (Vorl. Mitt.) Chem.-Ztg., Cöthen, **26**, 1902, (967-968). [6200]. 8985

Leisse, Fr. v. Zincke, Th.

Lemme, R. v. Duden, Paul.

Lemmermann, Otto. Die Düngerlehre. Lehrbuch zum Selbstunterricht sowie zum Gebrauche für Studierende und Lehrer der Landwirtschaft. Leipzig (M. Schäfer), 1902, (VII + 240). 28 cm. 4 M. [6500 G 18 M 3060]. 8986

Lemoult, P. Sur quelques nouveaux composés organiques d'addition. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (346-348). [1630]. 8987

——— Sur quelques composés organiques d'addition. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (966-970). [1130 1630]. 8988

Lengfeld, Felix. Some applications to chemistry of J. J. Thomson's work on the structure of the atom. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (639-642). [7000 C 0100]. 8989

Lenglen, M. v. Robine, R.

Lenher, Victor. Action of selenic acid on gold. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (354-355). [0150 0700]. 8990

——— Naturally occurring telluride of gold. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (355-360). [0150 G 13]. 8991

——— v. Hall, R. D.

Lenschau, Th. Oelfeuerung. Meer u. Küste, Rostock, **2**, 1902, (186-187, 197-198). [7200]. 8992

Lenton, Walter H. v. Lapworth, Arthur.

Lépine, R. et Boulud. Sur le dosage des sucres dans le sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (398-400). [6500 Q 5025]. 8993

——— Sur l'acide glycuronique dans le sang du chien. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (139-140). [1310]. 8994

Leersch, F. von. Oberflächenspannung und Doppelschichten an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (434-441). [7150 C 0300 5225]. 8995

Le Roy, G. A. Sur l'analyse des poivres. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (48-49). [6500]. 8996

Lesage et Dongier. Etude de la fermentation lactique par l'observation de la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (612-614). [7250 8020 Q 1010 1837]. 8997

Leser, Georges. Sur les β -dicétones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71). [1510 1940 1520 1530 1540]. 8998

——— Synthèse de la menthone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1115-1116). [1540]. 8999

Lespieau, R. v. Joly, A.

Lessing, A. v. Nernst, Walter.

Lessing, Rudolf. Ueber 1,4-N-Methylpyrrolidinindicarbonsäure. Ueber eine Bildung von Phenylcyclohexan aus Chinit. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (58). 23 cm. [1930 1140]. 9000

——— v. Willstätter, Richard.

Lester, J. H. An improved gas-sampler. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (386-387). [6400]. 9001

Leteur, F. Sur le dosage du soufre dans les matières organiques. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (315-317). [6200]. 9002

Leuba, Auguste F. Sur l'influence du ferrocyanure de potassium dans la précipitation de l'acide phosphorique par le nitromolybdate d'ammonium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (257). [6300]. 9003

——— Sur la recherche de l'acide nitrique en présence d'un ferrocyanure alcalin. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (258). [6300]. 9004

——— Caractérisation de l'iode et du brome en présence des hyposulfites. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (298-299). [6100]. 9005

Leuchs, Friedrich Hermann. Synthesen von Oxyaminosäuren. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (31). 22 cm. [1310]. 9006

Leuchs, Hermann. v. Fischer, Emil.

Leuscher, E. Ueber Cassava. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (10-11). [6500 Q 9190 1875 M 3120]. 9007

——— Ueber die Gewinnung von Arrowroot. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (23-25). [1840 M 3120]. 9008

——— Eigenartige Mineraleinschlüsse in jamaicanischen Böden. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (28-29). [6500 J 27 G 13]. 9009

——— Einiges über Bananen. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (85-91, 105-114, 125-134). [6500 M 3120 6000 Q 1875]. 9010

Levene, P. A. Embryochemische Untersuchungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (80-83). [6500 Q 0860 1610]. 9011

——— and **Mendel, Lafayette B.** Some decomposition products of the crystallized vegetable proteid, edestin. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, (48-52). [4020 Q 1134 9140]. 9012

——— v. Fischer, Emil.

Levi, F. Die Bestimmung des Alkohols. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (867). [6300 Q 1884]. 9013

[Levin, I.] Левинъ, И. Теорія двойныхъ связей Типе. [La théorie de Tillet des liaisons binaires.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (170-180, II). [1000]. 9014

——— Очерки органической химии. [Sur quelques chapitres de la chimie organique.] Chimik, Vilina, **II**, 37, 1902, (839-847, 861-871). [1000]. 9015

Levin, M. v. Tanatar, S. M.

Levin, Wilhelm. Methodischer Leitfaden für den Anfangsunterricht in der Chemie unter Berücksichtigung der Mineralogie. 4. verb. Aufl. Berlin (O. Salle), 1902, (VI + 168). 23 cm. 2 M. [0050 G 0050]. 9016

Levinstein, Edwin. Ueber einige Kondensationsprodukte des Aethylmethylketons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (50). 22 cm. [1510]. 9017

Levinstein, Herbert. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Nitromethan. Zur Kenntniss von Nitroformazyl und Nitroformaldehydphenylhydrazon. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (117). 8vo. [1740 1110 1630 1430]. 9018

[Levites, Semen Jakovlevič.] Левитесь, С. Я. Матеріалы для изученія процесса застуднѣванія. [Contribution à l'étude du procès de gélification.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (110-118, Pr.-verb. 439-441). [7000]. 9019

Levy, Albert. Recherches sur un nouvel isomère de la rosinduline et quelques-uns des ses dérivés. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (60 + 3). 8vo. [1930 5020]. 9020

——— Unification des méthodes pour l'analyse chimique des eaux et de l'air atmosphérique. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (37-38). [6590]. 9021

Levy, Paul. v. Bredt, Julius.

Levy, S. Anleitung zur Darstellung organisch-chemischer Präparate. 4. verb. u. erw. Aufl., hrsg. v. A[ugustin] Bistrzycki. Stuttgart (F. Enke), 1902, (VIII + 224). 23 cm. [5500]. 9022

Lewes, Vivian B. Acetylene. Encycl. Brit. Suppl., London, **25**, 1902, (35-40). [1120]. 9023

——— Gas and gas lighting. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (590). [7500]. 9024

——— v. Brame, J. S. S.

Lewin, Willy. v. Sachs, Franz.

Lewis, Edward W. Tribromophenol bromide (dibromobenzene ketodibromide). London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1001-1004); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (177). [1230]. 9025

Lewis, Ernest A. The effect of sea water on Muntz's metal sheathing. Chem. News, London, **85**, 1902, (134-135). [6500]. 9026

——— The melting point of chromium. Chem. News, London, **86**, 1902, (13). [0270]. 9027

——— The micro-structure of zinc and the effect of small amounts of impurity on it. Chem. News, London, **86**, 1902, (211). [0880]. 9028

——— The alloys of copper and manganese. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (842-844). [0290 0470]. 9029

——— A new form of recording apparatus for a Roberts Austen electrical pyrometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (844-845). [0910]. 9030

Lewis, Percival. The effect of sodium on the hydrocarbon bands in the spectrum of the Bunsen flame. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (122-124). [7300 C 3030 E 6600]. 9031

——— Bands in the Bunsen flame spectrum of sodium. Astroph. J., **15**, 1902, (296-297). [7300 C 3030]. 9032

——— The spectra of cathodoluminescent metallic vapors. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (31-35). [7300 C 4220]. 9033

——— Die Spektren kathodisch leuchtender Metaldämpfe. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (498-501). [7300 C 4230 6840]. 9034

Lewkowitsch, J. Laboratoriumsbuch für die Fett- und Oel-Industrie. Braunschweig (Fr. Vieweg & S.), 1902, (X + 149). 24 cm. 6 M. [6500 0030 M 3120 Q 1540]. 9035

——— On oxidized oils. London, Anal., **27**, 1902, (139-146). [6500]. 9036

——— Ueber oxydierte Oele. [Uebersetzung.] Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (151-155). [1300 M 3120]. 9037

Ley, H[einrich]. Zur Darstellung der Oxyamidine. (4. Mitt. über Acylhydroxylamine.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1451-1453). 9038

——— Elektrochemische Konstitutionsbestimmungen an Silbersalzen. (Gemeinschaftlich bearb. mit K. Schaefer.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (694-695). [0110 7250]. 9039

——— und **Schaefer**, K. Beiträge zur Chemie des Quecksilbers. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1309-1316). [0380 2000 7000]. 9040

——— Ueber Silber-salze von Säureamiden und Säureimiden. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1316-1319). [1300 0110]. 9041

Ley, Herm. Mel und Mel depuratum D. A.-B. IV. Pharm. Ztg. Berlin, **47**, 1902, (227-228). [6500 Q 9190 1885]. 9042

Liciński, H. Aparacik do filtrowania bez dostępu powietrza. [Un appareil pour filtrer à l'abri de l'air]. Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (179-180). [0910]. 9043

——— Oznaczenie cukru w wyśłodzinach. [Le dosage du sucre dans les cossettes]. Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (515-518). [6500]. 9044

Lidbury, Frank Austin. Ueber das Schmelzen dissociierender Verbindungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (453-467). [7200 C 1810]. 9045

——— v. Chapman, D. L.

[Lidov, Aleksandr Pavlovič.] Лидовъ, А. П. О вѣсовомъ опредѣленіи газообразнаго азота. [Sur la détermination quantitative de l'azote gazeux.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42-52). [6400]. 9046

Къ вопросу объ инертной части воздуха. [Contribution à l'étude de la partie inerte de l'air.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 445-446). [6400]. 9047

О составѣ нѣкоторыхъ образцовъ рудничнаго газа. [Composition des quelques gaz de mines.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 737). [6400]. 9048

О полученіи закиси азота. [Préparation du protoxyde d'azote.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977). [0490]. 9049

Ультрамарины. [Ultramarine.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (711-715). [0120 0660 0710]. 9050

Liebenow, C[arl]. Ueber die Verwendung der Fuchs'schen Messmethode in der Akkumulatoren-Technik. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (616-623). [7250 C 5620 6230]. 9051

Ueber die Dissociation der Elektrolyte. Mit Nachtrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (933-938). [7250 C 6250]. 9052

Liebermann, C[arl]. Notiz über die Löslichkeit des benzoësauren Silbers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1094). [1330]. 9053

Zur Kenntniss der Beizfärberei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1490-1498). [5000]. 9054

Ueber Beizenfarbstoffe der Bittermandelölgrün- und der Rosamin-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2301-2303). [5020 1630]. 9055

und Hohenemser, W. Ueber Hystazarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1778-1781). [5020 1540]. 9056

und Lindenbaum, S. Ueber die Acetylirung der Cochenillesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2910-2919). [1330]. 9057

(D-3218)

Liebermann, C[arl] und Lindenbaum, S. Ueber Farbstoffe der Aesculetinreihe (II). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2919-2923). [5020 1330]. 9058

und Riiber, C. N. Ueber Allophenylbutadien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2696-2698). [1130]. 9059

und Wölbling, F. Ueber einige Dioxyfluoresceine und Dioxyeosine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1782-1788). [5020 1910 1330]. 9060

Liebermann, Paul. Beiträge zur Kenntnis einiger Chromonderivate. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1901-1902, (35). 8vo. [1910 5020]. 9061

Liebmann, Louis. Ueber einen modifizierten Moissan'schen Schmelzofen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (125-128). [0910 7200]. 9062

Liedtke, Max. Ueber o- α -Dimethylchinaldin. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. Kuttruff), 1902, (29). 22 cm. [1930]. 9063

Liénard, E. Sur la composition des hydrates de carbone de réserve de l'albumen de quelques palmiers. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (593-595). [8030 1800 M 2300 3060 3120 6000]. 9064

Lierke, E. Stassfurts Kaliindustrie und ihre Bedeutung. [In: Die Provinz Sachsen in Wort und Bild, Bd 2. Leipzig, 1902, (14-27). [0420]. 9065

Linde, C[arl]. Sauerstoffgewinnung mittels fraktionierter Verdampfung flüssiger Luft. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1173-1176). [0550 C 1870]. 9066

Linde, Richard von der. Ueber Oxydations- und Reduktionsketten. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (76, mit 1 Taf.). 22 cm. [7250 C 5610 6210 6670]. 9067

Lindenbaum, S. v. Liebermann, Carl.

Linder, Ernest. v. Carpenter, R. Forbes.

Linder, Oscar. Ueber die Entzündungstemperaturen der Mischungen von Metallen und Schwefel. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (70). 22 cm. [7200 0660]. 9068

Lindet, L. Sur la transformation du pain tendre en pain rassis. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (908-910). [1840]. 9069

——— Sur les états que présente l'amidon dans le pain tendre et dans le pain rassis. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (292-296); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (634-639). [1840]. 9070

——— Dosage de l'amidon dans les graines des céréales. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (41-43). [1840 6500]. 9071

——— Estimation de la quantité de caséine précipitée par la présure. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (361-363). [8010]. 9072

——— L'éclairage et le chauffage par l'alcool. Rév. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (284-290). [1200 C 1010 4220]. 9073

Lindner, G. Zur Kenntnis des Eiskalorimeters. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (237-238). [7200 C 1610 1820]. 9074

Lindner, P[aul]. Mikroskopische Bilder vom Maischprozess. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (172-173, mit 1 Taf.). [1840 8010 M 3120]. 9075

——— Technische Biologie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (380-383). [8010 R 1820 1900 0100 M 3100 4000 Q 1200]. 9076

——— v. Landolt, H. H.

Lindsay, Charles F. v. Jones, Harry C[lary].

Lindsay, W. G. On a calorimetric method for the estimation of sulphur in pig iron. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 58; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (24-27). [6200 6500]. 9077

Ling, Arthur R. Malt analysis. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (441-454). [6500]. 9078

——— and **Davis, Bernard F.** Some experiments on malt diastase. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (475-495). [8010]. 9079

Lingenbrink, E. v. Busch, Max.

Linn, A. F. Electrolytic deposition of lead from a phosphoric acid solution. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (435-439). [6200]. 9080

Liplawsky, S[emjon]. Eine neue Methode zum sichern Nachweis von Acetessigsäure im Harn. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (151). [6150 Q 8457]. 9081

Lipman, J. G. Nitrogen-fixing bacteria. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **62**, 1902, (137-144). [0490 R 2000 2540]. 9082

Lipp, A. v. Feuerstein, W.

Lippert, W. Ueber Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (51-54, 76-80). [6500 1860 M 3120]. 9083

——— Ueber das Schmelzen der Copale unter Druck II. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (250-252). [1860 7200 M 3120]. 9084

——— v. Huth, P.

Lippmann, Edmund O. von. Ueber den Zucker der Mahwa-Blüthen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1448-1450). [1810 M 3120]. 9085

——— Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (156-158). [1820 6500 0910 M 3000 4000 Q 1885]. 9086

——— Ein Beitrag zur Borsäure-Frage [Vorkommen in Pflanzenstoffen]. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (465). [6500 Q 1800 M 3120]. 9087

——— Stickstoff-haltige Bestandtheile der Zuckersäfte. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (270). [1820 1300 Q 1610]. 9088

——— Bericht (No. 37) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (129-132, 223-226, 266-270). [1800 M 3120 R 1820 Q 1400]. 9089

——— Bericht (Nr 38) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1902 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1208-1210, 1250-1253, 1277-1279). [1800 6500 M 3120 Q 1400 R 1820]. 9090

——— und **Jehn, C.** Die „Chemiker-Zeitung“ und ihre Herausgeber im Vierteljahrhundert 1877-1902. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (1-4). [0020]. 9091

- List, Georg.** v. Bülow, Carl.
Litterer, Gustav. Ueber Oxy-arylphthalide. Math. naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (58). 8vo. [1330]. 9092
- Litterscheid, F. M.** Ueber einige Verbindungen des Pyridins mit Kupferrhodanid und Kupferrhodanür. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (74-77). [1930]. 9093
- Ueber die Einwirkung von Acetylchlorid, Benzoylchlorid und Aethylidenmilchsäure auf Pyridincholin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (77-80). [1930]. 9094
- Ueber einige Verbindungen des Chinolins und Isochinolins mit Kupferrhodanid und Kupferrhodanür. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (386-389). [1930]. 9095
- Maassanalytische Bestimmung des Kupfers mit Jodkalium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (219-227). [6200]. 9096
- Liveing, G. D.** and **Dewar, James.** On the separation of the least volatile gases of atmospheric air; and their spectra. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **12**, 1901, (207-215). [0100 6400]. 9097
- Lobeck, Arthur.** Beiträge zur chemischen Kenntnis der Flores-Koso. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (59). 21 cm. [6500 Q 9190 M 3120]. 9098
- Lobry de Bruyn, C. A.** Unlösliche anorganische Körper in colloidalen Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3079-3082). [7150]. 9099
- en **Alberda van Ekenstein, Willem**. Formaldehyd (methylen-)derivaten van suikers en glucosiden. [Formaldehyde (methylene)-derivatives of sugars and glucosides.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (152-155) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (175-177) (English). [1810 1850]. 9100
- en **Dito, Johannes** [Willebrordus]. De kookpuntskromme voor het systeem: hydrazine + water. [The boiling-point curve of the system: hydrazine + water.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (D-3218) (155-159) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (171-174) (English). [0490 7200 C 1840]. 9101
- Lobry de Bruyn, C. A.** v. Alberda van Ekenstein, W.
Locatelli, U. v. Borsche, W.
Locke, James. Electro-affinity as a basis for the systematization of inorganic compounds. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 90; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (105-117). [7000]. 9102
- On some double sulphates of thallic thallium and caesium. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 94; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (280-284). [0280 0790]. 9103
- The periodic system and the properties of inorganic compounds. IV. The solubility of double sulphates of the formula $M_2M''(SO_4)_6H_2O$. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 95; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (455-481). [0660 7000 7150]. 9104
- The electroaffinity theory of Abegg and Bodländer. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 35; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (403-410). [7000]. 9105
- Locquin, René.** Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110). [1310 1930]. 9106
- v. Bouveault, L.
Löb, Walther. Ueber die pyrogene Bildung von Anthranilsäure aus o-Nitrotoluol. (2. vorl. Mitt. über pyrogene Reaktionen mittels des elektrischen Stromes.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (775-777). [1330 5500]. 9107
- Notiz über die pyrogene Darstellung von Diphenyl mittels des elektrischen Stromes. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (777-778). [1130 5500]. 9108
- Ueber den Einfluss des Kathodenmaterials bei der elektrolytischen Reduktion aromatischer Nitro-körper. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (778-779). [7250]. 9109

Löb, Walther. Ueber die elektrolytische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Tl 1: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (110–115). [5500 1130 5000]. 9110

——— Ueber die elektrolytische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Tl 1: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. (Forts.) Unter Mitwirkung von Emil Göcke. Tl 2: Oxydationsvorgänge. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (385–390, 537–542). [5500 5000]. 9111

——— und **Rimbach, E.** Der physikalisch-chemische Unterricht am chemischen Institut der Universität Bonn. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (445–448). [0050 C 0050]. 9112

Loebe, Richard. Beitrag zur Kenntnis der Zink- und Cadmiumcyanide. Diss. Berlin. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (63). 22 cm. [0880 0230 1310]. 9113

Loescher, Fritz. Vergrössern und Kopieren auf Bromsilberpapier. (Photographische Bibliothek, Bd 15.) Berlin (G. Schmidt), 1902, (IX + 105, mit 1 Taf.). 21 cm. 2,50 M. [7350 C 3080]. 9114

Loevenhart, A. S. v. Kastle, J. H.

Loew, Oscar. Spielt Wasserstoff-superoxyd eine Rolle in der lebenden Zelle? Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2487–2488). [8000 M 3120 3100 L 7350 5000 Q 0230 1240]. 9115

——— On the lime-factor for different crops. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (381–385). [8000]. 9116

——— und **Asō, Keijirō.** Ueber die coagulierende Wirkung des Chloroforms. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (327–328). [1110]. 9117

——— v. Emmerich, Rudolf.

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in alkoholischer Lösung durch Natriumamalgam. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (399–439). [7050 5500]. 9121

Loewenstamm, Willy. v. Rosenheim, Arthur.

Loewenthal, N[athan]. Ueber eine neue alkoholische Carminlösung. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **19**, 1902, (56–60). [5020 L 0300 O 0130]. 9118

Loewenthal, Richard. Neuerungen auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Spinnfasern. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (752–755). [1840 6500 5020]. 9119

——— Grundregeln für die Anwendung der wichtigeren Farbstoffgruppen in der Färberei. Vortrag. D. Färberztg, München, **38**, 1902, (359–361). [5000]. 9120

Loges. Ueber die Berechnung der Kaliverbindungen in Kalimischdüngern. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (30–32). [6500]. 9122

Lohmann, W. Flüssige und gasförmige Kohlensäure. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (102, 129). [0210]. 9123

——— Die Zuckerarten. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (152–153, 178, 202–203, 230–231, 256–257). [1810 1820 Q 1875]. 9124

——— Die Fruchtsäuren. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (406, 430–431, 457–458, 486–487, 514–515, 541). [1310 6150 Q 1885 9120 M 3120]. 9125

Lohmeyer, A. Moderne Schmelzöfen. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (421–422). [0910 G 18]. 9126

Lohnstein, Th. Zur densimetrischen Zuckerbestimmung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (664–665). [6300 Q 8321.2]. 9127

Löhöfer, Wilhelm. Ueber die Untersuchung und technische Behandlung von Gemengen der Karbonate, Silikate, Hydrate und Sulfide des Natriums. Phil. Diss. II. Zürich, 1900–1901, (83). 8vo. [0500]. 9128

Lohse, O. Funkenspectra einiger Metalle. Potsdam, Publ. astrophysik. Obs., **12**, 1902, (105–208). [7300 C 4200]. 9129

Lommel. Chemische Untersuchungen einiger Böden aus dem Hinterlande von Tanga, ausgeführt in der kgl. landwirtschaftlichen Akademie in Bonn-Poppelsdorf unter Leitung von Ferdinand Wohltmann. Ber. Landw. Ostafrika, Heidelberg, **1**, 1902, (182–194). [650 J 27 H 28 M 3060]. 913

Londe, Albert. Contribution à l'étude de l'éclair magnésique. Mesure de la vitesse de combustion. Chronophotographie de l'éclair magnésique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1301-1303). [0460 C 3080]. 9131

London, Society of Chemical Industry New York Section. Report of the sub-committee on uniformity in analysis of materials for the Portland cement industry. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (12-30). [6500]. 9132

— and **Society of Public Analysts.** Report of the conjoint committee on the detection and approximate estimation of minute quantities of arsenic in beer, brewing materials, food-stuffs and fuels. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (94-96); London, Anal., **27**, 1902, (48-53). [6150 6200 6500]. 9133

London, Society of Public Analysts. v. London, Society of Chemical Industry.

Long, John H. Some points in the early history and present condition of the teaching of chemistry in the Medical Schools of the United States. (Address of Vice-President of Section C.) Easton, Pa., Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., **50**, 1901, (251-271). [0050 Q 0050]. 9134

— On the electrical conductivity of urine in relation to its chemical composition. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (996-1004). [8040 Q 8310.2]. 9135

— v. Landolt, H. H.

Looser, [Gustav]. Neue Versuche mit dem Doppel-Thermoskop. Dritte Folge. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (257-268). [7200 C 0900]. 9136

Lorenz, Richard. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (203-204). [0250 0210]. 9137

— Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (873-874). [0500 7250]. 9138

— Ueber Gasketten. 1. Die Sauerstoff-Wasserstoffkette. 2. Gaselektrodenpotentiale. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (275-278). [7250 C 6210]. 9139

— Zur Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. anorg. Chem., Ham-

burg, **31**, 1902, (385-390). [7250 C 6200]. 9140

Loretz. v. Caesar.

Lorscheid, J. Lehrbuch der anorganischen Chemie mit einem kurzen Grundriss der Mineralogie. 15. Aufl. von F. Lehmann. Freiburg i. Br. (Herder), 1902, (VIII + 344, mit 1 Taf. und 4 Tabellen). 22 cm. 3,60 M. [0030 G 0030]. 9141

Lotz, Walther. v. Rupe, Hans.

Louguinine, W. Rectification des valeurs trouvées pour les chaleurs spécifiques et les chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique à point d'ébullition élevé. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (228-247). [7200 C 1620 1840]. 9142

— Étude de la chaleur latente de vaporisation de l'aniline, de l'orthotoluidine, de quelques-uns de leurs dérivés ainsi que d'autres substances de la chimie organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (105-144). [7200]. 9143

Lovett, W. Jesse. An easily made, and safe, dephlegmator for Kjeldahl distillations. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (849-850). [0910]. 9144

Low, Albert H. The copper assay by the iodide method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1082-1086). [6500 G 32]. 9145

Lowin, Carl. Beiträge zur Kenntnis der Ipecacuanha-Alkaloide. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (95). 22 cm. [3010 M 3120 Q 9130]. 9146

Lownds, Louis. Ueber die thermomagnetischen und verwandten Eigenschaften des krystallinischen Wismuts. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (36). 22 cm. [0190 C 5710 G 340]. 9147

— Ueber das Verhalten des krystallinischen Wismuts im Magnetfeld. (2. Mitt.) Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (677-690). [0190 7250 G 350 C 5670 5660 2020]. 9148

Lowry, T. Martin. v. Armstrong, Henry E. and Bousfield, W. R.

Lublin, A. v. Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas].

Lučnin, E. v. Kondakov, I.

Ludewig, Ph. Das Bleiweiss des Handels. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (366). [0580 6500]. 9149

——— Zur Prüfung von Codeinum phosphoricum nach dem D[eutschen] A[rznei]-B[uch]. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (420). [6500 Q 9130]. 9150

Ludlam, Ernest Bowman. The preparation of mixed ketones by heating the mixed calcium salts of organic acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1185-1193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132). [1500 1530]. 9151

——— A simple form of Landsberger's apparatus for determining the boiling points of solutions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1193-1202). [0910 7100 7200]. 9152

——— v. Francis, Francis E.

Ludwig, A. Bildungsweise der Diamanten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (677-680). [0210 G 19 16]. 9153

——— Die Schmelzung der Kohle. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (273-281). [0210 7200 7000 G 13 16]. 9154

Ludwig, Anton. Ist die Aufstellung von Acetylenapparaten im Freien möglich? Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (347-349). [0910]. 9155

Lübeck, O. Chemie und Physik. Unterweisungen und Aufgaben. 4., durchgeseh. Aufl. (Unterrichtswerke Methode Hittenkofer. Lehrfach Nr 59.) Strelitz (M. Hittenkofer), 1901, (76). 28 cm. 4,80 M. [0050 B 0050 C 0050]. 9156

Lühder, Ernst. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Diss. Greifswald (Druck v. H. Adler), 1902, (56). 22 cm. [1430 1530 1330 7050]. 9157

Lühn, Fr. Indische Gummi. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (666-668). [6500 1840 M 3120]. 9158

Lüppo-Cramer. Wissenschaftliche Arbeiten auf dem Gebiete der Photographie. (Encyklopädie der Photographie. Heft 40.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 112). 22 cm. 4 M. [7350]. 9159

——— Zur Theorie des latenten Bildes und seiner Entwicklung. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (49-53). [7350]. 9160

——— Zur Solarisation des Bromsilbers. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (53-54). [7350]. 9161

——— Untersuchungen über optische Sensibilisierung. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (54-59). [7350]. 9162

——— Die Entwickler-Diffusion als Ursache des verschiedenen Resultates bei normaler, bzw. rückseitiger Belichtung der Platte. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (59-61). [7350]. 9163

——— Eine Beobachtung bezüglich der spectralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefärbten Bromsilbers. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (61-64). [7350]. 9164

Lüty, Fr[itz] und Niedenführ, H. H. Vergleichende Studien über die Rentabilität der Schwefelsäuregewinnung mittels des Anhydridverfahrens und des modernen Bleikammerprocesses. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (242-257). [0660]. 9165

Luff, v. Vogel.

Lumière, A[uguste] und Lumière, L[ouis]. Die Lumière'sche Methode zur Herstellung farbiger Bilder nach den Teilbildern eines Dreifarbeindruck-negativs. Atel. Phot., Halle, **9**, 1902, (35-40). [7350]. 9166

——— et **Chevrotier, J.** Propriétés pharmacodynamiques de certaines semicarbazides aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (187-188). [8050 Q 9180 6981]. 9167

——— et **Seyewetz.** Sur les virages aux thionates de plomb. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (792-797). [0660 7350]. 9168

——— Sur les virages aux thionates de plomb. Paris, Bull. soc. franç. phot., (sér. 2), **18**, 1902, (318-323). [7350 C 3080 3860]. 9169

Lumière, A[uguste], **Lumière, L**ouis] et **Seyewetz**. Sur les réactions qui se produisent dans les solutions utilisées pour le virage et le fixage combinés des épreuves sur papier au chlorocitrate d'argent et sur la théorie de cette opération. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (137-153). [7350]. 9170

————— Sur les réactions qui se produisent dans les solutions utilisées pour le virage et le fixage combinés des épreuves sur papier au chlorocitrate d'argent et sur la théorie de cette opération. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), **18**, 1902, (369-375, 391-403). [7350 C 3860 3080]. 9171

————— Sur la réaction acide des aluns et l'influence de cette acidité sur l'insolubilisation de la gélatine dans le cas de l'alun de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1073-1077). [0120]. 9172

Ueber die verschiedenen Abschwächer und wie dieselben durch den Entwickler beeinflusst werden können. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (85-88). [7350]. 9173

Ueber die Entfernung des Fixiernatrons aus photographischen Papieren und Platten durch Wässern. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (149-153, 165-169). [7350]. 9174

Ueber den Gebrauch verschiedener Oxydationsmittel zur Zerstörung des Fixiernatrons. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (269-275). [7350]. 9175

Lumière, Louis. v. Lumière, Auguste.

Lummer, O[tto] und **Gehrcke, E.** Ueber den Bau der Quecksilberlinien; ein Beitrag zur Auflösung feinsten Spectrallinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (11-17). [0380 C 4200 3030 3610]. 9176

Lumsden, John S. Solubilities of the calcium salts of the acids of the acetic series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (350-362); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31). [1310 7150]. 9177

————— The equilibrium between a solid and its saturated solution at various temperatures. London, J.

Chem. Soc., **81**, 1902, (363-372); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31-32). [7000 7150]. 9178

Lunge, Georg. Zur Geschichte der Entstehung und Entwicklung der chemischen Industrien in der Schweiz. Zürich (Orell Füssli), 1901, (71). [0010]. 9179

————— Ueber die angebliche Reaction von Brucin auf salpetrige Säure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1-3). [6150 Q 1881]. 9180

————— Zur Analyse des Schwefelkieses und zur Schwefelsäure-Bestimmung im Allgemeinen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (73-74). [6300 6500 G 12]. 9181

————— Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (145-154, 581-583). [0660]. 9182

————— Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (169-170). [6300]. 9183

————— Ueber die Brucinreaction auf salpetrige und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (241-242). [6150 0490]. 9184

————— Erklärung [betr. Theorie des Bleikammerprocesses]. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (931). [0660 7050]. 9185

————— Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (231). [6300]. 9186

————— Gaseous fuel. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (599). [7200]. 9187

————— und **Pollitt, G. P.** Zur Darstellung von Schwefelsäureanhydrid durch die Contactwirkung von Eisenoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1105-1113). [0660 7050]. 9188

Lušnikov, M. v. Demjanov, N. Ja.

Luther, R[obert]. Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und Chlorsäure. Bemerkung zur gleichnamigen Arbeit von E. Müller. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (601-604). [0250 7250 C 6210]. 9189

————— Elektromotorisches Verhalten des Ozons. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (645-649). [0550 7250 7050 C 6220]. 9190

Lutz, G. Vorschläge zur Nutzbar-
machung der Kohlensäure von der
Carbonat-Verseifung. SeifensZtg, Augs-
burg, **29**, 1902, (326-327). [0210].

9191

Lutz, O. Ueber einige Fälle von
Sauerstoffwanderung in der Molekel. I.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2460-2466). [7000 1310].

9192

Ueber die Einwirkung
von Ammoniak auf halogensubstituierte
Malonsäuren. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2549-2554). [1310].

9193

Ueber einige Fälle von
Sauerstoffwanderung in der Molekel.
II. Einwirkung von Ammoniak auf
alkylsubstituierte Monobrombernstein-
säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (4369-4377). [7000 1310].

9194

Lutzau, Gustav von. Ueber die Ein-
wirkung von Estern zweibasischer
Säuren auf primäre aromatische Amido-
körper. Diss. Braunschweig (Druck
v. F. Vieweg & S.), 1902, (32). 22 cm.
[1310 1630 1640].

9195

Luyne, V. de. Sur l'analyse des
glacures des produits céramiques. Paris,
C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (480).
[6500].

9196

Lyle, Thomas R. and Hosking,
Richard. The temperature variations of
the specific molecular conductivity and
of the fluidity of sodium chloride solu-
tions. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**,
1902, (487-498, with 2 pl.). [7150
7250].

9197

Lyons, R. E. and Shinn, F. L. The
quantitative determination of selenium
in organic compounds. J. Amer. Chem.
Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1087-1093).
[6200].

9198

Maass, Theodor A. Studien über die
Beständigkeit komplexer Anionen.
Phil. Diss. Basel. Freiburg in Baden,
1900-1901, (72). 8vo. [7250 0480].

9199

Mabery, Charles F[rederic]. The
composition of petroleum. On the
hydrocarbons in Pennsylvania petroleum
with boiling-points above 216°. Cleve-
land, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case
Sch. Appl. Sci., No. **41**; Amer. Chem.
J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (165-198);

Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts
Sci., **37**, 1902, (565-595). Separate.
24.5 cm. [1100 6500]. 9200

Mabery, Charles F[rederic]. An
apparatus for continuous vacuum dis-
tillation. Cleveland, Ohio, Cont. Chem.
Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. **42**;
Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts.
Sci., **38**, 1902, (3-5). Separate. 24.5 cm.
[0910 5500]. 9201

and **Goldstein, Albert H.**
On the specific heats of vaporization of
the paraffin and methylene hydrocarbons.
Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab.
Case Sch. Appl. Sci., No. **38**; Amer.
Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902,
(66-78). [1110 1120 7200]. 9202

On the specific
heat and heat of vaporization of the
paraffin and methylene hydrocarbons.
Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab.
Case Sch. Appl. Sci., No. **40**; Boston,
Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.,
37, 1902, (539-549). Separate. 24.5 cm.
[1700 1200]. 9203

and **Shepherd, Lee.** A
method for determining the index of
refraction of solid hydrocarbons with
with the Pulfrich refractometer . . .
Solid hydrocarbons in petroleum.
Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case
Sch. Appl. Sci., No. **44**; Boston, Mass.,
Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., **38**, 1902,
(283-290). Separate. 24.5 cm. [6150
6500]. 9204

McAlpine, D. Black spot of the
apple (*Fusicladium*) and its eradication.
[Bordeaux mixture etc.] Melbourne,
Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (39-
50). [6500]. 9205

Experiments in the treat-
ment of "black spot" or "scab" of
apple and pear during season 1901-2.
Vict. Journ. Dept. Agric., Melbourne,
1, 1902, (525-528, with pl. i-iv).
[4020]. 9206

McBain, J. W. Oxidation of ferrous
solutions by free oxygen. J. Physic.
Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (623-
638). [0550 0930]. 9207

McCay, L. W. The interaction of sul-
phuretted hydrogen and arsenic acid.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
1902, (661-667). [0140 0660]. 9208

McClung, R. K. The rate of recombination of ions in gases under different pressures. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (283-305). [7250]. 9209

——— and **McIntosh, D.** Absorption of Röntgen rays by aqueous solutions. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (68-79). [7300]. 9210

McCoy, H. N. v. Smith, Alexander.

McCrae, John. Di-*sec.*-octyl tartrate and di-*sec.*-octyl dibenzoyltartrate. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1221-1224); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (182). [1310 1330 7300]. 9211

Macdougald, G. D. New apparatus for milk analysis. *Pharm. J.*, London, (Ser. 4), **15**, 1902, (143-144). [6500]. 9212

MacGregor, J[ames] G[ordon]. Ueber die Erniedrigung des Gefrierpunktes in wässrigen Lösungen von Elektrolyten. *Elektroch. Zs.*, Berlin, **9**, 1902, (51-55, 74-79). [7200 7250 C 1810 6250]. 9213

McIlhiney, Parker C[airns]. Further notes on the bromine absorption of oils. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1109-1114). [6500]. 9214

McIntosh, D. Inorganic ferments. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (15-44). [7050]. 9215

——— v. McClung, R. K.

MacIvor, R. W. Emerson. On minerals occurring in Australian bat guano. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (181-182, 217). [6500]. 9216

——— On the relations of sulphur and iodine, and the iodides of sulphur. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (5-7). [0390 0660]. 9217

——— On sub-oxide of lead. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (192). [0580]. 9218

——— On antimony pentiodide. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (223). [0680]. 9219

——— On certain tellurium minerals, and the action of sulphur monochloride thereon. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (308). [0760]. 9220

McKenzie, Alex. The resolution of β -hydroxybutyric acid into its optically active components. London, *J. Chem.*

Soc., **81**, 1902, (1402-1412); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (185-186). [1310 7000 8040]. 9221

Mackintosh, J. C. v. Lang, W. R.

McLennan, J. C. On a kind of radioactivity imparted to certain salts by cathode rays. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (195-203). [7300]. 9222

Macleod, J. J. R. v. Hill, Leonard.

McMillan, W. G. Electrochemistry. *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **28**, 1902, (107). [7250]. 9223

Maelger, E. Der Hörenz'sche Luftüberschussbeseitiger. *Gewerbl.-techn. Rathgeber*, Berlin, **2**, 1902, (113-114). [7200]. 9224

Magie, William Francis. The specific heat of solutions. III. A form of the Pfaundler calorimeter. *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (193-203). [7200 C 1240 1610]. 9225

——— Die spezifische Wärme von Lösungen. III. Eine neue Form des Pfaundler'schen Kalorimeters. [Übersetzung. Ausführl. in d. *Physical Review*, **14**, 1902]. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, 1902, (156-158). [7200 C 1610]. 9226

Magnier de la Source. Sur le dosage de l'acide tartrique libre dans les vins. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (246-249). [6500]. 9227

[Magnus-Blauberg.] Магнусъ-Блаубергъ. Трупные алкалоиды. [Alcaloides du cadavre. Ptomaine.] St. Petersburg, *Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (2-3). [3020 Q 8485]. 9228

——— Окись углерода. [Kohlenstoff-Oxyd]. St. Petersburg, *Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (488-492). [0210]. 9229

Mai, C. Kritische Gänge auf forensisch-chemischem Gebiet. [Betr. Nachweis anorganischer und organischer Gifte.] (Vortrag.) *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1106-1111). [Q 9100 1800 6500]. 9230

- Mai, Julius.** Einwirkung von unterphosphoriger Säure auf Diazverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (162–163). [1740 5020]. 9231
- Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576–582). [5020 1720 1330]. 9232
- Versuche zur colorimetrischen Bestimmung der arsenigen Säure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (362–365). [6300]. 9233
- und **Silberberg, M.** Gasanalytische Bestimmungen mit dem V. Meyer'schen Dampfdichteapparat. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4229–4238). [6400]. 9234
- Gasanalytische Bestimmungen mit dem V. Meyer'schen Dampfdichteapparat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (875). [6400]. 9235
- Maignon, v. Cadéac.**
- Mailhe, Al.** Action des hydrates de cuivre sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (167–179); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (42–45, 233–236). [0290 0100 0580]. 9237
- Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Sels basiques mixtes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (362–397). [0100]. 9238
- Maillard, L.** Sur l'état polymérisé de l'indigotine ordinaire et la transformation isomérique de l'indigotine en indirubine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (470–472). [5020]. 9239
- Maillet, Ed. v. Guye, Ph. A.**
- Malewski, Konstanty.** Materyały do gleboznawstwa polskiego. [Matériaux pour la pédologie polonaise.] Pam. fizyogr., Warszawa, **17**, II, 1902, (125–133). [6500]. 9240
- Mallet, Frederic R.** Isometric anhydrous sulphates of the form $M'SO_4$, R_2SO_4 . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1546–1551); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (198). [0260 0420 0460 0470 0540 0630 0790 7100]. 9241
- Malmgren, Signe M.** Synthesen in der Camphergruppe mittels Magnesiumpulvers. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3910–3912). [1540 5500]. 9242
- Mamlock, Leonhard.** Turbine mit directer Rührvorrichtung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (985). [0910]. 9243
- Manasse, Albert.** Synthese der ζ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367–1372). [1310 1300 1410 1610 1930 1660]. 9244
- Ueber Diamidosulfonal. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1372–1374). [1310]. 9245
- Manasse, O.** Ueber Oxycampher. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3811–3828). [1540 1240 Q 9125]. 9246
- Zur Synthese aromatischer Oxyalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844–3847). [1230]. 9247
- und **Samuel, E.** Reactionen des Campherchinons [nebst Krystallmessungen an den erhaltenen Derivaten]. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3829–3843). [1540 G 750]. 9248
- Manchot, W[ilhelm].** Zur Theorie der Oxydationsprocesse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (93–104). [7050 0550]. 9249
- Ueber Peroxydbildung beim Eisen. (Unter Mitwirkung von O. Wilhelms.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (105–124). [0320 7050]. 9250
- und **Wilhelms, O.** Peroxydation der Chromverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (125–128). [0270 7050]. 9251
- Manget et Marion.** Sur une nouvelle réaction du formol, permettant sa recherche dans les denrées alimentaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (584). [6500 Q 1800]. 9252
- Butyrodoseur pour le dosage du beurre dans le lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (297). [6500]. 9253
- Recherche rapide du carbonate de soude dans le lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (298). [6500 Q 1835]. 9254
- Manley, J. J. v. Veley, V. H.**

Mann, Carl. Ueber quantitative Bestimmung ätherischer Öle in Gewürzen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (149-160). [6500 M 3120 Q 1875]. 9255

——— Ueber quantitative Bestimmung ätherischer Öle in Gewürzen. (Schluss.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (161-166). [6500 Q 1875 1884 M 3120]. 9256

Mannassewitch, E. v. Darier, Georges.

Mannich, C. Zur Kenntniss des Nonylmethylketons, des Heptylmethylketons und der zugehörigen secundären Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2144-2146). [1210 1510]. 9257

Manning, Charlotte R. v. Benedict, Francis G[ano].

Maquenne, L. Contributions à l'étude de la vie ralentie chez les graines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1243-1246). [8030 M 3010 3750]. 9258

——— Sur l'acide solide de l'huile d'*Elaeococca vernicia*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (696-698). [1320 M 5400 2780]. 9259

——— et **Roux, E.** Action du sulfure de carbone sur les aminoalcools polyvalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1589-1592). [1910 1940]. 9260

Marbach, A. Ueber die Unterscheidung von Getreide- und untergähriger Bier-Presshefe durch Bestimmung der Gärkraft bei verschiedenen Temperaturen. Zs. Spirit.-Ind., Berlin, **25**, 1902, (100). [6500 M 3100 R 1820]. 9261

Marc, Robert. Die Kathodoluminescenz-Spektren der seltenen Erden und Untersuchungen über die Erden der Yttergruppe. Diss. München Druck v. V. Höfling), 1902, (44, mit 3 Taf.). 23 cm. [0100 7300 C 4220]. 9262

——— Ueber den Einfluss eines Cer-Gehaltes im didym- und praseodymhaltigen Lanthan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2370-2376). [0100]. 9263

——— Zur Kenntniss des Terbiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2382-2390). [0750 7300]. 9264

Marc, Robert. Ein bequemer Apparat zur Bestimmung des Chlors durch Titration. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556-557). [6000]. 9265

March, Fr. Action des éthers et cétones monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Paris (Gauthier-Villars), **1902**, (75). 25 cm. [1510 1310]. 9266

——— Contribution à l'étude de l'acétylacétone. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (309-312). [1510 1530]. 9267

——— Action des éthers et des cétones monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366). [1310 1510 1930 1940]. 9268

——— Action des éthers propioniques monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (179-181). [1310 1510 1940]. 9269

——— Sur le diacétylbenzoyléthane et l'acétylméthylphénylfurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845). [1530 1910 1930]. 9270

Marchlewski, L[eon]. Ze studyów nad chlorofilem. (On chlorophyll derivatives.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (1-6, with pl.). [5010]. 9271

——— Ze studyów nad chlorofilem. [Études sur les dérivés de la chlorophylle]. Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (1-6, with 1 pl.). [5010]. 9272

——— Studya nad barwikami roślinnymi i zwierzęcymi: II. Porównanie filoporfiryny z mezoporfiryną.—III. Dysocjacja elektrolityczna soli hematoporfiryny.—IV. Barwiki otrzymane przez działanie izatyny na wyciągi *Isatis tinctoria*. [Studies on colouring matters of vegetable and animal origin: II. Phylloporphyrin and mesoporphyrin: a comparison. III. Electrolytical dissociation of the salts of haematoporphyrin. IV. On colouring matters obtainable by the action of isatin on extracts of *Isatis tinctoria*]. Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (143-150, with 4 pl.). (Polish); Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (223-230, with 3 pl.). (Polish and English). [5010 5020 7250 1930 1540 Q 1310]. 9273

Marchlewski, I[eon]. Zur Kenntniss einiger natürlicher Farbstoffe. [1. Ueber Farbstoffe, die durch Einwirkung von Isatin auf Extracte der *Isatis tinctoria*-Pflanze entstehen. 2. Vergleich des Mesoporphyrins mit Phylloporphyrin. 3. Absorption der ultravioletten Strahlen durch die Gallenfarbstoffe und Proteinchrom.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4338-4344). [5020 1930 7300 M 3120 2780 Q 1156 1310 C 3860]. 9274

——— Ein Einwand gegen die gefällige Erklärung der optischen Inaktivität der Mesoweinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4344-4345 [1310 7300 G 540]. 9275

——— Zur Chemie des Chlorophylls. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (161-167). [5020 M 3120 Q 1156]. 9276

——— et **Buraczewski, J[ózef]**. Studium nad izatyną. [Étude sur l'isatine.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (264-286). [1930]. 9277

——— v. Bier, Leonard and Korczyński, A.

Marckwald, Ed. und **Frank, Fritz**. Ueber einige neue kautschukähnliche Milcharten aus dem Congogegebiet. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (923-924). [1860 M 3120]. 9278

——— Aus der analytischen Praxis [betr. Schwefelbestimmung in Kautschuk]. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (72). [6200 6500]. 9279

——— Ueber die Bestimmungs-Methoden der Guttapercha. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (89-90). [6500]. 9280

——— Ueber die Bestimmungs-Methoden der Guttapercha. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1029-1032). [6500 1860 M 3120]. 9281

——— Ueber die Bestimmung des Bitumens in bituminösen Gesteinen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (897-898). [6500 G 87]. 9282

——— v. Frank, Fr.

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1595-1601). [1210 7300]. 9283

——— Die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (112-113). [1210]. 9284

——— Ueber die Stereochemie des Benzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (703). [1130 7000]. 9285

——— Ueber einige Amylester substituierter Phtalsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1602-1606). [1330]. 9286

——— Ueber das radioactive Wismuth (Polonium). [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2285-2288); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (252-254). [0190 7300 C 4240]. 9287

——— Ueber den radioactiven Bestandtheil des Wismuths aus Joachimsthaler Pechblende. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4239-4240). [0190 0100 7300 C 4240 G 50]. 9288

——— Das radioactive Wismuth (Polonium). Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (51-54). [0100 0190 C 4240]. 9289

——— Ueber das radioactive Wismuth (Polonium). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (895-896). [0190 0100 7300 C 4240]. 9290

——— Radium [Separation of]. Chem. News, London, **84**, 1901, (190-191). [0620]. 9291

——— und **Dettmer, H.** Ueber das Isochino- β -pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (296-302). [1930]. 9292

Marcusson. v. Holde, D.

Margolin, D. M. v. Rudolfi, M.

Margosches, B. M. v. Donath, Eduard.

Marić, Albert. Ueber einige Akridiniumfarbstoffe. Phil. Diss. Basel. (Genf), 1900-1901, (56). 8vo. [1930 5020]. 9293

Marie, C. Sur l'acide oxy-isopropylphosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (286-288). [2000 1510]. 9294

— Sur l'acide oxyisopropylphosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (847-849). [2000]. 9295

— Sur quelques dérivés de l'acide oxyisopropylphosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (994-995). [1510 2000]. 9296

— Sur l'acide oxyisopropylphosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (106-108). [1510 2000]. 9297

Marion. Rapport existant entre l'humidité et le poids naturel du blé. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (8-10). [6500 M 5400]. 9298

— v. Mauget.

Mark, Kenneth Lamartine. v. Richards, Theodore William.

Markfeldt, Oskar. Teeröle in der Lack- und Farbenfabrikation. Farbenztg. Dresden, **7**, 1902, (480-481). [6500]. 9299

Marko, Dimitrius. Ueber den fünfatomigen Alkohol aus Dialkylpropylcarbinol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (45-48). [1210]. 9300

[**Markovnikov, Vladimir Vasiljevič.**] Марковниковъ, В. В. О некоторых интересных реакциях синтезовъ, объясняемыхъ прямымъ присоединениемъ. [Sur quelques réactions intéressantes des synthèses déclarées par l'annexion directe.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (35-37, II, Pr.-verb.). [1000]. 9301

— О дѣйствиі шавелевой кислоты на некоторые органическія вещества. [Action de l'acide oxalique sur quelques substances organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (139-140, II, Pr.-verb.). [1310]. 9302

— Примѣненіе теоріи взаимнаго вліянія атомовъ къ объясненію свойствъ такъ называемаго трифенилметила. [Application de la théorie d'influence réciproque à l'explication des propriétés du triphénylméthyl.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (140-141, II, Pr.-verb.). [7000 1130]. 9303

[**Markovnikov, Vladimir Vasiljevič.**] Марковниковъ, В. В. Замѣтка о пинаконѣ изъ метилгексаметиленкетона. [Sur le pinacone de méthylhexaméthylènegéto.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (142, II, Pr.-verb.). [1240 1510]. 9304

— α -метиладипиновая кислота. [Sur l'acide α -méthyladipique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 436). [1310]. 9305

— Объ изомеріи гептанафтиленовъ. [Heptanaphylènes isomères.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 523). [1140]. 9306

— О гептанафтиленахъ. [Sur les heptanaphylènes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (632-635, 720). [1140]. 9307

— О бензолѣ въ Грозненской нефти и ея химическомъ характерѣ. [Sur le benzol de la naphte de Grosnij et son caractère chimique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (635-636). [1130 1140]. 9308

— О некоторыхъ производныхъ циклогептана. Суберанъ. Дисуберилъ. Этилсуберанъ. [Quelques dérivés du cycloheptane. Suberane. Disuberyle. Ethylsuberane.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904-916). [1140 1250 1240]. 9309

— Есть ли суберанъ въ нефти? [Y a-t-il du suberane dans la naphte?] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (917-918). [1140]. 9310

— Принципъ химическаго равновѣсія. [Principe d'équilibre chimique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (918-934). [7050]. 9311

— Ueber die Einwirkung der Nitroschwefelsäure auf gesättigte Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1584-1587). [1100]. 9312

Markownikoff. v. Markovnikov.

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Wichtigere Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projektionswesens. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (273-293). [7350 L 0400 C 3080]. 9313

Marquis, R. Sur l'hydrolyse de l'uréthane pyromucique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (288-290). [1910]. 9314

——— Sur la nitration du furane et sur un dérivé de l'aldéhyde nitrosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (776-777). [1910]. 9315

——— Sur quelques dérivés de la dialdéhyde fumarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (906-908). [1420]. 9316

——— Sur l'acide nitropyromucique et son éther éthylique. Sur le dinitrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (505-507). [1910]. 9317

Marr, Th. v. Kobus, J. D.

Marsh, James E. The stereochemical formulae of benzene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (961-964); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (164). [7000]. 9318

Marshall, Arthur. The influence of impurities on the specific gravity of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1508-1510). [0660 7100]. 9319

——— The determination of the strength of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1511-1512). [6300]. 9320

——— Die Verhältnisse der Atomgewichte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (663-664). [7100]. 9321

Marshall, C. R. and Wigner, J. H. Note on the constitution of certain organic nitrates. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (32-33). [1210]. 9322

Martens, F. F. Ueber den Einfluss des Atomgewichtes auf die Eigenschwingung, Dispersion und Farbe von durchsichtigen Elementen und Verbindungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (138-166). [7300 C 3860]. 9323

——— Ueber ein Prismenspektroskop mit constanter Richtung des austretenden Strahles. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (255-258). [0910 C 3030]. 9324

Martin, Geoffrey. The radio-active elements considered as examples of elements undergoing decomposition at ordinary temperatures, together with a discussion of their relationship to the other elements. Chem. News, London, **85**, 1902, (205-206). [7300]. 9325

——— Valency and radio-activity. Chem. News, London, **85**, 1902, (310-311). [7000 7300]. 9326

——— Some remarks on A. Bach's paper, "The mechanism of the action of peroxide of hydrogen on permanganic acid in so far as it involves the question of the valency of hydrogen. Chem. News, London, **86**, 1902, (50-51). [0360 7000]. 9327

——— Note of the mathematical expression of the valency law of the periodic table, and the necessity for assuming that the elements of its first three groups are polyvalent. Chem. News, London, **86**, 1902, (64-65). [7000]. 9328

——— Some remarks on the connection between metals and non-metals. Chem. News, London, **86**, 1902, (295-296). [7000]. 9329

——— v. Brinkworth, James Hancock.

Martine, C. Sur l'isomérisation des benzylidèmenthones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyladipique identique à l'acide dihydrocamphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439). [1540 1310]. 9330

Marx, E. Die Ermittlung der bei der Carbonat-Verseifung von technischen Fettsäuren erforderlichen Mengen an kohlenstoffsaurem und kaustischem Alkali. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (200-202, 219-220, 237-238, 255-256, 272-274, 290-292, 308-309, 350-351). [5500 6500]. 9331

Mason, Edward Daniel. Ueber die Bestimmung des praexistierenden Zuckers im Malze und seine Entstehung bei der Keimung. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (51). 22 cm. [6300 1800 M 3100 3120 3750 R 1820]. 9332

Massol, G. Chaleur de dissolution de l'ammoniaque solide et liquide prise vers -75° et chaleur latente de fusion de l'ammoniaque solide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (653-655). [7200 C 1910]. 9333

——— v. Forcrand, de.

Masson, H. Synthèse de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534). [1230 1130]. 9334

Masson, Orme. "Lucifer matches." Austral. Min. Stand., Melbourne, **21**, 1902, (102-103). [0040]. 9335

——— Presidential Address. [Chemical Education.] Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, (119-133). [0050]. 9336

Mastbaum, Hugo. Zur Bestimmung des specifischen Gewichts des Waxes. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (929-931). [1300 7100 B 0130]. 9337

——— Milchversorgung und gebrochenes Melken. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (248). [6500 Q 1830]. 9338

Mathé, Ernest. Ueber Einwirkungsproducte von Diazokörpern auf Phenylhydrazine. — Ueber einige beizenziehende Orthochinolinlinderivate. — Ueber einige neue Orthotoluchinolinlinderivate. Phil. Diss. Basel. Colmar, 1901-1902, (78). 8vo. [1930 1630 1740]. 9339

Mathet, L. Traité de Chimie photographique. 2^e éd. Paris (Ch. Mendel), 1901, (VI-306). 25 cm. [0030]. 9340

Mathews, John A. v. Campbell, William.

Mathias, E. La préparation industrielle et les applications de l'acide carbonique liquide. I^{re} Partie. Préparation, liquéfaction, conservation. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (180-193 et 230-241, av. fig.). [0040 C 1870]. 9341

Mathieu, Joh. Ueber die Capillarität der Lösungen. Diss. Bonn (Druck v. S. Foppen), 1902, (62). 22 cm. [7150 C 0300 5225]. 9342

——— Ueber die Capillarität der Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (340-366). [7150 C 0300]. 9343

Mathieu, L. Dosage des acides volatils dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (45-48). [6500]. 9344

——— Recherche et dosages rapides de l'acide sulfureux dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (364-367). [6500 Q 1884]. 9345

——— et **Billon.** Méthode de dosage de l'acide sulfureux libre dans les boissons fermentées. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (252-256). [6500]. 9346

Matignon, Camille. Sur le chlorure de praséodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (427-429). [0600]. 9347

——— Sulfates acides et basiques de néodyme et de praséodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (657-660). [0520 0600]. 9348

——— Préparation des chlorures anhydres de samarium, d'yttrium et d'ytterbium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1308-1310). Errata (1388). [0100]. 9349

——— Propriétés chlorurantes du mélange acide chlorhydrique et oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1497-1499). [0250]. 9350

——— et **Monnet, E.** Chaleur spécifique et poids atomique du vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (542-545). [0820 0120 C 1660]. 9351

Mátrai, Gabriel. Ueber die Jolles'sche quantitative Harnsäurebestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (205-209). [6300 Q 8313.2]. 9355

Matthes, H[ermann]. Quantitative Bestimmungen wässriger Lösungen mit dem Zeiss'schen Eintauch-Refraktometer. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1037-1043). [6000]. 9352

Matthews, J. Merritt. The action of caustic soda on wool. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (685-687). [6500]. 9353

Matthiessen, Ludwig. Die Absorption von Gasen in Flüssigkeiten oder fein pulverisierten Körpern. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (21-22). [7150 C 0150]. 9354

Mattisson, M. v. Kehrman, F.

Matuschek, J. Beiträge zur Kenntniss des „Ferri-ferrocyanides“. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (41-43). [0320]. 9356

——— Ueber die Darstellung eines wasserlöslichen Berliner Blaues. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (92-93). [0320]. 9357

——— Ueber die Einwirkung fester Körper auf einander. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (526-527). [7050]. 9358

——— Ueber eine Methode zur Herstellung von Nitriten. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (207-212). [0490]. 9359

Mauch, Richard. Ueber physikalisch-chemische Eigenschaften des Chloralhydrats und deren Verwendung in pharmazeutisch-chemischer Richtung. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (113-134). [1410 Q 9120 M 3120]. 9360

——— Ueber die Quellung und Lösung der Stärke durch Chloralhydrat und den Einfluss des Chloralhydrats auf die Verzögerung oder das Ausbleiben der Jodstärkereaktion. (Forts.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (166-178). [1840 1410 6150 M 3120]. 9361

Maué, Anton. Untersuchungen über Meta-Xylidinsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. P. Peters, Kiel), 1902, (46). 23 cm. [1330]. 9362

——— v. Biltz, H.

Mauthner, F. v. Ullmann, F.

May, D. W. Convention of association of official agricultural chemists, 1901. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1902, (406-415). [0020]. 9363

Mayer, Adolf. Lehrbuch der Agrikulturchemie in Vorlesungen . . . 5. verb. Aufl. Lfg 19-22 (Schluss des Werkes). Heidelberg (C. Winter), 1902, (VI + 193-253; 1-64; VI + 65-232), [= Bd 2, Abt. 2, Schluss; Bd 3]. 24 cm. Die Lfg. 1 M. [0030 M 3000 H 28 J 27]. 9364

——— Die Gärungschemie in 15 Vorlesungen. 5. verb. Aufl. (Lehrbuch der Agrikulturchemie Bd 3.) Heidelberg (C. Winter), 1902, (VI + 232). 24 cm. Geb. 6,60 M. [8020 R 1820 M 3100 7700]. 9365

——— Vorschläge zu einer rationalen Folge von Siebnummern der zu

agriculturchemischen und ähnlichen technischen Untersuchungszwecken dienenden Siebsätze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (601-606). [6000 6500]. 9366

Mayer, J. L. Ueber die Lloyd'sche Morphin-Reaction. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (451-452). [3010 6500]. 9367

Mayer, O. Die massanalytische Bestimmung von Blei. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (370). [6200]. 9368

Mayer, Otto. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (481). [6500]. 9369

——— Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaren. Gummitztg, Dresden, **16**, 1902, (779). [6500]. 9370

Maynard. Dosage de la chaux libre anhydre et hydratée des agglomérants. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (858-862). [6300 6500]. 9371

Mayow, John. Untersuchungen über den Salpeter und den salpetrigen Luftgeist, das Brennen und das Athmen. Hrsg. v. F. G. Donnan. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften Nr. 125). Leipzig (W. Engelmann), 1901, (56). 19 cm. 1 M. [0550 0420 7200 Q 6020]. 9372

Mazé, M. La zymase de l'*Eurotiopsis Gayoni*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (113-116). [8010 M 7700 3010 Q 0235 1240]. 9373

Mazé, P. Recherches sur les modes d'utilisation des aliments ternaires par les végétaux et par les microbes. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (195-232, 346-378). [8000 M 3750 3060 3100 3040 7700 R 1600 1100 1150 Q 1875 1400]. 9374

——— Recherches sur les modes d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes (3^e mém.). Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (433-445). [8030 1800 R 1650 Q 1400 M 3120]. 9375

Medicus, L[udwig]. Bericht über Fortschritte der analytischen Chemie im IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (339-341, 377-378). [6000 Q 1800]. 9376

Medicus, L[udwig]. Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie. I. und II. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (724-729). [6000 Q 1800]. 9377

Bestimmung von Metalls-
spuren in Nahrungs- und Genussmitteln durch Elektrolyse. Referat über die Arbeit von Chr. Uebold. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (690-694). [6500 Q 1800]. 9378

und **Kober, H[ermann].** Ueber Unkrautsamen besonders Kornrade im Mehl (Vortrag. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1077-1091). [6500 5020 Q 1872 M 3120 5400]. 9379

und **Wellenstein, Carl**
[Adolf]. Ueber die Veränderung des Bienenwachses durch die chemische Bleiche. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1092-1099). [1300 6500 Q 1540]. 9380

Meerburg, P. A. Beitrag zur Kenntniss der Gleichgewichte in Systemen dreier Komponenten, wobei zwei flüssige Schichten auftreten können. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (641-688) [7000]. 9381

Meerwein, Hans. v. Schroeter, Georg.

Mees, C. E. Kenneth. Schrötter's carbonic acid apparatus. Chem. News, London, **85**, 1902, (251). [0910 6300]. 9382

Meggitt, Loxley. The sampling and preparation of shoddy, wool dust, and similar materials for analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (105-106). [6500]. 9383

A new viscometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (106). [0910 7150]. 9384

Mehner, Hans. Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. Diss. Rostock. Leipzig (Druck v. J. A. Barth), 1902, (78). 23 cm. [1740 1720]. 9385

Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (401-472). [1740]. 9386

Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäuremethyl-
(D-3218)

ester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (533-536). [1330]. 9387

Mehring, H. Walzenförmiger Fraktionskolben. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556). [0910]. 9388

Mehring, Wilhelm. Versuche zur elektrochemischen Oxydation organischer Stoffe. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (42). 23 cm. [5500]. 9389

Mehrle. Schlammprobenbüchse [für Zuckerfabriken]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1723). [6000]. 9390

Meigen, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss des kohlensauren Kalkes. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (55). 24 cm. [0220 6000 G 700 N 0211 M 3120]. 9391

Meillère, G. Destruction des matières organiques pour la recherche du phosphore, de l'arsenic et des métaux toxiques. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (97-99). [6100]. 9392

Meine, W. v. Troeger, Julius.

Meinecke, Th. Liquor Aluminii acetici. (Eine Ursache seines Misslingens.) ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (200-201). [6500 Q 9115]. 9393

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (205-246). [1130 1230 1530]. 9394

Melcher, Max. Ueber die Einwirkung von Kohle und Schwefel auf die Sulfate des Natriums, Kaliums und Aluminiums. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (30). Svo. [0660]. 9395

Meldola, Raphael and Eyre, John
Vargas. Elimination of a nitro-group on diazotisation. Dinitro-*p*-anisidine and derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (988-1001); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (160-161). [1230 1720]. 9396

Melikov, Pétr Grigorjevič. Меликовъ, П. Г. Отношение перекиси водорода къ некоторымъ солямъ. [Action du peroxyde d'hydrogène sur quelques sels.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (207-210). [0360]. 9397

Mellor, J. W. Higher mathematics for students of chemistry and physics. With special reference to practical work. London (Longmans), 1902, (xxi + 543). 22.5 cm. 12s. 6d. [0030]. 9398

———— The union of hydrogen and chlorine. V. The action of light on chlorine gas. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1280–1292); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (169–170). [0250 0360 7350]. 9399

———— The union of hydrogen and chlorine. VI. The period of induction. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1292–1301); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (170). [0250 0360]. 9400

———— and **Anderson, W. R.** The union of hydrogen and chlorine. Part IV. The Draper effect. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (414–418); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (32). [0250 0360 7350]. 9401

———— and **Russell, Edward John.** The preparation of pure chlorine and its behaviour towards hydrogen. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1272–1280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (166–167). [0250 0360]. 9402

Melzer, A. und Melzer, C. Zur Frage: „Wie wirkt die Seife beim Waschen?“ Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (353–354). [1300 Q 1540]. 9403

Melzer, C. v. Melzer, A.

Mendel, Lafayette B. v. Levene, P. A.

[**Mendelějev, D.**] Менделѣевъ, Д. Основы химии. 7-е изд. Первый выпускъ. Введение и 7 первых главъ. [Les principes de la chimie. 7-me édit. Première livraison. Introduction et sept premières chapitres.] St. Petersburg, 1902, (256). 24 cm. [0030]. 9404

Mennicke, Hans. Die Verwertung von Weissblechabfällen. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (402–404, 433–436). [0720]. 9405

———— Zur Verwertung speziell der Wiedergewinnung des Zinns von Weissblechabfällen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (377–444). [0720 0930]. 9406

———— Die elektrochemische Entzinnung der Weissblechabfälle mit

Aetznatronlösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (315–320, 357–370, 381–395). [0930 7250 0720]. 9407

[**Menšutkin, Nikolaĭ Aleksandrovič.**] Меншуткинъ, Н. А. О скоростяхъ соединенія пиридина, пиперидина, хинолина и изохинолина съ бромгидринами. [Sur les vitesses de combinaison du pyridine, piperidine, quinoleine et isoquinoleine avec les bromhydrines.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 238–239). [1930 7050]. 9408

———— О скоростяхъ соединенія нѣкоторыхъ гетероциклическихъ соединеній съ бромгидринами. [Sur les vitesses de combinaison de quelques combinaisons heterocycliques avec les bromhydrines.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (411–422). [1900 7050]. 9409

Mentrel. Sur le baryum-ammonium et l'amidure de baryum. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (740–742). [0170]. 9410

Mentzel, Curt. v. Arnold, Carl.

Menzies, A. W. C. On the sensitive-ness of a thermoregulator. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (10). [0910]. 9411

Mercator, G. Die Ferrotypie. Anleitung zur Ausübung der verschiedenen älteren und modernen Ferrotypverfahren auf Kollodion, Kollodionemulsion und Bromsilbergelatine mittels Tages- und Blitzlicht. (Encyklopädie der Photographie. H. 42.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 58, mit 1 Taf.). 22 cm. 2 M. [7350]. 9412

Merigold, Benjamin Shores. v. Richards, Theodore William.

Merkel, H. v. Eibner, Alex.

Merriam, H. F. On some double and triple thiocyanates. VIII. The potassium-silver thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (265–266). [1310]. 9413

———— [On some double and triple thiocyanates]. IX. The caesium-calcium, caesium - strontium, and caesium-magnesium thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (266–268). [1310]. 9414

Merriam, H. F. [On some double and triple thiocyanates]. XV. Caesium-silver-strontium and caesium-cuprous-strontium thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (274-275). [1310]. 9415

——— [On some double and triple thiocyanates]. XVI. The caesium-silver-calcium, and the caesium-silver-magnesium thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (275-276). [1310]. 9416

——— v. Wells, H[orace] L. and Wheeler, Henry L.

Merz, E. Ueber Anlage und Betrieb von Gasöfen mit geneigten Retorten. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (597-603). [6500]. 9417

Mettler, Carl. Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Oxy-säuren und Säureamide. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (50). 23 cm. [5500 1300]. 9418

——— v. Einhorn, Alfred.

Metzger, Floyd J. Preliminary note on a new separation of thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (275-276). [6200]. 9419

——— A new separation of thorium from cerium, lanthanum, and didymium, and its application to the analysis of monazite. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 64; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (901-917). [6200 6500 G 32]. 9420

Meunier, L[éon]. Sur quelques réactions obtenues à l'aide de l'amalgame de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (472-478). [0460]. 9421

Meusel, Eduard. Die Zusammensetzung der chemischen Elemente theoretisch und experimentell unter Beweis gestellt. Liegnitz (C. Seyffarth), 1902, (VII + 83). 23 cm. 3 M. [7000]. 9422

Meusser, A. Metallchlorate. Studien über die Löslichkeit der Salze. X. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1414-1424). [7150 0250]. 9423

Mewes, Rudolf. Ueber Gaserzeugung und Gasfeuerungen in der Industrie. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (544-548, 562-564). [6500 7200]. 9424

Meyer, Erich. Der Eiweissgehalt der Frauenmilch. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (32). 21 cm. [6500 Q 1831]. 9425

Meyer, E[rnst] von. Ueber Iso-salicylsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (304). [1330 7000]. 9426

Meyer, Felix. v. Vorländer, Daniel.

Meyer, Fr. Verlangsamte Verbindung von Säuren und Basen. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (92-93). [7050]. 9427

Meyer, Hans. Ueber die Darstellung von Säurechloriden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (113-114). [1300]. 9428

Meyer, Jacob und Stillich, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Nitranilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (739-746). [1630 1930]. 9429

Meyer, Julius. Das Atomgewicht des Selen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1591-1593). [0700 7100]. 9430

——— Ueber die Bildung der Dithionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3429-3430). [0660]. 9431

——— Ueber die Oxydation des ammoniakalischen Kupferoxyduls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3952-3957). [0290]. 9432

——— Ueber die Polyhalogenverbindungen der Erdalkalien. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (113-121). [0100 7000]. 9433

——— Zur Kenntnis des Selen. I. Ueber Phosphorselenverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (258-264). [0700 7000]. 9434

——— Zur Kenntnis des Selen. II. Mitt. II. Das Atomgewicht des Selen. III. Bestimmung der selenigen Säure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (391-400). [0700 7100 6200]. 9435

Meyer, K. Naturlehre (Physik und Chemie) für höhere Mädchenschulen, Lehrerinnen-Seminarien und Mittelschulen. 2. verb. Aufl. Leipzig (G. Freytag), 1902, (VI + 220). 23 cm. Geb. 2,20 M. [0030 B 0030 C 0030]. 9436

——— v. Claisen, Ludwig.

Meyer, Lothar. Grundzüge der theoretischen Chemie. 3. Aufl. neu bearb. v. E[berhard] Rimbach. Leipzig (Breitkopf & Härtel), 1902, (XI + 253, mit 1 Taf.). 23 cm. 5 M. [7000].

9437

Meyer, Richard. Probleme der organischen Chemie. (Vortrag.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (1-4, 17-22, 29-31). [1000 7000].

9438

——— Ueber die basischen Eigenschaften und die Valenz des Sauerstoffs. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (480-482, 496-498). [0550 7000].

9439

——— Lebensabriss Faraday's. [In: Faraday, M. Naturgeschichte einer Kerze. 3. Aufl.] Dresden, 1902, (1-32). [0010 C 0010].

9440

Meyer, Richard Jos. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1319). [1600 1930 0790].

9441

——— und **Koss, M.** Ein neues Verfahren zur Abscheidung des Cers aus Gemischen seltener Erden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (672-678). [0240 6000 G 12].

9442

——— Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626). [0100].

9443

Meyer, Stefan. Ueber die durch den Verlauf der Sättigungcurve bedingte maximale Arbeit. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (937-941). [7200 C 1400 1840].

9444

Meyer, Theodor. Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (278-281). [0660 7050].

9445

Meyer, Willy. Die Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel. Nach Vorträgen bearb. . . . (Genossenschaftl. Zeit- und Streitfragen. Heft 6.) Berlin (J. Guttentag), 1902, (24). 23 cm. 0,60 M. [6500 M 3120 Q 1800].

9446

Meyerhoffer, Wilhelm. v. van't Hoff, Jakob Heinrich.

Mez, G. Krystallographische Untersuchung einiger Derivate des Carbamids. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (242-271). [7100 G 750].

9447

Mežinskij. v. Sapožnikov, A. V.

Miarczyński, H. v. Bernthsen, A.

Michaelis, A[ug.]. Ueber Thio- und Selenoantipyrin und über die Constitution des Antipyrins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51). [1930 1940 7100 Q 9180 G 750].

9448

——— Ueber aromatische Arsenverbindungen. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248). [2000].

9449

——— und **Arend, K. von.** Ueber das Phosphorsuboxyd und die angebliche Löslichkeit des rothen Phosphors in wässrig-alkoholischem Alkali. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (361-367). [0570 7150].

9450

——— und **Hanisch, R.** Ueber den 2, 6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäure-äthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3156-3161). [1930].

9451

Michaelis, L. Durch comprimierten Sauerstoff verursachte Explosionen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (759-761). [0550 7200].

9452

——— Neue Probleme der Eiweisschemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (261-263). [4000 Q 1100].

9453

——— Die indifferenten Farbstoffe als Fettfarbstoffe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (183-184). [5020 O 0130].

9454

——— Ueber den Chemismus der Elastinfärbung und seine praktische Anwendung auf Sputumpräparate. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (219). [5020 Q 0090 O 0130 0880 R 0300 4540].

9455

——— Zur Theorie der Fettfärbung. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (759-760). [5020 Q 1500].

9456

[**Michajlenko, Iakov Ivanovič.** Михайленко, Я. И. Новая опытная данняя по вопросу о соотношении между молекулярнымъ весомъ растворенныхъ тѣлъ и плотностью растворовъ. [Nouveaux résultats empiriques sur la question du rapport entre le poids moléculaire des substances solubles et la densité des solutions.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (55-58, II, Pr.-verb.). [7100].

9457

[Michajlenko, Iakov Ivanovič.] Михайленко, Я. П. Объ измѣненіи концентраціи растворовъ подъ дѣйствіемъ силы тяжести. [Sur le changement de la concentration des solutions sous l'influence de la force du poids.] Kiev, Izv. Univ., **XLII**, 8, 1902, (1-12). [7000 7100]. 9458

— v. Rudolphi, M.

Michalski, W. v. Ostwald, Wilhelm.

Michireff, W. v. Schaposchnikoff, W. G.

Micklethwait, Frances M. G. v. Forster, Martin Onslow and Morgan, Gilbert T.

Micko, K. Vergleichende Untersuchung von Fleischextrakten und deren Ersatzmitteln. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (193-210). [6500 M 3120 R 2620 Q 1855 1875]. 9459

Middelberg, Walter. Evenwichten in het stelsel: barnsteenzuurnitril, zilvernitraat, water. [Equilibria in the system succinonitrile, silver nitrate, water.] Baarn (H. J. den Boer), 1902, (114, with 4 pl.). 24 cm. [7000 0110]. 9460

Middelveld Viersen, Wessel. Bijdrage tot de bepaling van alcohol in maaginhoud. [Ein Beitrag zur Bestimmung des Alkohols im Mageninhalt.] Utrecht (J. van Bockhoven), 1902, (64). 22 cm. [1210 6150 0110 Q 1605 7350]. 9461

Miethe, A[dolf]. Ueber Farbenphotographie. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (455-457, mit Taf.). [7350]. 9462

— Edinol, eine neue Entwicklungssubstanz der Farbenfabriken von Friedrich Bayer & Co. in Elberfeld. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (29-31). [7350]. 9463

Mijers, J[acob]. Over de ontleding van kwiknitraten door verhitting. [On the decomposition of mercury nitrates by heating.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (780-781) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (657-659) (English). [0380]. 9464

Milbauer, J. Neuer Absaugtrichter. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607). [0910]. 9465

Miller und **Hetzl**. Vergleichende Versuche mit Dampf- und Feuerkochen.

Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (1103-1104). [7200]. 9466

Miller, Edmund H. On the ferrocyanides of cadmium. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 60; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (226-234). [0230 1310]. 9467

— and **Danziger**, J. L. On the composition of the ferrocyanides of zinc. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 66; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (823-828). [6300]. 9468

— and **Page**, Robert W. The quantitative determination of cadmium. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., 45; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **22**, 1901, (391-398). [6200]. 9469

Miller, N. H. J. The amounts of nitrogen as ammonia and as nitric acid, and of chlorine in the rain-water collected at Rothamsted. A report to the Lawes Trust Committee. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (88-89). [6500]. 9470

— The amounts of nitrogen as nitrates, and chlorine in the drainage through uncropped and unmanured land. A report to the Lawes Trust Committee. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (89-90). [6500]. 9471

Miller, S. B. v. Gill, Augustus H.

Mills, William Hobson and **Easterfield**, Thomas Hill. Derivatives of dibenzoylmesitylene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1311-1324); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (167-169). [1130 1230 1330 1530 7050]. 9472

Minet, Adolphe. Théories modernes de l'électrochimie. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (104-111, 121-124). [7250 C 6200]. 9473

— Die Gewinnung des Aluminiums und dessen Bedeutung für Handel und Industrie. Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd. 2.) Halle (W. Knapp), 1902, (VII + 129). 24 cm. 7 M. [0120]. 9474

— und **Neuburger**, A. Verfahren zur Vorwärmung der Beschickung elektrischer Oefen. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (139-142). [0930]. 9475

- Minguin, J.** Propriétés cristallographiques des benzylidène, méthyl- et éthylsalicylidine et anisalcamphres et leurs produits de réduction. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (544-549). [1540 G 750]. 9476
- Constantes cristallographiques des dérivés bromés du benzylidénecamphre et du benzylcamphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (679-681). [1540 G 750]. 9477
- Détermination cristallographique du méthylcamphocarbonate de méthyle et du méthylcamphocarbonate d'éthyle, de l'éther méthylique du mononitrile camphorique et de son isomère la méthylcamphorimide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (681-683). [1340 1540 G 750]. 9478
- Contribution à l'étude des bornéols et de leurs éthers. Leur étude cristallographique. Etude cristallographique des bornylates de chloral et de bromal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (683-689). [1240 Q 750]. 9479
- Figures de corrosion révélant la structure énantiomorphe de quelques composés du camphre de forme extérieure complète. Dédoublément du benzylidène camphre racémique. Isomorphisme des composants actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (888-892). [7100 1540]. 9480
- et **Bollemont, E.** Grégoire de. Sur la variation du pouvoir rotatoire dans les éthers sels du bornéol gauche stable. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (608-610). [7300 C 4040]. 9481
- Sur la variation du pouvoir rotatoire dans les éthers sels du bornéol gauche stable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (593-598). [7300]. 9482
- Miniat, K.** Sur la monoxybenzal-bromindanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (77-79). [1930]. 9483
- Sur la monoxybenzal-bromindanone. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (2^e part.), 1902, (317-319). [1930]. 9484
- Minovici, Stephen.** Ueber die neue Methode zur Unterscheidung des Blutes mittels Serum. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (429-431). [6500 O 5028 1280 5480 0090 1131 R 3600]. 9485
- Misslin, Emile.** Sur quelques dérivés du trinitro-*a*-naphthol. (2.4.8.N₂O₂:1 OH). Thèse sc. Genève, 1900-1901, (51). 8vo. [1230]. 9486
- Mitscherlich, Alfred.** Zur Methodik der Bestimmung der Benetzungswärme des Ackerbodens. (2. Mitteilung.) Landw. Jahrb., Berlin, **31**, 1902, (577-604). [7200 J 27]. 9487
- Mittag, M.** Chemie und Mineralogie. Als Anhang zu Dr. K. Sumpfs Anfangsgründen der Physik neu bearb. 4. Aufl. Hildesheim (A. Lax), 1902, (34). 22 cm. 0.40 M. [0030 G 0050]. 9488
- Zum Nachweis des Phosphors und Calciums in der Knochenasche. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (96). [0920 6100]. 9489
- Mittasch, Alwin.** Ueber die chemische Dynamik des Nickelkohlenoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (1-83). [0540 7050 7200]. 9490
- Mittelstaedt, Otto.** Aus der Praxis der Zuckerindustrie. Ein Beitrag zur chemischen Betriebskontrolle in der Zuckerfabrikation. 3. Aufl. [A. Rathke's Bibliothek für Zucker-Interessenten, Bd 12.] Magdeburg (A. Rathke), 1902, (95). 22 cm. Geb. 3 M. [1820 6500 Q 1875]. 9491
- Mjøen, J. Alfred.** Ueber die chemische Zusammensetzung des norwegischen Holztheers. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (97-111). [6500]. 9492
- Möhlau, Richard und Haase, O.** Ueber Naphtacrihydridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4164-4172). [1930 1630]. 9493
- Ueber Naphtacridindisulfosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4172-4177). [1930 5020]. 9494
- und **Heinze, M.** Synthesen arylirter Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375). [1630 5020]. 9495
- und **Zimmermann, R.** Ueber einige neue Reactionen der Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1900, (375-383). [1630 5020]. 9496

Möhlau, Richard und **Klimmer**, K. Zur Kenntniss der Phenocyanine. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (65-70). [5020 1940]. 9497

— und **Kahl**, Edm. Ueber die Farbstoffe der Capriblaugruppe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (313-324, 354-356). [5020 1940]. 9498

Moeller, Ernst. I. Ueber Derivate der o-Nitrobenzyl-o-aminozimmsäure. II. Ueber Umlagerungsprodukte der o-p-Azobenzoldikarbonsäure. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm. [1330 1720]. 9499

Möller, Franz. Eine zur Untersuchung der Dichte äusserst verdünnter Lösungen geeignete Form des Dilatometers. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (256-284). [7100 B 0130]. 9500

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion aromatischer und fetter Nitrokörper. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (239-244, 272-275). [5500]. 9501

— Ueber die elektrolytische Reduktion aromatischer und fetter Nitrokörper. (Forts. und Schluss.) Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (7-11, 27-35). [5500]. 9502

Mörner, Carl Th[ore]. Methode zur quantitativen Bestimmung geringer Arsenmengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (397-413). [6200]. 9503

Mörner, K[arl] A[xel] H[ampus]. Zur Kenntniss der Bindung des Schwefels in den Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (207-338). [4010 6500 Q 1130]. 9504

Moeser, L. und **Eidmann**, W. Zur Kenntniss des Borstickstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (535-539). [0160]. 9505

Moëssard, [O.]. Untersuchung und charakteristische Eigenschaften des Platten-Momentverschlusses. (Auszug aus Procès-Verbaux du „Congrès International de Photographie.“ Paris 1900, S. 89 nebst Zusätzen des Referenten L[eopold] Pfaundler). Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (142-151). [7350 C 3080]. 9506

Moest, M. v. Escherich, F. and Hofer, H.

Mohr, Otto. Ueber zwei stereoisomere 2,5-Dibromhexane und ihre Kondensationsprodukte mit Dinatriummalonsäureester und mit Cyankalium. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (43). 22 cm. [1110 1310 7000]. 9507

— Einfluss der Kohlensäure auf die Diastasewirkung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1024-1029). [8010 R 2700 M 3100 Q 1240]. 9508

— Einfluss der Kohlensäure auf die Diastasewirkung. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (94-95); Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (69, 71). [8010 R 1020 M 3100 Q 1200]. 9509

— Die chemische Kollektivausstellung des Institutes für Gährungsgewerbe auf der Ausstellung für Spiritusindustrie. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (95-96). [0060 R 2700 M 3120 Q 9100]. 9510

— Ueber die Kontraktion der Würze beim Abkühlen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (340-342). [7100 R 2610]. 9511

— Ueber Lipase aus thierischen Organen und die Umkehrbarkeit ihrer fettspaltenden Thätigkeit. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (588-599). [8010 Q 1240]. 9512

— Die Ausstellung für Spiritusindustrie in Berlin. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (154-155). [0060 R 0060]. 9513

Moir, James. Cyanohydroxypyridine derivatives from diacetonitrile. New derivatives of ψ -lutidostyryl. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (100-117). [1930]. 9514

Moissan, Henri. Préparation et propriétés de l'hydrure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (18-21); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1140-1144). [0360 0420]. 9516

— Préparation et propriétés de l'hydrure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (71-75); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1145-1148). [0360 0500]. 9518

— Préparation et propriétés des hydrures de potassium et de sodium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (348-362). [0360] 9519

Moissan, Henri. Sur quelques propriétés de la chaux en fusion. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (136-142); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (280-288); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (660-666). [0220]. 9521

———— Sur la préparation du tantale au four électrique et sur ses propriétés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (434-438); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (211-215). [0740]. 9523

———— Sur une nouvelle synthèse de l'acide formique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (261-265). [0420 1310]. 9524

———— Sur une nouvelle synthèse de l'acide formique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1148-1152). [0210 1310]. 9525

———— Action de l'hydruure de potassium sur l'iodure d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (389-392). [0420 0360 1110]. 9526

———— Action de l'hydruure de potassium sur l'iodure d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1152-1155). [1110]. 9527

———— Sur les matières colorantes des figures de la grotte de Font-de-Gaume. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1539-1540). [6500 P 3600]. 9528

———— Étude du pentafluorure d'iode. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (563-567). [0310 0390]. 9529

———— Synthèse des hydrosulfites alcalins et alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (647-654). [0660]. 9530

———— Sur la température d'inflammation et sur la combustion dans l'oxygène des trois variétés de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (921-928). [0210]. 9531

———— Étude du siliciure de lithium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1083-1087). [0710 0450]. 9532

Moissan, Henri. Décomposition du calciumammonium et du lithium-ammonium par le chlorure d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (423-425). [0220 0450]. 9533

———— Électrolyse du chlorure d'ammonium en solution dans l'ammoniac liquéfié. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (425-427). [0490]. 9534

———— Action des métaux-ammonium sur l'hydrogène sulfuré. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (427-429). [0660 0100]. 9535

———— Nouveau traitement de la niobite. Préparation et propriétés de la fonte du niobium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (429-434). [0510]. 9536

———— Sur une nouvelle méthode de manipulation des gaz liquéfiés en tubes scellés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (420-423). [0930]. 9537

———— Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (652-660). [0660]. 9538

———— Etude sur l'amalgame d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (714-719). [0490 0380]. 9539

———— et **Dilthey, W.** Recherches sur le siliciure de calcium CaSi^2 . Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (289-294); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (503-507). [0710 0220]. 9541

———— Ueber das Calciumsilicid, CaSi_2 . Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1106-1110). [0220]. 9542

———— et **Holt.** Préparation et propriétés d'un siliciure de vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (78-81, 493-497). 9543

———— Étude des siliciures de vanadium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (277-288). [0710 0820]. 9544

———— et **Lebeau, P.** Sur un nouveau corps gazeux : l'hexafluorure de soufre SF_6 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (230-236). [0310 0660]. 9545

Moissan, Henri et Lebeau, P. Sur la densité et l'analyse de l'hexafluorure de soufre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (236-240). [0310 0660]. 9546

Préparation, propriétés et analyse du fluorure de thionyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (240-246). [0310 0660]. 9547

Sur un nouvel oxyfluorure de soufre, le fluorure de sulfuryle SO_2F_2 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (246-254). [0310 0660]. 9548

Etude des fluorures et oxyfluorures de soufre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (145-178). [0310 0660]. 9549

et **Smiles, S.** Préparation et propriétés d'un nouvel hydrure de silicium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (569-575); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1190-1195); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (5-17). [0710 0360]. 9552

Nouvelles recherches sur l'hydrure de silicium liquide Si^2H^6 . Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1549-1552). [0710]. 9553

Sur quelques propriétés nouvelles du silicium amorphe. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1552-1553). [0710]. 9554

Moitessier, J. r. Ville, J.

Moll van Charante, J[acob]. Sur le dosage de méthoxyle avec le liquide laveur de M. Georg Gregor. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (38-41). [6300]. 9555

Sur les dérivés acétyliques des deux méthylglucosides et sur l'acétobromoglucose. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (42-44). [1850 1810]. 9556

Molle, Br. Eine neue Zwischenverlagerung für Vacuumdestillationen. Chem. Ztg., Cöthen, **26**, 1902, (249-250). [0910]. 9557

Monnet, E. r. Matignon, C.

Montagne, P. J. Sur des transpositions atomiques intramoléculaires. (Premier Mémoire). Transposition atomique intramoléculaire chez les dicétones aromatiques α . Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (6-29). [1530 1330]. 9558

Montagne, P. J. Sur les transpositions atomiques intramoléculaires. (Deuxième Mémoire). Transposition atomique intramoléculaire chez les α -glycols aromatiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (30-37). [1230 1430]. 9559

Moody, Gerald T. A new laboratory shaking machine. Chem. News, London, **86**, 1902, (230). [0910]. 9560

Moody, Herbert R. r. Tucker, Samuel Auchmuty.

Moody, Seth E. r. Peters, Charles A.

Moore, B. E. The absorption spectrum of colloid ferric hydrate. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **13**, 1901, (246-249). [7300]. 9561

Moore, G. H. Ogston. Lemon, orange and bergamot oils: their physical properties. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (154-155). [6500]. 9562

Moore, Russell W. The composition of commercial cyanide of potassium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (392-393). [6500]. 9563

Moore, T. S. r. Hewitt, J. T.

Morange, P. Compte rendu des travaux du Laboratoire d'analyses de la Cochinchine (1898-1901). Rev. Indo-Chine, Hanoi, (n. sér.), **5**, 1902, (167-186). [6500]. 9564

Moreau, Georges. Sur la vitesse des ions d'une flamme salée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1575-1577, av. fig.). [7250 C 6240]. 9565

Morel, Albert. r. Doyon, Maurice.

Morgan, Gilbert Thomas. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (86-100). [1630 1720 1740 5020]. 9566

Influence of substitution on the reactivity of the aromatic *m*-diamines. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (650-657); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (87-88). [1630 1720]. 9567

and **Micklethwait, Frances M. G.** Reduction of ammoniacal silver solutions by organic substances. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1373-1374). [6000]. 9568

Morgan, Gilbert Thomas and **Norman**, George M. Influence of substitution on the formation of diazoamines and amino-azo-compounds. Part II. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1376-1384). [1630 1720 1740]. 9569

Morgan, J[ohn] Livingston R[utgers]. The elements of physical chemistry. New York (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (X + 352). 19 cm. [7000]. 9570

Moritz, B. Ueber einige complexe Verbindungen des Antimons. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (401). [0680 1300]. 9571

Morrell, R. S. The oxidation of glucosone to trioxybutyric acid. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (340-341). [1310 1810]. 9572

———— and **Crofts**, James Murray. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. III. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (666-675); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55). [1310 1810]. 9573

Morse, H[armon] N[orthrup] and **Frazer**, J. C. W. The preparation of cells for the measurement of high osmotic pressures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (1-23). [0910 7150]. 9574

Morton, D. A. v. Pennock, J. D.

Moser, A. v. Mozer, A.

Mosler, Hugo. Der Temperatur-Koeffizient des Magnetismus einiger Salzlösungen der Eisengruppe mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. Diss. Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1901, (63). 21 cm. [7250 C 5460]. 9575

Motteck, Siegbert. Beiträge zur Kenntnis der kondensierenden Wirkung organischer Amine. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (47). 22 cm. [5500]. 9576

Motz, Friedrich. Ueber die Bestimmung des Phosphors im Eisen und in Eisenerzen. Diss. Leipzig (Druck v. E. Glansch), 1901, (67). 21 cm. [6200 G 18]. 9577

Mouneyrat, A. De l'arsenic et du phosphore organiques dans le traitement de la tuberculose pulmonaire. Paris,

C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (667-668). [8050 Q 0190 9120 9180 R 8050].

9578
Moureu, Ch. et **Delange**, R. Sur la condensation des éthers formiques avec les carbures acétyléniques vrais. Méthode de synthèse d'aldéhydes acétyléniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (374-377). [1120 1420]. 9579

———— Sur le dédoublement des aldéhydes acétyléniques par les alcalis. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (377-378). [1420]. 9580

———— Sur la condensation des carbures acétyléniques avec les éthers-sels. Synthèses d'acétones acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47). [1120 1520 1330 1530]. 9581

———— Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392). [1120 1520 1310]. 9582

———— Recherches sur les carbures acétyléniques. I. Synthèse d'acétones à fonction acétylénique. Nouvelle méthode de synthèses de dicétones- β . Dédoublement des acétones acétyléniques par les alcalis. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (239-268). [1120 1520]. 9583

———— et **Desmots**, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes : synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357). [1120 1410 1910 1230]. 9584

———— Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique. Méthode générale de synthèse d'alcools primaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (360-366). [1120 1220 1230]. 9585

———— Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes. Méthode générale de synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374). [1120 1220 1420 1430]. 9586

- Mousset**, Theophile. Recherches sur les dérivés nitrés aliphatiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (95-121). [1110]. 9587
- Mozer**, A. v. Zelinskij, N. D.
- [Muchin, V.] Мухинъ, В.** Опыт получения смазочныхъ маселъ изъ Грозненской нефти. [Huiles de graissage obtenu en partant de la naphte de Grosnij.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 850). [1140]. 9588
- Mühle**, Paul. Versuche zur Reindarstellung des Amphopeptons. Diss. Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1901, (59). 21 cm. [4010 Q 1145]. 9589
- Mühlhaeuser**, Otto. Zur Geschichte der Entdeckung des künstlichen Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (336). [0210 G 16]. 9590
- Zur Geschichte der Entdeckung des Siliciumcarbids und des Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (807-808). [2000 Q 210 G 16]. 9591
- Der Ventilator im Schwefelsäurebetriebe, ein Beitrag zur Geschichte der Schwefelsäurefabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (672-674). [0660]. 9592
- Ueber die beim Abfiltriren von Schwefelzink entstehenden Trübungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (731-732). [6200]. 9593
- Untersuchung amerikanischer Weichbleibleche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (758-759). [6500 0580]. 9594
- Analyse Zinkspinell-haltiger Scherben. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1242-1244). [6500]. 9595
- Mühlhauser**, B. v. Ullmann, F. and Fichter, Friedrich.
- Müller**, Albert. Studien über sogenanntes Honigdextrin. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (48). 21 cm. [1840 7300 Q 1885 R 1820]. 9596
- Müller**, Arthur. Zur Untersuchung von Leim und Gelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (482-487). [6500 Q 1170]. 9597
- Bemerkungen zur Leimanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1237-1241). [6500 Q 1170]. 9598
- Müller**, Erich. Quantitative Bestimmung des Jods neben Brom und Chlor durch Elektrolyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (950-954). [6200]. 9599
- Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und der Chlorsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (425-439). [0250 7250 C 6210]. 9600
- Ein Nachtrag zu „Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliumchromat“. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (909-914). [7250 C 6230]. 9601
- Die elektromotorische Kraft der Chlorknallgaskette. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (158-168). [7250 C 6210]. 9602
- und **Friedberger**, O. Die Darstellung der freien Ueberjodsäure durch Elektrolyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2653-2659). [0390 0930]. 9603
- Die Darstellung überschwefelsaurer Salze durch Elektrolyse ohne Diaphragma. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (230-236). [0930 7250]. 9604
- v. Foerster, Friedrich.
- Müller**, Friedrich] C. G. Bemerkungen über Chlordarstellung beim Unterricht. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (24-25). [0250 0920]. 9605
- Müller**, Fritz. Ueber die Aufspaltung des Antipyrins durch Hydrazine. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (36). 22 cm. [1930]. 9606
- Müller**, Gustav. Kleine Aräometer mit grossem Scaleumfang. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310). [0910 B 0130]. 9607
- Müller**, H. Ueber Azoniumverbindungen aus Chlormethyl-o-Phenylen-diamin. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (43). 8vo. [1930]. 9608
- Müller**, Hans G[ustav]. Ueber die Condensation von Benzaldehyd mit Aethylmethylketon. (a-Benzalbutanon und γ -Benzalbutanon und ihre Derivate.) Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (48). 22 cm. [1430 1530]. 9609
- v. Harries, Carl.

Müller, E. v. Dupré, jun.

Müller, J. A. Sur le dosage de l'acide phosphorique des phosphates. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (123-125). 6300]. 9610

——— Analyse des minerais d'étain. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (174-178). [6500]. 9611

——— Dosage de l'étain par le procédé de Lenssen. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (178-180). [6200 0720]. 9612

Müller, Karl. Die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Mandelsäureäthylester. Diss. Heidelberg (Druck v. C. Pfeffer), 1902, (75). 22 cm. [1330]. 9613

——— Ueber Bildung von Condensationsproducten aus Pseudophenolen und organischen Basen und deren Verhalten bei der Acetylierung. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (71). 23 cm. [1230 1300]. 9614

Müller, O. v. Auwers, Karl.

Müller, P.-Th. Méthode nouvelle de caractérisation des pseudo-acides. Application aux éthers oximido-cyanacétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (475-476). [7300]. 9615

——— Sur les pseudo-acides. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (664-665). [7300]. 9616

——— Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidée. Conductibilité électrique des éthers oximido-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1011-1014). [7250]. 9617

——— Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidée. (II). Propriétés optiques des éthers oximido-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1014-1018). [7300]. 9618

——— Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidée (III). Sur les sels de soude des dérivés isonitrosés, nouvelle méthode de diagnose des pseudoacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1019-1022). [7300]. 9619

Müller, Wolf. Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit der Brombernsteinsäure in wässriger Lösung. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (22). 23 cm. [1310 7050]. 9620

Müller, Wolf. Ueber eine neue Titrationmethode für freie und gebundene Schwefelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1587-1589). [6300]. 9621

Münch. Flüssige Luft. Experimentalvortrag. Metz, Jahresber. Ver. Erdk., **23**, (1900/01), 1901, (45-50). [0100 C 1870]. 9622

——— Vorführung explosions-sicherer Gefässe für Benzin, Petroleum und dergl. Vortrag. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (98-100). [0910 7200]. 9623

Münden, Max. Die bakteriologisch-biologische Grundlage physikalischer, chemischer und mineralogischer Formgestaltungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (63-72). [7100 G 240 C 0100 R 0500 M 7700]. 9624

Münster, H. Tabellen der Kälteleistung und des Kraftbedarfs pro 1 cbm verdampfender CO₂. Eis- und Kälte-Ind., Berlin, **4**, 1902, (9-12). [7200 C 1840 1010]. 9625

Mugdan. Brennstoffelemente und verwandte Elemente. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (854-859). [7250 C 5610]. 9626

Mulacek, Otto. Ueber Schnelldrehstähle und deren Anwendung. Bayr. IndBl., München, **88**, 1902, (246-249). [0320 B 3640]. 9627

Muller, W. v. Coppet, L. de.

Mumme, E. v. Vorländer, Daniel.

Munroe, Henry S. A laboratory classifier, supplementary note. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **22**, 1901, (449-450). [0910]. 9628

Munson, L. S. v. Tolman, L. M.

Munsterberg, Oscar. L'état actuel de l'industrie du carbure de calcium et de l'acétylène. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (528-534). [6500 0220 1120]. 9629

Murco, H. v. Astruc, A.

Murphy, A. J. Two possible causes of discrepancy in arsenic analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (957-958). [6200]. 9630

[**Mušinskij**, P.] Мушинский, П. Действие смеси цинка и бромизомасляного эфира на пиперональ. (Синтез α -диметил- β -пиперонилэтиленмолочной кислоты.) [Action du zinc et de l'éther bromisobutyrique sur le piperonal. Synthèse de l'acide α -diméthyl- β -piperonyléthylénolactique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (370-375). [1330]. 9631

Muthmann, W[ilhelm] und **Baur**, E[mil]. Ueber die Dissociation des Lanthanwasserstoffs und Cerwasserstoffs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (281-291). [0440 0240 7200]. 9632

——— **Hofer**, H. und **Weiss**, L. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (231-269, mit 4 Taf.). [0930 0240 0910 G 12]. 9633

——— und **Kraft**, K. Untersuchungen über das Cer und das Lanthan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (261-278). [0240 0440]. 9634

Myers, Henry C. The substitution of hydrogen for chlorine in trichloromethylparaconic acid. (Second Paper.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (525-528). [1310]. 9635

——— The sugar-beet as a reclaimer of arid and alkali regions. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (834-838). [6500]. 9636

Naef, E. Nouvelles synthèses dans la série de Paclridine. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (64). 8vo. [1930]. 9637

Naegell, H. v. Kiliani, Heinrich.

Nagai, Kasuo. β -Methyl-cumaron Yūdōtai no Shūsei. Sono-ichi. [Synthesis of the derivatives of β -methyl-cumaron, I.] Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (543-552). [1910]. 9638

——— **Pyron Zoku Kenkyū Hoi**. [Contribution to the chemistry of the pyrone group.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707). [1910]. 9639

——— **Gyōtō-yūdoku-seibun no Kenkyū**. Dai-ichi-hō. [Researches on the poisonous principle of "roh-ten". I.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (744-777). [1860]. 9640

Nakaseko, Rokurō. Lympha-sen chū Nuclein-san no Kenkyū. [Researches on

the nucleic acid of the lymphatic glands.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (708-720). [1350]. 9641

Nakayama, M. Ueber eine Modification der Huppert'schen Gallenfarbstoffreaction. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (398-400). [6150 Q 8430.2 1310]. 9642

Name, R. G. van. The influence of hydrochloric acid on the precipitation of cuprous sulphocyanide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., 105; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (20-26). [6200]. 9643

——— Ueber den Einfluss von Salzsäure bei der Fällung von Cuprosulfocyanid. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg **30**, 1902, (122-129). [6200]. 9644

——— The estimation of copper as cuprous sulphocyanide in the presence of bismuth, antimony, tin, and arsenic. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., 106; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (138-144). [6200]. 9645

——— Die Bestimmung des Kupfers als Kupferrhodanid in Gegenwart von Wismut, Antimon, Zinn und Arsen. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (92-99). [6200]. 9646

Namëtkin, S. v. Zelinskij, N. D.

Namias, R[odolfo]. Ueber die Wirkung des Persulfates auf die organischen Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (120-121). [6150 7350]. 9647

——— Die Verstärkung und Tönung der Bilder auf Bromsilberpapier. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (121-124). [7350]. 9648

——— Ueber die Abschwächung mittels der Kaliumpermanganat-Methode. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (124-125). [7350]. 9649

Namjetkin, S. v. Namëtkin, S.

Naske, Theodor. Colorimetrische Methode zur Bestimmung des Schwefels in Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (333-334). [6500]. 9650

——— Beiträge zu der Analyse des Eisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1134-1136). [6500 Q 18]. 9651

[**Nastjukov, A. M.**] Настюковъ, А. М. О реакціи между бензоломъ и целлюлозой. [Action du benzol sur la cellulose.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (231–235). [1840]. 9652

——— О реакціи между бензоломъ и целлюлозой. [Action du benzol sur la cellulose.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (505–508). [1130 1840]. 9653

Natanson, M[ichał]. Doświadczenia nad zawartością tłuszczu w mleku. [Expériences sur la quantité de graisse contenue dans le lait.] *Gaz. roln.*, Warszawa, **42**, 1902, (260–262). [6500 Q 1833]. 9654

Nauhardt, P. Ueber elektrolytische Behandlung des Zinns. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (50–51). [0930 0720]. 9655

Naumova, S. v. Vojnarovskaja, S.

Naunyn, [Bernhard Julius]. M. Nencki†. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1901, (I–III). [0010 R 0010 Q 0010]. 9656

Nauss, A. O. Die Cyanverluste in der Scrubierung und das nasse Cyan-Reinigungsverfahren. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (953–957). [0210]. 9657

Naylor, William. The estimation of dissolved oxygen in water. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (259). [6500]. 9658

——— Note of the composition of a Jersey soil. *Chem. News*, London, **86**, 1902, (307–308). [6500]. 9659

——— Trades waste: its treatment and utilisation, with special reference to the prevention of rivers pollution. London (Griffin), 1902, (xvi + 267, with 21 pl. and 27 diagrams). 24 cm. [6500]. 9660

Neander, E. von. Ueber Aether-Explosionen. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (336–337). [7200]. 9661

Nedokutschajew, N. Ueber Umwandlungen, welche stickstoffhaltige Stoffe beim Reifen einiger Getreidearten erleiden. *Landw. Versuchstat.*, Berlin, **56**, 1902, (303–310). [8030 M 3120]. 9662

Neesen, F[riedrich]. Bemerkung zu einem Aufsatz von Hrn Kahlbaum über Quecksilberluftpumpen. Berlin, *Verh. D. physik. Ges.*, **4**, 1902, (30–34); *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (693–697). [0910 C 0060]. 9663

——— Erwiderung an Herrn G. W. A. Kahlbaum [betr. Vergleichsversuche über Quecksilberpumpen]. Berlin, *Verh. D. physik. Ges.*, **4**, 1902, (136). [0910 C 0060]. 9664

Neimann, W. v. Neuberg, C.

[Nenckij, M. V.] Ненцкий, М. В. О задачахъ биологической химии. Перевели И. Залеский, проф. С. Салазкинъ. [Les problèmes de la chimie biologique. Traduction de I. Zalesky et du prof. S. Salazkine.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (112–120, II). [8000 L 0000]. 9665

Nernst, W[althor]. Ueber die Bedeutung elektrischer Methoden und Theorien für die Chemie. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (83–99). [7000 7250 C 6200]. 9666

——— Les méthodes et les théories électriques en chimie. *Rev. gén. sci.*, Paris, **13**, 1902, (200–205). [7250 C 6200]. 9667

——— und **Lessing, A.** Ueber die Wanderung galvanischer Polarisation durch Platin- und Palladiumplatten. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, **1902**, (146–159). [7250 C 6230]. 9668

——— und **Riesenfeld, E. H.** Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (600–608). [7250 C 6240]. 9669

Nestler, A[nton]. Der directe Nachweis des Cumarins und Theins durch Sublimation. Berlin, *Ber. D. bot. Ges.*, **19**, 1901, (350–461, mit 1 Taf.). [6150 Q 1885 M 3120 0060]. 9670

——— Nachweis von extrahiertem Thee durch Sublimation. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (245–247). [6500 M 3120 Q 1885]. 9671

Neubauer, H. Beitrag zur Bestimmung der citronensäurelöslichen Phosphorsäure in Thomasphosphatmehlen nach der Molybdänmethode. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1133–1135). [6300 6500]. 9672

Neubauer, H. Zur Kalibestimmung nach der modifizierten Finkener'schen Methode. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (461-470). [6300]. 9673

Neuberg, Carl. Ueber die Isolierung von Ketosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966). [1810 6150]. 9674

——— Ueber die Constitution der Pankreasproteid-Pentose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1467-1473). [1810 Q 1430 7525]. 9675

——— Ueber l-Xylonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1473-1475). [1310]. 9676

——— Ueber die Isolierung von Ketosen II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2626-2633). [1810]. 9677

——— Ueber Cystein. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3161-3164). [1310 Q 1610]. 9678

——— Ueber d-Glucosamin und Chitose. (Mitbearbeitet von H. Wolff und W. Neimann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4009-4023). [1810 1310 Q 1440]. 9679

——— Eine Reaction auf Ketozucker und deren Trennung von den Aldosen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (237-247). [6000 1810 Q 1400]. 9680

——— und **Neimann, W.** Eine Methode zur Isolierung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056). [5500 1500 1310 1410 1810]. 9681

——— und **Strauss, H[ermann].** Ueber Vorkommen und Nachweis von Fruchtzucker in den menschlichen Körpersäften. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (227-238). [1810 6150 Q 1422 5475 5825]. 9682

——— und **Wohlgemuth, J.** Ueber d-Arabinose, d-Arabonsäure und die quantitative Bestimmung von Arabinose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (31-40). [1810 1310 6300 Q 1430 1510 8450]. 9683

——— Ueber das Verhalten stereo-isomerer Substanzen im Thierkörper. I. Mitt. Ueber das Schicksal der 3 Arabinosen im Kaninchenleibe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (41-69). [8040 7000 1840 Q 7990 9010 7931]. 9684

Neuberg, Carl und **Wohlgemuth, J.** Ueber die Darstellung der r- und l-Galactose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (219--226). [1810]. 9685

——— v. **Blumenthal, Ferdinand** und **Salkowski, Ernst.**

Neuberg, Ernst. Die Verwendung des Spiritus zu motorischen Zwecken. Gas-motorentechnik, Berlin, **1**, 1902, (149-166). [1210 7200 C 2490]. 9686

Neuburger, A. v. **Minet, A.**

Neuburger, Albert. Das chemische Verhalten des Spiritus im Spiritus-Motor. Motorwagen, Berlin, **5**, 1902, (205-206, 221-222). [1210 7200]. 9687

Neuhaus, R[ichard]. Direkte Farbenphotographie durch Körperfarben. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (20-30). [7350]. 9688

——— Direkte Farbenphotographie durch Körperfarben. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (79-81, 93-96). [7350]. 9689

——— Direkte Farbenphotographie durch Körperfarben. Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (1-11). [7350]. 9690

——— Directe Farbenphotographie. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (17-19). [7350]. 9691

——— Weitere Untersuchungen über Körperfarbenphotographie (Ausbleichverfahren). Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (229-236). [7350]. 9692

Neukirch, Freiherr von. v. **Zedlitz.**

Neumann, B[ernhard]. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und Hüttenkunde im II. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (11-12, 49-51). [0100 G 18]. 9693

——— Elektroden für Elektroanalyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (619-620). [6000]. 9694

——— Metallgewinnung mittels Calciumcarbides. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (716-719). [0930 G 18]. 9695

——— Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (772-775). [0930 7050]. 9696

——— Die Calciumcarbid-Reduktionen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (939). [0930 7050]. 9697

Neumann, B[ernhard]. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (511-516). [0100 0010 0070 G 18]. 9698

——— Zur Geschichte des Messings. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1217-1218). [0100 0010 0070 G 18]. 9699

Neumann, Zsigmond. A szalattuyai ásványos víz elemzése. [Die Analyse des Mineralwassers von Szalatnya.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (145-147). [6500]. 9700

——— Bonyolultabb öszszetételű nyersanyagok egyes nyers alkatrészeinek érték-kiszámitása. [Ueber die Werthbestimmung der Bestandtheile der Körper von complicirter Zusammensetzung.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (161-167). [6500]. 9701

Neumayer, Theodor. Ueber die Reindarstellung der Monoglyceride, $C_3H_5(O \cdot C_nH_{2n-1}O)(OH)_2$. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (58). 22 cm. [1300 Q 1510]. 9702

Neurath, F. Ueber die Untersuchung schwarz gefärbter Baumwolle. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (579-580). [6500 5020]. 9703

Neustadt, George M. S. v. Vulté, H[ermann] T[heodore].

Neville, Allen. v. Pope, William Jackson.

Neville, F. H. v. Heycock, C. T.

Newlands, B. E. R. Analysis of the volcanic dust from the recent eruption in the West Indies. Chem. News, London, **85**, 1902, (258). [6500]. 9704

Nichols, Edward L[eamington]. On some optical properties of asphalt. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (204-213). [7300]. 9705

Nicoll, Frank. v. Cain, John Cannell.

Niedenführ, H. H. v. Lütty, Fritz.

Niedenzu, Carl August. Ueber die Kondensationsprodukte des Aethyl-Phenylketons und der beiden Benzaldehyd-oxybenzoine mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (80). 21 cm. [1530 1310 1320]. 9706

——— v. Stobbe, Hans.

Niederstadt, B. Untersuchung verschiedener fatter Oele brasilianischer Pflanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (143-145). [6500 M 3120]. 9707

Niehrenheim, Max. Beiträge zur Kenntniss der Chloräpfelsäure u. Oxymumarsäure. Diss. Königsberg i. Pr. Berlin (Schmidt & Andres), 1902, (39). 20 cm. [1300 G 750]. 9708

Niemczycki, Stanisław. Władysław Maksymilian Feuerstein. Jego prace naukowe. [W. M. Feuerstein et son œuvre scientifique.]. Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (658-662). [0010]. 9709

——— O trzech normalnych butylotoluolach. [Sur les trois butylotoluènes isomères.]. Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (137-142). [1130]. 9710

Niementowski, S[tefan]. Amidynowe pochodne bezwodnika antranilowego. (Amidinartige Derivate des inneren Anhydrides der Anthranilsäure). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (232-234). [1630]. 9711

——— O granicach tworzenia się związków dwuazaminowych i o pewnych barwikach azowych. [Über die Grenzen der Bildung der Diazoaminverbindungen und über gewisse Azofarbstoffe.]. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (413-419). [1630 1740]. 9712

——— O kwasie chloralodwuuantranilowym. (Über die Chloraldiantranilsäure.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (420-421). [1330]. 9713

——— Ueber die Chloraldiantranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3898-3900). [1330]. 9714

——— Amidynowe pochodne bezwodnika antranilowego. [Sur les dérivés amidinés de l'anhydride anthranilique.]. Kraków, Rozpr. Akad., **A, 42**, 1902, (117-137). [1630]. 9715

——— v. Baczyński, W.

Niemilowicz, L[adislaus]. Ueber die fractionirte Oxydation mit Hilfe von Indicatoren und über zwei neue quantitative Bestimmungsmethoden der Xanthinkörper im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (264-298). [6300 Q 8314.2]. 9716

——— und **Gittelmacher-Wilenko, G.** Die Oxydationszahlen des Harns in saurer und alkalischer Lösung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (167-197, mit 2 Taf.). [6500 Q 8306]. 9717

Nierop, A. S. van. v. Aronstein, L.

Nietzki, R[udolf]. Die Entwickelungsgeschichte der künstlichen organischen Farbstoffe. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (159-188). [5020].

9718

Nikaido, Yasujuro. A volumetric method for the estimation of sulphuric acid in soluble sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (774-778). [6300].

9719

Nisius, Johannes. Ueber das spezifische Gewicht und den prozentischen Wassergehalt des Milchplasmas. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (417-419). [7100 6500 Q 1830].

9720

Nissenson, H. und **Crotogino**, F. Aufschliessung arsen-, eisen- und bleireicher Substanzen mit concentrirter Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (847-849). [6000 G 18].

9721

Concentrirte Schwefelsäure als Lösungsmittel für Zinnlegierungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (984-985). [6000].

9722

Noé, Joseph. v. Boix, Émile.

Noelting, E. Ueber Beizfarbstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (118-120). [5020].

9723

Ueber Ringbildungen aus peri-Derivaten des Naphthalins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (5). [1130 7000].

9724

und **Thesmar**, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650). [1130 1630 1660 1930 5020].

9725

Norman, George M. v. Morgan, Gilbert Thomas.

Norris, George L. The determination of arsenic in iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (393-394). [6200 6500].

9726

The determination of silicon in ferro-silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (537). [6500].

9727

Norris, G. W. v. Guthrie, F. B.

North, B. and **Lee**, W. C. On the estimation of alkaline hydrate or bicarbonate in the presence of monocarbonate. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (322-325).

9728

(D-3218)

Novak, Franz. Ermittlung des Gold- und Silbergehaltes von verschiedenen getonten Copierpapieren. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (183-185). [7350 6200].

9729

Novy, Frederick G. v. Freer, Paul C.

Noyes, A[rthur] A[mos] and **Kohr**, D. A. The solubility equilibrium between silver chloride, silver oxide, and solutions of potassium chloride and hydroxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1141-1148). [0110 0420 7150].

9730

and **Sammet**, G. V. Lecture experiments illustrating various types of catalytic action. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (498-515). [7050].

9731

Noyes, W[illiam] A[ibert]. [Report on] organic chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (114-117). [0020].

9732

and **Clay**, G. Harry. Determination of manganese in iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (243-245). [6500].

9733

and **Patterson**, Austin M. Camphoric acid. [Eleventh Paper]. Confirmation of Brett's formula. Some derivatives of inactive camphoric acid. Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., **20**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-433). [1340].

9734

Camphoric acid. [Twelfth paper]. Synthesis of trimethylparaconic acid. Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., **31**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (228-232). [1340].

9735

Ueber die Camphersäure: Synthese der Trimethylparaconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2940-2942). [1340 1310].

9736

and **Warren**, Robert C. Camphoric acid. Camphanic and camphononic acids. [Thirteenth Paper]. Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., **22**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486). [1340].

9737

Q

Nüesch, Paul. Recherches dans la série des rosindulines. Thèse sc. Genève, 1900–1901, (53). Svo. [1930 5020]. 9738

Ober, T. E. v. Whitney, Willi R.

Odernheimer, Edgar. Ueber die Probenentnahme von Calciumcarbid. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (703–704). [6500 2000]. 9739

——— Künstliche Kohle. (Entgegnung.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (837). [0210]. 9740

Oechslen, Robert. Ueber cyklische asymmetrische Ammoniumsalze mit besonderer Berücksichtigung der Isomeriefrage und der Doppeldissoziation. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (68). 23 cm. [1930 7000 G 750]. 9741

——— v. Wedekind, Edgar.

Oechsner de Coninck. Quelques observations sur l'oxyde uraneux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (900–901). [0810]. 9742

Oefe, Lösung und quantitative Bestimmung coagulirter Eiweisskörper durch Thiosinamin. [Faecesanalyse.] (Vorl. Mitt.) Pharm. Centralhalle, Dresden, 43, 1902, (1–4). [6300 Q 7055]. 9743

——— Zur Technik der qualitativen Faecesanalyse. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (527–528). [0500 Q 7055]. 9744

Oertel, Ernst. Ueber die Einwirkung von Alkali-Persulfat, sowie des elektrischen Stromes auf Strychnin. Thèse sc. Lausanne. Hildesheim, 1900–1901, (65). Svo. [3010 7250]. 9745

Oettel, Felix. Die elektrischen Bleichapparate „System Haas und Oette“. Deutscher Färberkalender, München, **11**, 1902, (13–21). [7250]. 9746

O'Farely, A. v. van't Hoff, Jakob Heinrich.

Ogawa, Masataka. Musui-Aryūsan to Ammonia to no Hannō. Sono Ni. [Reaction between sulphur dioxide and ammonia. Pt. II.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (8–14). [0660 0490]. 9747

——— v. Divers, Edward.

Ogonovskij. v. Ipatjev, V. N.

Olivier, Julius von. Was ist Raum, Zeit, Bewegung, Masse? Was ist die Erscheinungswelt? 2. erweit. u. verb. Aufl. München (L. Finsterlin), 1902, (VIII + 153). 26 cm. 2 M. [7000 E 0000 B 0000 C 0000]. 9748

Ollendorff, Otto. Ueber die Einwirkung einiger Aldehyde auf α -Phenyl- α -methylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782–2786). [1930]. 9749

Olsen, Julius. An experimental investigation into the existence of free ions in aqueous solutions of electrolytes. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (237–248). [7250 C 6240]. 9750

Olzewski, K. Bestimmung der Inversionstemperatur der Kelvin'schen Erscheinung für Wasserstoff. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (818–823). [0360 7200 C 2460]. 9751

——— Determination of inversion temperature of Kelvin effect in hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (535–540). [0360 7200]. 9752

[**Omelianskij, V. L.**] Омелянский, В. Л. О водородномъ и о метановомъ броженіяхъ клетчатки. [Sur la fermentation de la cellulose qui dégage l'hydrogène et le méthane.] St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (7–9, II, Pr. verb.). [8020]. 9753

O'Neill, E. C. v. Stillman, J[ohn] M[axon].

Oordt, Gabriel van. Ueber Cholesterin. Diss. Freiburg i. B. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1901, (55). 21 cm. [1250 Q 1605]. 9754

Oppel, A. Die Baumwolle nach Geschichte, Anbau, Verarbeitung und Handel, sowie nach ihrer Stellung im Volksleben und in der Staatswirtschaft. Leipzig (Duncker & Humblot), 1902, (XV + 745, mit Karten). 25 cm. Geb. 20 M. [1840 M 5400 3120 2540 P 2700]. 9755

Oppenheimer, Carl. Grundriss der organischen Chemie. 3. Aufl. Leipzig (G. Thieme), 1902, (VIII + 128). 18 cm. Kart. 2,40 M. [1000]. 9756

——— Оппенгеймеръ, К. Основанія органической химіи. (Переводъ съ нѣм.). Изд. книгопродавца Ив. Ив. Иванова. [Les principes de

la chimie organique. (Traduction de l'allemand). Édition du libraire Iv. Iv. Ivanoff]. St. Peterburg, 1902, (II + 159). 24 cm. [0030]. 9757

[Orlov, E.] Орловъ, Е. Применение сѣрнокислоро гидразина при некоторыхъ анализахъ. [L'usage du sulfate de hydrazine dans quelques analyses.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (449, Pr.-verb.). [6000]. 9758

Иодирование ализариновъ. [Substitution de l'hydrogène par l'iode dans les alizarines.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 450). [1230 1540]. 9759

[Orlov, N. A.] Орловъ, Н. А. Къ вопросу о существовании голубого или зеленого видоизмѣненія сѣры. Contribution à l'étude des modifications bleue et verte du soufre.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (52-67). [0660]. 9760

Къ характеристикѣ соединений четырехатомнаго урана. [Sur les combinaisons de l'uranium tetratomique.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (375-380). [0810]. 9761

О восьмиводномъ гидратѣ сѣрнокислорой закиси урана. [Sur le sulfate du protoxyde d'uranium avec huit molécules d'eau.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (381-383, 437 Pr.-verb.). [0810]. 9762

О растворимости гипса въ присутствіи хлористыхъ металловъ. [Sur la solubilité du gypse en présence des chlorides.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (949-951). [0220]. 9763

Ormerod, E. v. Perkin, W. H. jun.

Orton, K. J. P. The nitration of *s*-trihalogen anilines. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (490-495); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (58-59). [1630]. 9764

Some *s*-chlorobromonitroanilines and their derivatives. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (495-500); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (59-60). [1630]. 9765

The nitration of *s*-trihalogen acetanilides. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (500-504); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (73-74). [1630]. 9766

(D-3218)

Orton, K. J. P. The preparation of highly substituted nitraminobenzenes. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (806-814); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (111-112). [1630]. 9767

The action of chlorine and bromine on nitroaminobenzenes. Part I. *s*-Trisubstituted chloronitroaminobenzenes. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (965-968); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (174-175). [1630]. 9768

Osann, B[ernhard]. Zur Frage der Prüfung, Beurtheilung und Eintheilung von Giessereiroheisen und Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (316-322). [0320 6500 G 18]. 9769

Interessante Erscheinungen beim Hochfengange und ihre Erklärung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (219). [0320 G 18]. 9770

Osborne, Thomas B. A hydrolytic derivative of the globulin edestin and its relation to Weyl's albuminate and the histon group. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (28-39). [4020 Q 1145]. 9771

The basic character of the protein molecule and the reactions of edestin with definite quantities of acids and alkalies. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (39-98). [4020 Q 1140 1131]. 9772

Bestimmung des Schwefels in den Proteinkörpern. [A. d. Engl. übersetzt und bearb. von G. Griessmayer.] *Zs. anal. Chem.*, Wiesbaden, **41**, 1902, (25-35). [6200 Q 1130 M 3120]. 9773

und Harris, Isaac F. Die Nucleinsäure des Weizenembryos. Hoppe-Seylers *Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **36**, 1902, (85-133). [4020 M 3120 Q 1151]. 9774

O'Shaughnessy, F. R. Birmingham sewage and its treatment. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (665-669). [6500]. 9775

Oshima, K. Ueber Hefegummi und Invertin. Hoppe-Seylers *Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **36**, 1902, (42-48). [1840 8010 R 2100 M 3100 Q 1200]. 9776

Q 2

[Osipov, Ivan Pavlovič et Koršun.] Осиповъ, И. П. и Коршунъ. Синтезъ 1, 4-диметил-3-пирролкарбонаго эфира. [Synthèse de 1, 4-diméthyl-3-pyrrol-éther carbonique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59, II, Pr.-verb.). [1930]. 9777

[Osipov, P. I.] Осиповъ, П. И. Къ исторіи хлористыхъ соединений ванадія. [A l'histoire des combinaisons chlorides du vanadium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (58-59, II, Pr.-verb.). [0820]. 9778

Osmond, F. Remarques sur une Note récente de MM. Nagaoka et Honda, relative à la magnétostriction des aciers au nickel. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (596-598). [0320 0540 C 5460]. 9779

[Ost, G.] Остъ, Г. Учебникъ химической технологіи. Переводъ съ 4-го нѣмецк. изд. подъ ред. проф. В. Ѳ. Тимоеева. Вып. I. [Cours de technologie chimique. Trad. de la 4-ième édition allemande sous la rédaction du Prof. W. Th. Timotheeff. Livraison I.] Moskva, 1902, (320 + 16, av. 240 dess. et 7 tabl.). 24 cm. [0030]. 9780

Ost, H. Das Verhalten des Chlormagnesiums im Dampfkessel. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (819-822). [0460]. 9781

Das Verhalten von Salzlösungen gegen Kupfer und gegen Eisen bei Anwesenheit von Kupfer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (845-847). [0100]. 9782

Ostermann, Alfred. Ueber die Sonderstellung der Chloride in dem Verhalten der roten Blutkörperchen gegen Salzlösungen. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (32). 23 cm. [7150 Q 5120]. 9783

Ostermayer, E. Heidelbeerwein, ein natürlicher Eisenmanganwein. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (316). [6500 Q 1884]. 9784

Ostersetter, J. Note on free acid in superphosphate. Chem. News, London, **85**, 1902, (195-196). [6500]. 9785

Ostoja Balicki, G. von. Ueber Derivate des Pípecolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2780-2782). [1930]. 9786

Ostwald, Wilhelm. The principles of inorganic chemistry. Translated by Alexander Findlay. London (Macmillan), 1902, (xxvii + 785, with 122 fig.). 23 cm. 18s. [0030]. 9787

Оствальдъ, В. Основы неорганической химіи. Переводъ съ нѣмецк. А. В. Генерозова съ предисл. проф. М. П. Коновалова. [Les principes de la chimie inorganique.] Traduction de l'allemand par A. V. Generezoff avec préface du Prof. M. I. Konovaloff.] Moskva, 1902, (XVI + 736). 24 cm. [0030]. 9788

Основанія теоретической химіи. Перев. Ѳ. Корбе. [Les principes de la chimie théorique. Trad. de Th. Korbét.] Moskva, 1902, (XIII + 409). 24 cm. [0030 7000]. 9789

Chemia analityczna, z II wydania oryginalu przełożyli L. H[urwitz] i W. M[ichalski]. [Wissenschaftliche Grundlagen der analytischen Chemie. Nach der 2-ten Auflage des Originals übersetzt von L. H. und W. M.] Warszawa (M. Borkowski), 1902, (197). 19.5 cm. 1 rb. [6000 0030]. 9790

Ueber Katalyse. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (313-322). [7050 8010 Q 1235]. 9791

Ueber Katalyse. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (184-202). [7050 8010 Q 1235]. 9792

Bunsen-Gesellschaft? Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (154-155). [0060 7000]. 9793

Ott, Emile. Sur une nouvelle isorosinduline. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (38). 8vo. [5020 1930]. 9794

Otto, C. Unmittelbare Eisenerzeugung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (181-182). [0320 G 18]. 9795

Paal, C[arl]. Ueber die Einwirkung ätzender Alkalien auf Eialbumin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2195-2206). [4010 Q 1134]. 9796

Ueber colloidales Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2206-2218). [0110 4010 7150]. 9797

Ueber colloidales Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2219-2223). [0380 4010 7150]. 9798

Paal, C[arl]. Ueber colloidales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2224-2236). [0110 7150]. 9799

——— Ueber colloidales Gold. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2236-2244). [0150 7150]. 9800

——— Ueber Kondensationsprodukte des Saligenins mit aromatischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (679-690). [1230 1630]. 9801

——— und **Schulze**, Heinrich. Ueber cis- und trans-Dibenzoyläthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (168-176, 856). [1530 7350]. 9802

Paessler, J. Gerberei. Der Stand der Chemie am Beginn des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (186-188). [1850 6500]. 9803

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Gerberei. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (413-415). [6500 1850 M 3120]. 9804

——— und **Appelius**, Willy. Ueber die Einwirkung verschiedener anorganischer oder organischer Säuren auf Hautpulver und auf Blößen und Betrachtungen über die Schwellwirkung verschiedener Säuren. D. Gerberztg, Berlin, **45**, 1902 (Nr 47, 48, 49, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 59, 60-61). [5500]. 9805

Page, Robert W. v. Miller, Edmund H.

[**Pagirev**, V.] Пагиревъ, В. Обь опредѣленіи кальція въ видѣ щавелевокислой соли. [Détermination de calcium à l'aide de l'oxalate de calcium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (195-200). [6200]. 9806

[**Palladin**, V.] Палладинъ, В. Угле- воды въ растеніяхъ. [Hydrates de carbone dans les plantes.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (451-452). [1800]. 9807

Palmaer, Wilh[elm]. Ueber Versuche zur Darstellung des Tetramethylammoniums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (729-731). [1610 5500]. 9808

Palmer, E. Bleifreie Glasuren. D. Töpfer- u. Zeiglerztg, Berlin, **33**, 1902, (256-259, 262-264). [0100 Q 1815]. 9809

——— Mattblau und Pink. D. Töpfer- u. Zieglerztg, Berlin, **33**, 1902, (412-414, 418-419). [0120 0720]. 9810

Palomaa, M. H. Ueber die Monoäther der zweierthigen Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3299-3301). [1210]. 9811

——— Vorlagen für fractionirte Destillation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (337). [0910]. 9812

Panchaud de Bottens, A. Ueber die Depolarisation der Wasserstoff-Elektrode durch Körper der aromatischen Reihe. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (305-315, 332-346). [7250 C 6230]. 9813

——— Versuche über die elektrolytische Oxydation des Naphthalins. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (673-675). [1130 7250]. 9814

Panek, K. v. Bondzýnski, St.

Pannertz, F. Versuche über die Wirkung von Druckreglern [in Gasleitungen]. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (56-59). [0910 B 2800]. 9815

Panzer, Theodor. Berichtigung [zu H. Ehrenfeld: Ueber die Einwirkung von nascirendem Chlor auf Proteinstoffe]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (84). [4010 1300 Q 1190 1610]. 9816

——— Beiträge zur Kenntniss von der Widerstandsfähigkeit der Pflanzenalkaloide gegen Fäulniss. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (8-10). [3010 R 1900 Q 9130 M 3120]. 9817

——— Ueber das Verhalten von unterphosphorigsaurem Calcium im thierischen Körper. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (11-14). [8040 Q 9115]. 9818

Paolini, V. v. Balbiano, Luigi.

Pape, Hermann. Neuerungen in der Behandlung von Golderzen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1473-1480). [0150 G 18]. 9819

Paris, G. Kleinere Mittheilungen über die chemische Zusammensetzung der *Fragaria vesca* Linn. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (248-249). [6500 M 3120 5400]. 9820

Paris, Giulio. Der Bergbau in der Provinz Avellino. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (727-729). [0660 G 18 J 27 51]. 9821

Parker, Francis Le Jau, jun. A study of the preparation of permanganic acid by electrolysis. Dissertation submitted to . . . Johns Hopkins University . . . [for Ph. D]. 1902, (28). 23.3 cm. [0470 7250]. 9822

Parker, J. Gordon. The application of Kjeldahl's method of estimating nitrogen in the tanyard as a means of controlling the tanning and finishing of sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (838-841). [6200 6500]. 9823

Parr, S. W. A note on the volumetric determination of copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (580-581). [6200]. 9824

Parry, Ernest J. Oil of lavender. Notes on its ester-content. Chem. and Drug., London, **61**, 1902, (168-169). [6500]. 9825

Parsons, Charles Lathrop. The identification and composition of malt liquors. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1171-1178). [6500]. 9826

———— and **Stewart, Morris A.** The retention of arsenic by iron in the Marsh-Berzelius method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1005-1011). [6200]. 9827

Parsons, J. Herbert. Arcus senilis. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (ix-x). [8000]. 9828

Partheil, [Alfred]. Friedrich Mohr. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (625-627). [0010]. 9829

———— Die Milchsäure, ein integrierender Bestandtheil der flüchtigen Säuren des Weines. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1053-1062). [1310 6500 Q 1884]. 9830

———— and **Rose, J.** Die direkte gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure in Nahrungsmitteln. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1049-1053). [6300 6500 Q 1800]. 9831

Parzer-Mühlbacher, Alfred. Ueber Röntgen-Aufnahmen. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (153-157). [7350 Q 0090 L 0450 C 4240]. 9832

Paschen, Friedrich. v. Runge, Carl.

Pasea, Ch. M. Ueber die relative Stärke schwacher Lösungen gewisser Sulfate und ihres Wassers. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (215-221). [7250 B 0140]. 9833

Passon, Max. Handbuch des Düngewesens. Leipzig (M. Heinsius Nachf.), 1902, (X + 335). 24 cm. 6 M. [6500 M 3060 R 2540 2900]. 9834

———— Vereinfachtes Verfahren zur schnellen Bestimmung des Kalis im Kainit und dem 40-proc. Düngesalz. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1263-1265). [6500]. 9835

Pastrovich, P. Ueber die Verwendbarkeit des Aluminiums in der Stearinindustrie. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (278-279). [0120]. 9836

Patein, G. et Dufau, E. De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (128-132). [6300 1800]. 9837

———— De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (221-226). [6500]. 9838

———— De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (160-162). [6500 Q 1010 8300]. 9839

Paton, D. Noël. Note on the absorption of the nitrogen of oatmeal by the dog. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (118-121). [8040]. 9840

———— Physiology of nutrition. Encycl. Brit. Suppl., London, **31**, 1902, (771). [8000]. 9841

Patry, E. v. Pictet, Amé.

Patten, Harrison Eastman. Influence of the solvent in electrolytic conduction. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (554-600). [7250 C 6250]. 9842

Patterson, Austin M. v. Noyes, William A[ibert].

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part III. Influence of benzene, toluene, *o*-xylene, *m*-xylene, *p*-xylene, and mesitylene on the rotation of ethyl tartrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1097-1133); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (133). [7100 7150 7200 7250 7300]. 9843

———— The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part IV. Influence of naphthalene on the rotation of ethyl tartrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1134-1140); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (133-134). [7300]. 9844

———— Modified forms of thermoregulator and adaptor for vacuum distillation. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (456-457). [0910]. 9845

Paul, Albert. Die Anwendung der Schwefelfarbstoffe in der Färberei. Tl 1. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (178-182). [5020]. 9846

Paul, B. H. and Cownley, A. J. Indian ipecacuanha. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (256-257). [3010 6500]. 9847

———— Note on valuation of ipecacuanha and the determination of its different alkaloids. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (317). [6500]. 9848

Paul, L. v. Kostanecki, Stanislaus v.

Paul, Theodor. Entwurf zur einheitlichen Werthbestimmung chemischer Desinfektionsmittel. Mit besonderer Berücksichtigung der neueren physikalisch-chemischen Theorien der Lösungen. Diss. Leipzig. Berlin (Druck v. G. Schade), 1901, (55). 20 cm. [6500 R 3900 1650]. 9849

———— Die Bedeutung der Ionen-theorie für die physiologische Chemie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (139-164). [8000 7250 Q 9010 C 6250 M 3210 R 3900]. 9850

Pauli, Robert. Dynamo-Gussstahl. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (72-73). [0320 C 5440]. 9851

———— Die modernen Schweissverfahren. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (267-268, 277-278, 286-287). [6500 B 3600]. 9852

Pauli, Robert. Die Entphosphorung des Roheisens, ihre Begründer und Erfinder 1860-1902. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (390-391, 400-401, 410-411, 420-421). [0320 G 18]. 9853

———— Elektrolytisches Natrium. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (497-499). [0500 0930]. 9854

———— Einige Farbenerscheinungen gelöster Moleküle. Ein Beitrag zur Begrenzung der Dissoziationstheorie. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (1-4). [7250 7300 C 6250]. 9855

Pauli, Wolfgang. Der kolloidale Zustand und die Vorgänge in der lebendigen Substanz. (Vortrag.) Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (32). 20 cm. Dasselbe. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (313-316, 325-327, 337-339). [7150 L 6000]. 9856

Pauly, Hermann. Studien in der Reihe der Hydropyrrole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (77-130, mit 1 Taf.). [1930 1650]. 9857

Pavliček, František. v. Brauner, Bohuslav.

Pavy, F. W. and Siau, R. L. An experimental enquiry upon glycolysis in drawn blood. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (451-456). [8000]. 9858

———— On the question of the formation of sugar in boiled liver. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (457-458). [8000]. 9859

Pawlewski, Br[onisław]. Utenianie aniliny kwasem chromowym. [Sur l'oxydation de l'aniline à l'aide de l'acide chromique.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (1-3). [1630 5500]. 9860

———— Kilka reakcyj kondensacyjnych. [Quelques réactions de condensation.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (409-413). [1630 1930]. 9861

———— Ueber die Acetylierung aromatischer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (110-113, 622). [1630 1640]. 9862

Pearson, A. N. Report of the Chemical Branch of the Department of Agriculture for 1900. Vict. Ann. Rep. Dep. Agric., Melbourne, **1900-1901**, 1902, (20-61, with 3 pls.). [0060]. 9863

Peckham, S. F. Further notes on cement testing. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (831-832). [6500].

9864

Pedersen, Carl. Om Bestemmelse af smaa Mængder Arsenik i organiske Stoffer, særlig i Ol og Ølurt. [On determination of small quantities of arsenic in organic substances, especially in beer and wort.] Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., **5**, 1902, (102-126). [6200].

9865

Pekár, Dezső. Oldatok molekuláris felületi energiájáról. [Ueber die molekulare Oberflächenspannung von Lösungen.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (33-38, 49-54). [7150].

9866

Ueber die molekulare Oberflächenenergie der Lösungen. (Das Molekulargewicht des Schwefels.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (433-442). [7150 7100 0660 C 0300].

9867

Pekelharing, C[ornelis] A [drianus]. Over pepsine. [On pepsin.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (450-461) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (412-423) (English); Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **3**, 1902, (376-403) (Dutch). [8010 Q 7330 1220].

9868

Mittheilungen über Pepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (8-30). [8010 6500 Q 1225].

9869

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur les sulfures et sélénies. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 7), **25**, 1902, (365-432). [0360 0660 0700].

9870

Pellat, H. Ueber die spezifische Drehung des Zuckers und ihre Aenderung mit der Temperatur und der Wellenlänge. Erwiderung auf die kritischen Anmerkungen des Herrn Schönrock. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (1-3). [1820 7300 C 4040].

9871

Penfield, S[amuel] L[ewis]. On the solution of problems in crystallography by means of graphical methods, based upon spherical and plane trigonometry. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (249-284). [7100 G 120].

9872

und **Ford, W. E.** Ueber den Calaverit. Zs. Krystallogr., Leip-

zig, **35**, 1902, (430-451). [0150 G 50 32].

9873

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Commercial Aqua Ammonia, its effects upon iron, its impurities, and methods for determining them. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (377-388). [6500].

9874

Percival, A. L. Sur les variations du phosphore minéral, conjugué et organique, des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (1005-1007). [8030 Q 1030 1070].

9875

Pergami, A. v. Tortelli, M.

Perkin, Arthur George. Myricetin. Part II. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (203-210); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11). [5020 1850].

9876

Robinin, violaquercetin, myrticolorin and osyritrin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (473-480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58). [1850 5020].

9877

Notes on luteolin and apigenin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1174-1176). [5020].

9878

Quercetagenin. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (75). [5010].

9879

and **Allison, John Raymond.** Rhamnazin and rhamnetin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (469-472). [5020].

9880

and **Briggs, Samuel Henry Clifford.** The colouring matters of green ebony. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (210-220); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11-12). [1550 5020].

9881

and **Steven, A. B.** Purpurogallin. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (74-75). [5010].

9882

and **Wilkinson, Edward John.** Colouring matter from the flowers of *Delphinium Consolida*. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (585-591). [5020].

9884

and **Yoshitake, E.** Constituents of acacia and Gambier catechus. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1160-1173); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (139-140). [5020 6500].

9883

Perkin, F. Mollwo. Simple qualitative test for bromides and iodides, and a test for bicarbonates. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1375-1376). [6150]. 9885

Perkin, W. H. sen. The magnetic rotation of some polyhydric alcohols, hexoses and saccharobioses. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (177-191); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (256). [7300 1800]. 9886

————— Magnetic rotation of ring compounds. Camphor, limonene, carvone, pinene and some of their derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (292-318); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (28-29). [1140 1240 1540 7300]. 9887

Perkin, W. H. jun. On *aa*-dimethylglutaconic acid and the synthesis of *iso*-camphoronic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (246-261). [1310 1320]. 9888

————— Brazilin and haematoxylin. Part IV. On dimethoxycarboxybenzoylformic acid, brazilinic acid, etc. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1008-1040). [1330 5020]. 9889

————— Brazilin and haematoxylin. Part VI. The oxidation of tetramethylhaematoxylin with chromic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1057-1066). [1910 5020]. 9890

————— Die synthetische Darstellung von Kohlenstoffringen. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2091-2129). [1100 1140 7000 5500]. 9891

————— Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2946-2947). [5020]. 9892

————— and **Ormerod, E.** On brazilic acid and the constitution of brazilin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (221-234); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (257-259). [1330 1350 5020]. 9893

————— **Yates, J. and Gilbody, A. W.** Brazilin and haematoxylin. Part III. The constitution of haematoxylin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (235-246). [1330 1350 5020]. 9894

————— v. **Gilbody, A. W.**

Perkins, Frank C. Gewinnung von Aluminium für elektrische Leiter. Uebersetzung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (571-574). [0120 7250 C 6000]. 9895

Perkins, George E. The determination of copper by aluminium foil. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (478). [6200]. 9896

Perman, Edgar Philip. The influence of salts and other substances on the vapour pressure of aqueous ammonia solution. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (480-489); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (261-262). [7150]. 9897

Perot, A. r. Fabry, C.

Persyn, Jac. Eine neue Aera der Milchwirtschaft. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (326-328). [0910 Q 1830]. 9898

Perucchetti, Ferdinando. Ueber die Einwirkung von Methylidamido-(2,6)-azobenzol auf Benzaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28). [1720 1430 1930]. 9899

Petavel, J. E. On the measurement of high-pressure explosions. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, (1-16, with pl.). [7200 B 2530]. 9900

Pétermann, A. Origine de l'arsenic contenu dans certaines bières. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (281-284). [6500]. 9901

Peters, Charles A. und Moody, Seth E. Die Bestimmung der Persulfate. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (326-337). [6300]. 9902

Peters, Franz. Einiges aus der angewandten Elektrochemie in den Jahren 1900 und 1901. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (224-228). [7250 C 6200]. 9903

Peters, Harold. Iodonium compounds of the type IR'R'' and the configuration of the iodine atom. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1350-1361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184). [2000 7000]. 9904

————— v. **Trotman, S. R.**

Peters, Hermann. Die Chemie in der deutschen Vergangenheit. Zum 50-jährigen Jubiläum des germanischen Museums. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (495-499). [0010 0060]. 9905

Peters, R. Ueber die Ermittlung des Hafermehlgehaltes in Hafercacao. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (324-325). [6500 Q 1885]. 9906

Peters, W. Untersuchung der Spargelsamen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (53-56). [6500 M 3120]. 9907

——— Ueber das fette Oel der Samen Coccognidii. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (56). [6500 M 3120]. 9908

Peters, Walter. Ueber die Einwirkung von Phenylhydrazin auf 1, 2, 4-Chlornitrobenzoësäure. Phil. Diss. II. Zürich. Wiesbaden, 1900-1901, (38). 8vo. [1630 1330]. 9909

Petersen, Julius. Kvantitativ Bestemmelse af Svovl ved Hjælp af Brintoverilte. [Quantitative determination of sulphur by means of hydric peroxide.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1902**, (191-204). [6200]. 9910

Petit, P. Sur l'inversion du saccharose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (111-112). [7200]. 9911

Petkow, N. Ueber die Darstellung der Teraconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4322-4324). [1320]. 9912

[**Petrenko, Georgij Ivanovič.**] Петренко, Г. И. Производныя надборной кислоты. [Quelques dérivés de l'acide hyperborique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (37-42). [0160]. 9913

——— Отношение перекиси водорода къ солямъ фосфорной кислоты. [Action du peroxyde d'hydrogène sur les phosphates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (204-207). [0360 0570]. 9914

——— Отношение перекиси водорода къ Na_3AsO_4 . [Action du peroxyde d'hydrogène sur le Na_3AsO_4 .] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (391-392). [0140 0360]. 9915

[**Petrenko-Kritčenko, Pavel Ivanovič.**] Петренко-Критченко, П. И. Новые данныя о скоростяхъ взаимодействия циклическихъ кетоновъ съ фенилгидразиномъ. [Données nouvelles sur les vitesses de réaction des cétones cycliques et du phénylhydrazine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 42, II). [1910 7000]. 9916

[——— et **Stamoglu, F.**] ——— и Стамолу, Ф. О ненормальныхъ соляхъ пиридоны и лутидона. [Sels anormaux du pyridone et lutidone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (706-710). [1930]. 9917

Petschnikoff, Alexander. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf das aus Allylmethyltertiärbutylcarbinol zu gewinnende Glycerin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (168-187). [1210]. 9918

Pettenkofer, Max von. Ueber Oelfarbe und Conservirung der Gemälde-Galerien durch das Regenerations-Verfahren. 2. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VII + 183). 24 cm. 3 M. [1860]. 9919

Peytoureau, A. Dosage polarimétrique du lactose. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (88-91). [6300 1820]. 9920

Pfaff, A. Ueber eine neue Formaldehyd-Bestimmung. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (701). [6300]. 9921

Pfanhauser, W. jun. Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyanikalischen Messingbädern. Electroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (25-26). [0930]. 9922

——— Entgegnung gegen Dr. A. Fischer [betr. Messingbäder]. Electroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (90). 9923

——— Zinnschwamm und Zinnkrystall durch Elektrolyse. Zs. Electroch., Halle, **8**, 1902, (41-43). [0720 7250 G 240]. 9924

Pfeffermann, Ephraim. v. Tafel, Julius.

Pfeifer, J. Kritische Studien über Untersuchung und Reinigung des Kesselspeisewassers. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (193-207). [6500]. 9925

Pfeiffer, Otto. Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums im Flusswasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (845-847). [6500 J 52 Q 1881]. 9926

Pfeiffer, Paul. Die Halogenosalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (191-234). [0250 0100 7000]. 9927

———— Tetraquodipyridinchromsalze. (Beitrag zur Chemie der Aquosalze I.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (401-436). [2000 0270 1930 7000]. 9928

———— Einwirkung von Jodäthyl auf Kaliumstannit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3303-3307). [2000 0720]. 9929

Pfeiffer, Th. Die Agrikulturchemie im II. Halbjahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (248-251, 278-280, 306-308). [0010 M 3000 R 2000 2540 J 27]. 9930

———— Die Agrikulturchemie im I. Halbjahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (13-16, 51-55, 85-88). [0010 M 3000 R 2000 2540 2600 Q 7000 1800 5450]. 9931

Pfenniger, A. Beiträge zur Biologie des Zürichersees. Zs. Gewässerkr., Leipzig, **4**, 1902, (321-381, mit Taf.). [6500 J 53 F 0910 R 2520 Q 1881]. 9932

Pfücke. Reinigung [des Gases] unter Luftzuführung bei Saugerbetrieb mit Gasmotor. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (725-726). [6500]. 9933

Pfäuger, Alexander. Die Absorption festen Cyanins im Ultraviolett. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (230-232). [7300 C 3850]. 9934

Pfäuger, Eduard. Fortgesetzte Untersuchung über die in wasserlöslicher Form sich vollziehende Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Fette.) Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (299-338, 508). [1300 1320 Q 7723 1500]. 9935

———— Ueber die Bedeutung der Seifen für die Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Seifen.) Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (431-452). [1300 1320 Q 7723 7790 1540]. 9936

Phelps, Earle B. An apparatus for collecting samples of water at various

depths. Tech. Q., and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (229-231). [6000 6500]. 9937

Phelps, I. K. The titrimetric estimation of nitric acid. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., **113**; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (440-444). [6300]. 9938

Philippe, E. v. Schmid, A.

Philippi, Emil. Die Bestimmung des Salzgehaltes im Seewasser auf chemischem Wege. Berlin, Veröff. Inst. Meeresk., **1**, 1902, (48-49). [6500 J 45]. 9939

Phisalix, C. et Bertrand, Gabriel. Sur les principes actifs du venin de crapaud commun (*Bufo vulgaris*, L.). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (46-48). [3020 8000 N 5611 5631 Q 1260 9150]. 9940

Piccini, Augusto und **Fortini, V.** Ueber die Thalliumsquesioxydalaune. (Vorl. Mitt.). Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (451-453). [0790]. 9941

Pickard, Robert Howson; Allen, Charles; Bowdler, William Audley; and Carter, William. Hydroxyoxamides. Part II. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1563-1575); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (197-198). [1310]. 9942

Pictet, Amé et Athanasesca, Basile. Synthèse partielle de la laudanose. Arch. sci. phys., Genève, **11**, 1901, (113-127). [1930 3010]. 9943

———— et **Genequand, P.** Sur un combinaison de l'acide acétique avec l'acide nitrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (863-867). [0490 1310]. 9944

———— Ueber eine Verbindung der Essigsäure mit Salpetersäure. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2526-2529). [1310 0490]. 9945

———— und **Patry, E.** Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die Phenanthridin- und Acridin-Jodmethyle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2534-2537). [1930]. 9946

———— und **Steinmann, A.** Ueber Carbonsäuren des N-Phenylpyrrols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2529-2534). [1930]. 9947

Pictet, Raoul. Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Weimar (C. Steinert), 1902, (84). 19 cm. 1,60 M. [7200]. 9948

Piepes-Poratynski, Jan. O polimeryzacji p-tolunitrylu. [Sur la polymérisation du paratolunitrile.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (171-180). [1330]. 9949

Pierron, L. La fabrication de l'acide sulfurique. (Historique des procédés par contact.) Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (99-108). [0040]. 9950

Piloty, O. Ueber einen Zusammenhang der Bisnitrosylverbindungen mit den Nitrosokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3090-3093). [7000]. 9951

——— und **Steinbock**, H. Ueber Halogenmitrosverbindungen des Diketo-Cyclohexamethylens und eine secundäre Nitrosoverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101-3117). [1540 1110 1140]. 9952

——— und **Stock**, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093-3101). [1110 6150]. 9953

Pingree, M. H. v. Frear, William.

Pinner, A. Ueber Glyoxaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4131-4142). [1930]. 9954

——— und **Schwarz**, R. Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (192-210). [3010 7300 M 3120]. 9955

——— Ueber Pilocarpin. Constitution des Alkaloids. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2441-2459). [3010 1930 M 3120]. 9956

Pinnow, Joh. Ueber die Reduction aromatischer Nitrokörper mit Zinn und Salzsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (579-585). [5500]. 9957

——— Ueber die Genauigkeit jodometrischer Bestimmungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (485-488). [6000]. 9958

Piorkowski, M[ax]. Die specifischen Sera und ihre Verwertung bei der

Fleischuntersuchung. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (30-38). [6500 Q 1850 5480]. 9959

Pisarževskij, Lev Vladimirovič. Писаржевский, Л. В. Состояние въ раствѣрѣ солей нѣкоторыхъ надкислотъ. [L'état de quelques hyperacides dans la solution.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 976). [7000]. 9960

——— Дѣйствіе перекиси водорода на соли ванадіевої и на ванадіевої кислотъ. Термохимическое изслѣдованіе. [Action du peroxyde d'hydrogène sur les vanadates et hypervanadates. Recherche thermochimique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (210-216). [0360 0820]. 9961

——— Wirkung von Wasserstoffs-superoxyd auf Kaliummetavanadat. [Thermochemische Untersuchung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (368-371). [0820 7200]. 9962

——— Нѣсколько словъ о надвольфрамовой, надъ-урановой и на ванадіевої кислотахъ. [Sur les acides hyperwolframique, hyperuranique et hypervanadique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 443-444, 472-483). [0810 0820 0840]. 9963

——— Дѣйствіе перекиси водорода и хлорноватистокислаго натрія на окиси торія, цирконія и церія. [Action du peroxyde d'hydrogène et de l'hypochlorite de sodium sur les oxydes de thorium, zirconium et cérium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (483-494). [0240 0360 0770 0890]. 9964

——— Wirkung von Wasserstoffs-superoxyd und Natriumhypochlorit auf die Oxyde von Thorium, Zirkonium und Cerium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (359-367). [0100 7250]. 9965

Pissarjewsky. v. Pisarzewskij.

Piutti, A. et **Comanducci**, E. Sur les acides de *Bignonia Catalpa*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (613-620). [1330 6500]. 9966

Plancher, Giuseppe. Ueber einige Condensationsproducte der Pyrrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606-2608). [1930]. 9967

Plath, G. Die mechanischen Hilfsmittel aus Steinzeug zum Hochbefördern von Säuren mit specieller Berücksichtigung des neuen Pulsometers „Automobil“. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1211–1217). [0910].

9968

Plato, Wilhelm. v. Ruff, Otto.

Plattner, E. v. Kostanecki, Stanislaus v.

Pleissner, M. Ueber das elektrische Leitungsvermögen natürlicher Wässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (143–149). [7250 6500 J 50 Q 1881].

9969

Pleus, B. Ueber die Reduction von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923–2930). [1530 1230].

9970

[Plotnikov, Vladimir Aleksandrovič.] Плотниковъ, В. А. Электропроводность растворовъ въ бромистомъ этилѣ. [Sur la conductibilité électrique des dissolutions préparées avec l'iode d'éthyle.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (466–472). [7250].

9971

О соединеніи бромистаго лаюминія съ бромомъ, бромистымъ этиломъ и сѣроуглеродомъ. [Combinaisons du bromure d'aluminium avec le brom, le bromure d'éthyle et le sulfure de carbone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (697–706). [0120 0210 1110].

9972

Уeber die Verbindungen von Aluminiumbromid mit Brom und Schwefelkohlenstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (127–135). [0120 1310].

9973

Plotnikow, v. Plotnikov.

Pluss, Otto. Recherches sur les acides α -sulfo-, α -oxy- et α -nitroptaliques et sur un produit dinitré de l'acide 1,5-naphtol-sulfonique. Thèse sc. Genève, 1900–1901, (82). Svo. [1330].

9974

Plymen, Francis Joseph. v. Hall, Alfred Daniel.

Pockels, Agnes. Ueber das spontane Sinken der Oberflächenspannung von Wasser, wässerigen Lösungen und Emulsionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (854–871). [7150 C 0300 Q 1839].

9975

Podkopajev, N. I. v. Kurnakov, N. S.

[Pogorzeliskij, Zdzislaw Antonovič.] Погорельскій, З. А. Отношение $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{COH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ къ сѣрной кислотѣ. [Action de l'acide sulfurique sur le glycol $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \text{COH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COH} \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 102). [1910].

9976

О полученіи октильнаго γ -гликоля



изъ соответственнаго ему дибромиди и о механизмѣ образованія октильной двутретиной γ -окиси изъ того же бромюра. [Sur l'obtention de l'octo-8-glycol $(\text{CH}_3)_2\text{COH} - (\text{CH}_2)_2 - \text{COH}(\text{CH}_3)_2$ de la dibromide correspondante et sur le mécanisme de la formation de l'octo-8-oxyde de la même dibromide.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 971–973). [1110 1210].

9977

Объ отношеніи галогеноводородныхъ кислотъ къ изобутилену. [Action des acides halogènehydriques sur l'isobutylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 973–976). [1120].

9978

Pohl, Wilhelm. v. Hantzsch, A.

Pohle, Friedrich Alfred. Beiträge zur quantitativen Bestimmung der Kohlehydrate in menschlichen Faeces bei verschiedenen Krankheitsformen. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (25). 22 cm. [6500 Q 7055].

9979

Pollak, Leopold. Quecksilber-Gasometer mit selbstthätigem Verschlusse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310–311). [0910].

9980

Pollatschek, Paul. Verseifungsverfahren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (228–229). [5500 1300].

9981

Уeber winterhartes Cottonöl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (664–665). [1300 M 3120].

9982

Уeber Kokosbutter. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (28–29). [6500 Q 1885 M 3120].

9983

Pollitt, G. P. v. Lunge, G.

- Pond, F. J., Erb, E. S. and Ford, A. G.** The action of methyl and ethyl alcohols upon the bromides of certain propenyl compounds. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (327-346). [1230]. 9984
- Pond, G. G.** The discovery of nitroglycerine in an exhumed body. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (18-20). [6150]. 9985
- Ponsot.** Chaleur de réaction entre les corps à l'état solide et à l'état gazeux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (651-653). [7200 C 2480]. 9986
- Chaleur spécifique des corps au zéro absolu. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (703-705). [7200 C 1660]. 9987
- Pontio.** Contribution à l'étude d'un alliage d'antimoine, d'étain et de cuivre renfermant du fer et du plomb. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (163-164). [6500]. 9988
- Ponzio, Giacomo.** Ueber die Reduction der primären Dinitrokohlenwasserstoffe mit Aluminiumamalgam. *J. prakt. Chem.*, Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (197-200). [5500 1100]. 9989
- Pope, William Jackson and Neville, Allen.** Asymmetric optically active selenium compounds and the sexavalency of selenium and sulphur. *d- and l-phenylmethylselenetene salts*. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1552-1563); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (198-199). [1230 2000 7300]. 9990
- Popoff, S. P.** v. Vernadskij, W. S. [Ропов, М. Н.] Поповъ, М. Н. Рефератъ по исторіи развитія теорій строения и послѣдующихъ теоретическихъ взглядовъ. [Revue de l'histoire de l'évolution de la théorie de la constitution et des opinions théoriques qui en découlent.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (111-112, II, Pr.-verb.). [0010 7000]. 9991
- Popper, Heinrich.** Genaue Alkoholbestimmung vermittelst eines verbesserten Vaporimeters. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (43-44). [6300 0010]. 9992
- Titirapparat mit selbstthätiger Einstellung des Nullpunktes. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (11). [6000]. 9993
- [**Poraj-Košic, A.**] Порай-Кошицъ, А. О 2-4 пентадіолѣ. [2-4 Pentadiol.] St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 521-522). [1210 1510]. 9994
- Porcher, Ch.** Essai de dédoublement de l'acide monochlorosulfonacétique (monochlorosulfonéthaneïque). Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (439-441). [1310]. 9995
- et **Brisac, M.** Sur un nouvel appareil à dosage d'azote. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1128-1130). [0490 6200]. 9996
- Porter, H. C.** v. Jackson, Charles Loring. **Porter, Royal A.** The influence of atmospheres of nitrogen and hydrogen on the arc spectra of iron, zinc, magnesium, and tin, compared with the influence of an atmosphere of ammonia. Boston, Mass., *Proc. Amer. Acad. Arts Sci.*, **38**, 1902, (373-379). Separate. 24.5 cm. [7300 C 3090]. 9997
- The influence of atmospheres of nitrogen and hydrogen on the arc spectra of iron, zinc, magnesium, and tin, compared with the influence of an atmosphere of ammonia. *Astroph. J.*, Chicago, Ill., **15**, 1902, (274-281). [7300 C 3030]. 9998
- Portes, L. et Prunier, G.** Acide phosphomannitique et phosphomannitates. *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (457-466). [1210 2000]. 9999
- Portius, Th.** v. Baur, E. **Posner, Theodor.** Zur Kenntniss der Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der Diketone. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (493-505). [1230 1300 1510]. 10000
- Ueber einige schwefelhaltige Derivate des Benzoin. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (506-510). [1130 1530 1230]. 10001
- Zur Kenntniss der Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen über schwefelhaltige Derivate ungesättigter Ketone. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (799-816). [1100 1300 1500]. 10002

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354). [1300 1430 1530]. 10003

——— v. Landolt, H. H.

Posternak, S. Quelques remarques sur la musculamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (865-866). [1610 Q 1130 4025]. 10004

Postius, K[arl] Theodor. Untersuchungen in der Yttergruppe. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck von V. Höfling), 1902, (31). 28 cm. [0100 G 12]. 10005

Potter, Charles Ety. v. Jowett, Hooper Albert Dickinson.

Potter, J. P. v. Cowley, R. C.

Powell, H. J. Glass. Encycl. Brit. Suppl., London, **29**, 1902, (4). [6500]. 10006

Power, Frederick B., and **Lees**, Frederic H. The constituents of the essential oil of *Asarum canadense*. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (59-73). [6500 1250]. 10007

——— The constituents of an essential oil of rue. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1585-1594); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (192-193). [6500]. 10008

——— and **Shedden**, Frank. Derivatives of gallic acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (73-78). [1330]. 10009

Pozzi-Escot, M. Emm. Sur une importante cause d'erreur dans la recherche des diastases. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (460-464). [8010 Q 1200]. 10010

——— Sur une importante cause d'erreur dans la recherche des diastases. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (479-480). [8010]. 10011

——— Production de couleurs fixes sur tous genres de cuirs, par l'emploi de sels de molybdène combinés à des matières tannantes ou à des couleurs mordantes végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (880). [0480]. 10012

Pozzi-Escot, M. Emm. Recherche microchimique du magnésium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (10-11). [0460]. 10013

——— Sur les réactions microchimiques du magnésium; sa caractérisation à l'état du mellate ammoniacomagnésien. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (126-128). [6100 0460]. 10014

——— Dosage de l'alcool méthylique par la méthode de M. Nicloux. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (11-12). [6300]. 10015

——— Recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (125). [3000]. 10016

——— Sur un élément diastasique nouveau de l'urine. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (212-213). [8010]. 10017

——— Sur quelques réactions qualitatives propres aux diastases réductrices oxydantes. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (260-262). [8010]. 10018

——— Sur l'analyse du Kati Sibou, produit commercial d'Extrême-Orient. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (299-300). [6500]. 10019

——— Propriétés catalytiques des hydrogénases; identification de la catalase de M. Lœw et du philothion de M. de Rey-Pailhade. Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (280-288). [8010]. 10020

——— Contribution à l'étude des hydrogénases; nouveau cas d'hydrogénation diastasique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (346-349). [8010]. 10021

——— Nouvelle diastase réductrice extraite du Koji japonais et sécrétée par l'*Eurotium Oryzae*: le Jacquemase. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (557-560). [8010 M 3120]. 10022

——— Recherches sur la production d'hydrogène sulfuré dans la fermentation alcoolique. Paris, Bul. soc. chim., **27**, 1902, (692-693). [8020]. 10023

——— v. Alliot, Henri.

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1862-1866). [1720 5020]. 10024

Praum, A. Zum Nachweis geringster Eiweiss Spuren. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (220). [6150 Q 8440]. 10025

Preiss, Louis E. The detection of hydrocyanic acid in the presence of sulphocyanic, hydroferrocyanic, and hydroferricyanic acids and their salts. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (240-241). [6300]. 10026

Preiswerk, Ernst. v. Fichter, Friedrich.

Preisiz, H[ugo]. Ein praktischer Filtrierapparat. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. I, **31**, Originale, 1902, (173-174). [0910 R 0350 Q 0090]. 10027

Prentice, David. v. Henderson, George Gerald.

Prescher. Kurze Einführung in die Jonentheorie. Zur Haftintensität und Komplexsalzbildung. Hydrolyse. Apoth.-Ztg., Berlin, **17**, 1902, (728-729). [7250 7150]. 10028

Prescott, Albert B[enjamin] and **Sullivan, Eugene C.** First book of qualitative chemistry for studies of water solution and mass action . . . 11th ed. New York (Van Nostrand), 1902, (148). 21 cm. [6000]. 10029

Prettner, August. v. Einhorn, Alfred.

Price, T. Slater. Notiz über die Wirkung von colloidalem Platin auf Peroxyd-schwefelsäure und ihre Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (291-294). [0660 0610 7050]. 10030

Pringsheim, E[rnst]. Ueber Temperaturbestimmungen mit Hülfe der Strahlungsgesetze (nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn O[tto] Lummer). Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (31-36). [7200 C 1240 4210]. 10031

Prinz, E. Eisenhaltiges Grundwasser und die konstruktive Behandlung von Enteisungsanlagen. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (149-154, 163-169, 183-187). [0910 H 28 J 50 Q 1881]. 10032

Prior, E. Zur Analyse und Beurteilung der Darmsalze. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (455-462). [6500 R 2700 M 3100]. 10033

Pröscher, Fr. Ueber eine neue Synthese der Methylrubrazonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1436-1437). [1930 5020]. 10034

Prokopeczko, Aleksander. O świeceniu podczas krystalizacji. [Sur les phénomènes lumineux qui accompagnent la cristallisation]. Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (169-177). [7300]. 10035

Prothière, Eugène. Note sur le dosage volumétrique du zinc (un nouveau réactif limite). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (419-422). [6200 0880]. 10036

Prozin, M. v. Sabanějev, A. P.

Prudhomme. Matériel et procédés de blanchiment, de la teinture, de l'impres-sion et de l'apprêt des matières textiles à leurs divers états. (Rapport à l'Ex-position universelle de 1900). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (171-214). [0020]. 10037

Prunier, G. v. Portes, L.

Prytz, K. Methode zur Bestimmung des Gefrierpunktes einer Lösung bei constanter Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (882-892). [7200 C 1810]. 10038

Przybylla, C. Beseitigung der Abfall-laugen der Kaliindustrie. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (74-78). [0420 G 18]. 10039

Pschorr, R. Ueber das 9-Amino-10-Oxyphenanthren (Vahlens „Morphi-genin“) und 9-10-Diaminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2729-2740). [1630]. 10040

———— und **Brüggemann, F.** Ueber einige Derivate des Desylamins und des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2740-2744). [1630 1530]. 10041

———— **Jaekel, B.** und **Fecht, H.** Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377-4392). [1930 3010 1230 1830 Q 9130]. 10042

———— und **Schröter, J.** Ueber 9-Aminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2726-2729). [1630]. 10043

Pschorr, R., Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410). [1230 3010 1130 1330 1530]. 10044

——— und **Stöhrer, W.** Ueber die Nitroderivate des Isovanillins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4393-4399). [1430]. 10045

——— und **Vogtherr, H.** Ueber die Synthese des Acetyl-methylmorpholchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4412-4415). [1530]. 10046

Pulman, O. S., jun. v. Gooch, Frank A.

Puran Sing. Kanben naru Contharidin Seizō oyobi Teiryō-Hō. [A new method of preparation and determination of cantharidin.] Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (1-16); appendix, (1-12). [1340 6300]. 10047

Purfürst, Hans. Ueber Umwandlungsprodukte des α -Nitro- β -naphthylamins. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1902, (43). 23 cm. [1630]. 10048

[Pušin, Nikola] Antonovič. Пушинъ, Н. А. О силавахъ ртути. [Sur les alliages de mercure. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (856-904, pl. X, XI, XII). [0380]. 10049

——— (**Puschin, N. A.**) v. Kurnakov, N. S.

Quantin, H. Sur une falsification de l'indigo. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (256-257). [6500]. 10050

Quatz, H. Die Verwendung zweier Arten von Entwicklern in gemeinsamer Lösung. Allg. PhotZtg, Halle, **9**, 1902, Phot. Motivenschatz, (141-142). [7350]. 10051

——— Die Verwendung zweier Arten von Entwicklern in gemeinsamer Lösung. Atel. Phot., Halle, **9**, 1902, (197-198). [7350]. 10052

Quennessen. v. Leidié.

Quincke, F. Robert Hasenclever. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (797-801). [0010]. 10053
(D-3218)

Quincke, G[eorg]. Ueber die Klärung trüber Lösungen. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N. F.), **7**, 1902, (97-104). [7150 7250]. 10054

——— Ueber die Klärung trüber Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (57-96). [7150 C 0300 B 2500]. 10055

——— Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagsmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (631-682). [7150 G 240 C 0300]. 10056

——— Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagsmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Fortsetzung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (701-744). [7150 C 0300 G 240]. 10057

——— III. Die Oberflächenspannung an der Grenze von Alkohol mit wässrigen Salzlösungen. Bildung von Zellen, Sphärokrystallen und Krystallen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (1-43). [7150 7100 C 0300 G 240]. 10058

——— Ueber Oberflächenspannung und flüssige Niederschläge. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (46-54). [7150 C 0300 G 240]. 10059

Rabaté, E. L'industrie des résines. Paris (Gauthier-Villars et Masson), 1902, (1-180). 20 cm. [0030]. 10060

Rabaut, Ch. Sur quelques dérivés des thiocrésols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (690-692). [1230 1310]. 10061

Rabe, Paul. Ueber die vermeintliche Scheidung der beiden desmotropen Formen des Acetessigesters durch Herrn R. Schiff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3947-3952). [1310 1330 7000]. 10062

——— und **Elze, Fritz.** Zur Kenntniss der 1,5-Diketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (83-112). [1500 1300 1930]. 10063

Rabe, W. O. Ueber die Löslichkeit analoger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (154-157). [7100 0100 1230]. 10064

——— und **Steinmetz, H.** Ueber Thallioxalate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4447-4453). [1310 0790]. 10065

Raben, Emil. Beiträge zur Kenntniss der Acetalisirung bei den Aldehyden und Ketonen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (60). 23 cm. [5500 1430 1500]. 10066

[**Rabinovič, Ja. M.**] Рабиновичъ, Я. М. Изслѣдованіе продажнаго бензина. [Sur le benzine de commerce.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (200-201). [1100]. 10067

Rabischong, J. Action des chlorures tétrazoïques sur l'oxalacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (982-985). [1740 1310]. 10068

Racovitza, N. A. v. Ullmann, F.

Rackowski, Lig. de. v. Bordas, F.

Raetze, W. v. Walther, Reinh. von.

Ragosome, A. Ueber Schmieröl-fabrikation in Baku. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (128-130). [5500]. 10069

Raikow, P. N. Zur Frage nach dem Chemismus der Halphen'schen Reaction auf Cottonöl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (10-11). [7350 6500 M 3120]. 10070

——— Untersuchungen über Formaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (135). [1410 6300]. 10071

——— Ueber die Entflammungs-temperatur der einwerthigen Fettalkohole und ihrer wässerigen Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436-439). [1210 1220 7200]. 10072

——— Ein neues Aräopyknometer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (704). [0910 7100 B 0130]. 10073

——— Ueber einige Laboratoriums-apparate. 1. Verbesserter Eistrichter. 2. Heissdampftrichter. 3. Chamäleon-Bürette. 4. Wasch- und Absorptionsflasche. 5. Flasche zum Auswaschen von Gasen mit fließendem Wasser. 6. Vorstoss mit Ansatzröhren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (732-734). [0910]. 10074

Rakovskij, E. v. Sabanžev, A. P.

Ramage, Hugh. A comparative study of the spectra, densities, and melting points of some groups of elements, and of the relation of properties to atomic mass. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (1-27, with 2 pl.). [7000 7100 7200 7300]. 10075

——— The spectra of potassium, rubidium, and caesium, and their mutual relations. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (303-312). [0280 0420 0630 7300]. 10076

——— The spectra of potassium, rubidium, and caesium, and their mutual relations. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (43-52). [7300]. 10077

Ramorino, Karl. Schnelle Phosphorbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (386). [6500]. 10078

Ramsay, A. A. v. Guthrie, F. B.

Ramsay, William. The gases of the atmosphere: the history of their discovery. 2nd Ed. London (Macmillan), 1902, (x + 264, with 7 pl.). 21 cm. 6s. [0010 0100]. 10079

——— **Chick, Harriette** and **Collingridge, Frank.** Experiments on the chemical behaviour of gutta-percha. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1367-1372). [1140 1860 6500]. 10080

Ramsden, W. Some new properties of urea. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (xxiii-xxvi). [4010]. 10081

Ramsey, Rolla R. Die Wirkung von Schwere und Druck auf die elektrolytischen Vorgänge. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (177-182). [7250 C 6200]. 10082

Randall, Wyatt W[illiam]. Trans. and ed. The expansion of gases by heat. Memoirs by [and biographical sketches of] Dalton, Gay-Lussac, Regnault and Chappuis. . . . New York, Cincinnati, [etc.]. (Amer. Book Co.), [1902], (VII + 166). 21 cm. [7100 C 1450]. 10083

Rands, H. A. An acetylene generator. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (178-180). [0910]. 10084

Ransome, F[rederick] L[eslie]. Chemical classification of eruptive rocks. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (673-674). [6500 G 80]. 10085

Rassmann, Wilhelm. Ueber Einwirkung von Phosphoroxchlorid auf 3-Phenylpyrazolon sowie Darstellung von Iso-, Anti- und Thiopyrin. Diss. Rostock. Freiberg (Druck v. Gerlach), 1902, (39). 22 cm. [1930 1940]. 10086

Rassow, B. Johannes Wislicenus†. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1281). [0010]. 10087

——— und **Rülke, Kurt.** Ueber die Einwirkung des Hydrazobenzols und seiner Substitutionsprodukte auf Aldehyde. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (97–122). [1720 1930]. 10088

Ratner, Ch. Quantitative Bestimmung von Zinn und dessen Trennung von Antimon. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (873–874). [6200]. 10089

Raumer, [E.] von. Ueber den Einfluss der Fütterung von Rohrzucker und Stärkesyrup auf die Beschaffenheit des Honigs. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (333–350). [6500 M 3100 R 1820 Q 1885 7930]. 10090

——— und **Spaeth, E.** Kürzere Mittheilungen aus der Praxis. I. Fälschungen von Gewürzen und anderen Nahrungsmitteln. II. Eine Arsenvergiftung nach dem Genuß von Schwarzbrot. III. Vergiftung durch bleihaltige Topfglasuren. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (409–411). [6500 Q 1875 1872 9115 M 3120]. 10091

[Rausch, Emil]. Die Einrichtungen für den physikalischen und chemischen Unterricht in dem Erweiterungsbau des Realgymnasiums und der Realschule, von dem Direktor und den Lehrern der Physik und Chemie. Jahres-Bericht des grossherzogl. Realgymnasiums und der Realschule zu Giessen. Giessen (O. Kindt), 1901, (12–15, mit Taf.). 27 cm. [0020 C 0060]. 10092

Rauter, Gustav. Die chemische Industrie in den letzten 25 Jahren. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (55–56). [0010]. 10093

——— Chemische Grossindustrie und anorganische Präparate. Berichte über die Fortschritte im III. und IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (217–220, 251–254, 280–282). [0100 M 4150]. 10094

(p-3218)

Rauter, Gustav. Die Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate in der Zeit vom 31. Dezember 1901 bis 30. Juni 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (473–475, 504–506); **2**, 1902, (8–10, 47–49). [0100]. 10095

——— Das Metallschmelz- und Bearbeitungsverfahren nach Goldschmidt. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (313–317). [7200]. 10096

——— Reductions- und Oxydationsvorgänge im schmelzenden Glase. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (7–8). [0710 M 4150]. 10097

Rây, Praphulla Chandra. A history of Hindu chemistry from the earliest times to the middle of the sixteenth century A.D. with Sanskrit texts, variants, translations and illustrations. I. Calcutta, 1902, (iii + d + LXXIX + 147 + (41 in Sanskrit text) with pls.). 26 cm. London (Williams and Norgate). 12s. 6d. [0010]. 10098

——— Dimercurammonium nitrate and its haloid derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (644–650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (85–86). [0380 0490]. 10099

Rayleigh, Lord. Bakerian Lecture.—On the law of pressures of gases between 75 and 150 millimetres of mercury. [Abstract]. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (495). [0040 7150]. 10100

——— On the question of hydrogen in the atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (416–422). [0100 0360]. 10101

——— On the distillation of binary mixtures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (521–537). [7150 7200]. 10102

——— Argon. Encycl. Brit., Suppl., London, **25**, 1902, (620–623). [0130]. 10103

Rdultovskij, r. Sapožnikov, A. V.

Rebenstorff, H. Diffusion von Bromdampf in Wasserstoff und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (26). [7150 0920]. 10104

——— Einfache Versuche über Löslichkeit von Chlorwasserstoff. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (160). [0250 0920 7150]. 10105

Recoura, A. Action de l'acide chlorhydrique sur les sulfates des sesquioxydes d'aluminium, de chrome et de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1155-1160); Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (163-165). [0100 0120 0320 0270]. 10107

——— Sur un chlorosulfate d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (736-738). [0120]. 10108

Reeb, v. Schlagdenhauffen.

Reed, Herbert C. Analysis of tanning materials: filter papers and soluble solids. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (691-692). [6500]. 10109

Reed, Jewett V. v. Kastle, J. H.

[**Reformatskij, Sergëj Nikolajevič.**] Реформатскій, С. Н. Синтез паратоилоксибивалиновой кислоты. [Synthèse de l'acide paratolyloxypivalique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (47, II, Pr.-verb.) [1330]. 10110

——— Симметрическая $\alpha\alpha$ -диэтилглутаровая кислота; получение ея изъ соответствующей β -оксикислоты. [Sur l'acide $\alpha\alpha$ -diéthylglutarique symétrique obtenu en partant du β -oxyacide correspondant.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (357-370). [1110 1330]. 10111

——— Синтез сорбиновой кислоты. [Synthèse de l'acide sorbinique.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (47-48, II, Pr.-verb.) [1320]. 10112

——— v. Bajdakovskij, L. and Jaworsky, W.

Regnault, H. V. Researches upon the rate of expansion in gases. First and Second Memoirs. [In the expansion of gases by heat, by Randall, W. W., transl. and ed.]. [1750 7000]. 10113

Reid, E. Waymouth. Intestinal absorption of solutions. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (241-256). [8040]. 10114

Reimann, H. Beitrag zur Kenntnis der Malze aus 1901er Gerste. Bierbr., Halle, **1902**, (279-282). [M 3100 6506]. 10115

Reinbach, H. v. Conrad, Max and Zincke, Th.

Reinders, W[illem]. Het galvanisch element en de phasenleer. [Galvanic cells and the phase rule]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (115-126) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (182-193) (English). [7250 C 5610]. 10116

Reinermann, Heinrich August. Zur Methodik der quantitativen Stärkeanalyse in menschlichen Fäces. Diss. Bonn (Druck v. P. Hauptmann), 1902, (27). 22 cm. [6500 6300 Q 7055]. 10117

Reinhardt, Gustav. Ueber Raffinosebestimmungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (114-116). [6300 7300]. 10118

Reinsch, A. Die Untersuchungen von Meierei-Produkten, Margarine und Fleischwaren im chemischen Untersuchungsamte der Stadt Altona in der Zeit vom 1. April 1900 bis 31. Dezember 1901. Milchztg. Leipzig, **31**, 1902, (289-290, 306-308). [6500 Q 1800 R 2580]. 10119

Reis, Felix. Zur Kenntnis der Condensationsprodukte der α -Ketonsäuren und ihrer Umwandlungsprodukte. Diss. Basel. Strassburg i. E. (J. Singer), 1902, (56). 21 cm. 1 M. [1330]. 10120

Reiss, Emil. Der Brechungskoeffizient des Blutserums als Indikator für den Eisweissgehalt. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer), 1902, (31). 22 cm. [6500 Q 5470 C 3560]. 10121

Reiss, Rud. Kaffee und Kaffee-Ersatzstoffe. ApothZtg. Berlin, **17**, 1902, (690). [6500 Q 1885 M 3120]. 10122

Reiss, R. A. Die Entwicklung der photographischen Bromsilbertrockenplatte und die Entwickler. (Encyklopädie der Photographie, Heft 39.) Halle (W. Knapp), 1902, (VII + 155, mit 8 Taf.). 22 cm. 4 M. [7350]. 10123

——— Emploi de l'urine pour le développement de la plaque photographique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1207-1208). [7350]. 10124

——— Ueber Sublimatverstärkung der Bromsilbergelatineplatten vor der Fixierung und eine neue, direkte Herstellungsart von Diapositiven. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (532-533). [7350]. 10125

Reitinger, Josef. Analytische Untersuchungen über die natürlichen Phosphate der Ceriterden und Yttererden sowie über Zirkon- und Titanminerale. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. M. Volk), 1902, (60). 21 cm. [6500 0100 G 12]. 10126

[Rejtlinger, A.] Рейтлингеръ, А. Обь опредѣленія сѣры въ каменномъ углѣ и пиритахъ. [Détermination du soufre dans la houille et dans les pyrites.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (457-461). [6200]. 10127

Rekner, Karl. Ueber eine dritte Phenanthrensulfoäure und ihre Abkömmlinge. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (34). 8vo. [1330]. 10128

Remané, H. Die Osmiumlampe. (Vortrag). Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (864-866). [0910 C 6000]. 10129

Remy, Theodor. Versuche, den Bitterstoff- und Aroma-Character des Hopfens durch chemische Hilfsmittel näher zu bestimmen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (614-618). [6500 M 3120 5400]. 10130

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115). [1930 1600 0790]. 10131

Verbindungen von Chlorsilber mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1954-1956). [1930 0110]. 10132

Ueber Thallium. 1. Ueber Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. (2. Mitt.) 2. Ueber Farbstoffbildung durch Thalliumchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2768-2774). [1930 3010 5020 0790]. 10133

Repiton, Fernand. Procédé de dosage volumétrique du cuivre. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (287). [6200 0290]. 10134

Rettger, Leo F. The liberation of volatile sulphide from milk on heating. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1902, (450-457). [6500 Q 1835]. 10135

Retzlaff, Friedrich. Ueber Herba Gratiolae. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (561-568). [6500 Q 9190 9135 M 3120 5400]. 10136

Reusch, P. Magnetische Induction von Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1196-1198). [7250 C5440]. 10137

Reuter, Max. Ueber Amalgampotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (801-808). [7250 C 6210]. 10138

Reverdin, Frédéric. Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et l'*o*-nitro-*p*-sulfochlorure de toluène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (269-271). [1330 1630]. 10139

et **Crépieux, Pierre.** Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et de l'*o*-nitro-*p*-sulfochlorure de toluène. Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (325-338). [1330]. 10140

Ueber einige Derivate des Toluol-*p*-sulfochlorids und des *o*-Nitrotoluol-*p*-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (314-315). [1330]. 10141

Préparation et essais de nitration de quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène (1). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (741-746). [1330]. 10142

Action de l'acide nitrique sur la toluène-*o*-nitro-*p*-sulfoamide 1. 2. 4. et nitration du *p*-sulfochlorure de toluène. Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (237-243). [1330]. 10143

Darstellung und Nitirungsversuche einiger Derivate des Toluol-*p*-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1439-1444). [1330]. 10144

Sur l'acétamido-*p*-benzoyl- β -naphtol et le benzoylamido-*p*-benzoyl- β -naphtol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1178-1181). [1230]. 10145

Ueber die β -Naphtolester der *p*-Acetamido- und *p*-Benzoylamido-Benzoesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3417-3419). [1330 Q 9180]. 10146

Rex, Paul von. Beiträge zur Kenntnis der Vanadate des Natriums. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (35). 8vo. [0820]. 10147

Reychler, A. Sur quelques sels d'antipyrine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (612-615). [1930].

10148

— Sur quelques dérivés de la β -naphthylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (882-888). [1630].

10149

— Sur quelques dérivés de la β -naphthylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (970-974). [1630].

10150

— Sur la stéréochimie de l'azote. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (974-979). [7000].

10151

— La stéréochimie de l'azote et le pouvoir rotatoire du *d*-camphre-sulfonate de la méthyléthyl- β -naphthylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (979-982). [7000].

10152

Reynolds, J. Emerson. Annual General Meeting of the Chemical Society. Presidential Address. [On certain aspects of the periodic law as modified by recent discovery.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (609-620, with pl.). [0040 7000].

10153

Rhead, E. L. and Sexton, A. Humboldt. Assaying and metallurgical analysis. London (Longmans), 1902, (X + 431, with fig.). 23 cm. 10s. 6d. [6200 6500].

10154

Rhodin, B. E. F. Electrolytic manufacture of caustic soda and bleaching powder at Sault Ste. Marie, Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (449-451). [0220 0500 6500].

10155

Rhodus, Otto. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Resorcinmonomethyläther. Diss. Erlangen. Bamberg (Handels-Druckerei), 1902, (40). 22 cm. [1230].

10156

— v. Henrich, Ferdinand.

Rhorer, László. A kicsapási módszer alkalmazásáról a fehérjék savkötő képességének meghatározására. [Ueber die Anwendung der Niederschlag-Methode zur Bestimmung des säurebindenden Vermögens der Albuminoide.] Math. Termt. Ért., Budapest, **20**, 1902, (232-238). [6500].

10157

Rice, Edgar W. v. Harding, Everhart Percy.

Richard, E. Sur une procédé de préparation des dérivés de substitution

de l'iode dans les phenols. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **10**, 1902, (217-221). [1230].

10158

Richards, Ellen H. v. Hyams, Isabel F.

Richards, J[oseph] W[illiam]. The American Electrochemical Society. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (581-584). [0020].

10159

— Elektrolytische Sekundärreaktionen. Elektroh. Zs., Berlin, **9**, 1902, (117-123, 144-149). [7250 C 6220].

10160

Richards, Percy A. E. Estimation of platinum, gold and silver in alloys. London, Anal., **27**, 1902, (265-268). [6200].

10161

Richards, Theodore William. The significance of changing atomic volume. II. The probable sources of the heat of chemical combination, and a new atomic hypothesis. Boston, Mass. Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., **37**, 1902, (399-411). [Separate] 24.5 cm. [7000 7100].

10162

— Die mögliche Bedeutung der Aenderung des Atomvolums. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (169-184). [7100 7000 C 0100].

10163

— Die Bedeutung der Atomvolume. II. Die wahrsheinliche Wärmequelle chemischer Verbindung und eine neue Atomhypothese. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (597-610). [7100 7200 7000 C 0100].

10164

— A table of atomic weights of seventy-seven elements. Compiled in April, 1902, from the most recent data. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (630-631). [7100].

10165

— Concerning gas-analysis by measurement in constant volume under changing pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (273-279). Separate. 24.5 cm. [6400].

10166

— Significance of changing atomic volume. III. The relation of changing heat capacity to change of free energy, heat of reaction, change of volume, and chemical affinity. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (293-317). [7100].

10167

Richards, Theodore William. A re-determination of the atomic weight of calcium. Preliminary Paper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (374-377). [0220 7100]. 10168

———— Neubestimmung des Atomgewichtes von Calcium. (Vorl. Mitt.) [Übersetzung]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (271-274). [0220 7100]. 10169

———— Note on the application of the phase rule to the fusing points of copper, silver, and gold. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (377-378). [7200 C 1810]. 10170

———— Modification des Hempel'schen Apparates zur Gasanalyse. [Übersetzung]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (359-364). [6000 6400]. 10171

———— and **Archibald**, Ebenezer Henry. The decomposition of mercurous chloride by dissolved chlorides: a contribution to the study of concentrated solutions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (347-361). Separate. 24.5 cm. [0380 7150]. 10172

———— Die Zersetzung von Quecksilberchlorür durch gelöste Chloride. Ein Beitrag zur Kenntnis konzentrierter Lösungen. [Übersetzung]. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (385-398). [7050 7150 0380]. 10173

———— and **Heimrod**, George W. On the accuracy of the improved voltmeter. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (415-443). Separate. [7250 C 6010 6210]. 24.5 cm. 10174

———— and **Mark**, Kenneth Lamartine. An apparatus for the measurement of the expansion of gases by heat under constant pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (417-428). Separate. 24.5 cm. [7150 C 1450]. 10175

———— and **Merigold**, Benjamin Shores. A new investigation concerning the atomic weight of uranium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (365-395). Separate. 24.5 cm. [0810 7100]. 10176

———— Neue Untersuchung über das Atomgewicht des

Urans. [Übersetzung]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (235-270). [0810 7100]. 10177

Richards, Theodore William and **Singer**, Sidney Kent. The quantitative separation of hydrochloric and hydrocyanic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (205-209). [6300]. 10178

———— and **Stull**, Wilfred Newsome. The speed and nature of the reaction of bromine upon oxalic acid. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (321-337). Separate. 24.5 cm. [1310 7050]. 10179

———— The universally exact application of Faraday's Law. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (409-413). Separate. 24.5 cm. [7000 7250]. 10180

Richardson, Clifford. The determination of paraffin in petroleum residues, asphaltic oils, and asphalts fluxed with paraffin oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (690-691). [6500]. 10181

———— and **Wallace**, E. C. On the occurrence of free sulphur in Beaumont petroleum. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (316-317). [6500]. 10182

Richardson, F. W. Methods for arsenic determination in malt liquors, etc. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (901-903). [6200 6500]. 10183

Richardson, Owen Willans. *r. Jones*, Humphrey Owen.

Richmond, H. Droop. The composition of milk. London, Anal., **27**, 1902, (240-243). [6500]. 10184

———— The litmus paper test for milk. Chem. News, London, **86**, 1902, (192-193). [6500]. 10185

———— and **Harrison**, J. B. P. The rapid estimation of boric acid in butter. London, Anal., **27**, 1902, (179-181). [6500]. 10186

Richter, Andreas. Kritische Bemerkungen zur Theorie der Gärung (I). Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (787-796). 8010 8020 R 1820 M 3100 7700 L 50000 10187

Richter, E. Wiederholungsbuch zum Unterrichte in der Chemie und Mineralogie. Für den Gebrauch in Lehrerseminaren bearbeitet. 3., nach den Lehrplänen vom 1. Juli 1901 umgearb. u. erweiterte Aufl. Freiburg i. Br. (Herder), 1902, (IX + 180). 22 cm. 2 M. [0050 G 0050]. 10188

——— Ueber die A. J o l l e s'sche Methode zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (350–359). [6300 Q 8313.2]. 10189

Richter, Richard. Ueber die Einwirkung von Chlor und Brom auf p-Amidoacetophenon. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (47). 22 cm. [1530]. 10190

Richter, V. von. Lehrbuch der anorganischen Chemie, bearb. von H[einr.] Klinger. 11. Aufl. Bonn (F. Cohen), 1902, (XII + 534, mit 1 Taf.). 21 cm. 9 M. [0100]. 10191

——— Рихтеръ, В. Учебникъ неорганической химіи по новѣйшимъ воззрѣніямъ. Обраб. Л. Явейнъ. Изд. 11-е. [Cours de chimie inorganique d'après les opinions nouvelles. Rédact. de L. Javeine. 11-ième édition.] St. Peterburg, 1902, (XIX + 655, av. 157 polytyp., 2 tabl.). 24 cm. [0030]. 10192

Rideal, Samuel. The examination of water from some typhoid-polluted wells. London, Anal., **27**, 1902, (245–246). [6500]. 10193

Riedel, Adolf. Ueber die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf 3,5 Dinitrobenzoesäure-Aethylester. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (51). 22 cm. [1330]. 10194

Riedel, Fr. Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (462–465, 858–864). [0660 7050]. 10195

Rieder, Josef. Ueber elektrolytisch erzeugtes Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (370–373). [0660 0290 7250]. 10196

Riegel, M. Ueber die gleichzeitige Bestimmung des Fettgehalts und der Nitrate in Milch und Rahm. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (315). [6300 Q 1833 1835]. 10197

——— Nachweis geringer Mengen Formaldehyd in der Milch. MolkZtg,

Hildesheim, **16**, 1902, (369–370). [6150 Q 1836]. 10198

Riegler, E. Eine gasvolumetrische Bestimmungsmethode der Sulfate, der Schwefelsäure, der Carbonate und der Kohlensäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (17–25). [6400]. 10199

——— Eine gasometrische Methode der Alkalimetrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (413–419). [6400]. 10200

——— Eine neue gravimetrische und gasometrische Bestimmung der Phosphorsäure und der Magnesia nach der Molybdänmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (675–686). [6300]. 10201

——— Eine neue empfindliche Zuckerprobe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (40). [6150 Q 8321]. 10202

——— Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Zuckers. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (317–318). [6300 Q 0090 8321]. 10203

——— Eine neue gasometrische Bestimmungsmethode der Chlorwasserstoffsäure im Magensaft. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (441–442). [6300 Q 7330 0090]. 10204

Riemer, Adolf. Ueber Inhomogenität der weichen basischen Martinblöcke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (269–272). [0320 6500 G 18]. 10205

——— Manganerz als Entschwefelungsmittel beim basischen Martinverfahren. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1357–1362). [0320 G 18]. 10206

Ries, Alois. Die Krystallformen der Chloroplatinate der aliphatischen Amine mit besonderer Berücksichtigung ihrer morphotropen Beziehungen. Diss. München. Leipzig (W. Engelmann), 1902, (67). 23 cm. [1610 7100 G 750 530]. 10207

Riesenfeld, E. H. Bestimmung der Ueberführungszahl einiger Salze in Phenol. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (609–615). [7250 C 6240]. 10208

——— Konzentrationsketten mit nichtmischbaren Lösungsmitteln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (616–624). [7250 C 6250]. 10209

——— v. Nernst, Walter.

- Riesenfeld, H.** v. Abegg, Richard.
Riess, Gustav. v. Bülow, Carl
Rigaud, Moritz. Ueber β -substituierte N-Methyl-Pyridone und Dimethyl-N-Methyl-Chinolon. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (36). 22 cm. [1930]. 10210
Riiber, C. N. Die Synthese der α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2411-2415). [1330]. 10211
 ——— Das directe Ueberführen der Zimmtsäure in α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2908-2909). [1330 7350]. 10212
 ——— v. Liebermann, C.
Rimbach, C. v. Kröber, E.
Rimbach, E[berhard]. Ueber Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1298-1309). [7150 0230 0630 G 700]. 10213
 ——— v. Löb, Walther.
Rindell, A. Sur la solubilité du phosphate bicalcique dans l'eau pure. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (112-114). [0570]. 10214
Ring, M[ax]. Einfluss der Verdauung auf das Drehungsvermögen von Serumglobulinlösung. Würzburg, Verh. physik. Ges., (N.F.), **35**, 1902, (1-13). [7300 Q 5470]. 10215
Ringer, W. E. Mischkrystalle von Schwefel und Selen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **32**, 1902, (183-218). [0660 0700 7100 G 510]. 10216
 ——— Gasvolumetrische Schul- und Vorlesungsversuche. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (145-147); Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (74-85). [0920 6400]. 10218
Ritchey, J. C. v. James, J. H.
Ritchie, James. A review of current theories regarding immunity. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (250-285, 452-464). [8050]. 10219
Ritter, E[rnst]. Ueber die Methoden, die zur Abscheidung der Cholesterine aus den Fetten und zu ihrer quantitativen Bestimmung verwendbar sind. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, 430-460. [1250 6300 M 3120 Q 1605 1540]. 10220
Ritter, E[rnst]. Beiträge zur Kenntnis des Sitosterins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (461-480). [1250 M 3120]. 10221
 ——— Ein Nachtrag zu der Abhandlung „Ueber die Methoden, die zur Abscheidung der Cholesterine aus den Fetten und zu ihrer quantitativen Bestimmung verwendbar sind“. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (550-551). [1250 6300 Q 1605 1540 0090 M 3120]. 10222
Roberts, R. T. [On some double and triple thiocyanates]. VI. Caesium-cuprous thiocyanate, $\text{CsCu}(\text{SCN})_2$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (262-263). [1310]. 10223
 ——— and Wells, H[orace] L. [On some double and triple thiocyanates]. XVIII. The caesium-silver-nickel and the caesium-cuprous-nickel thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (277-278). [1310]. 10224
Roberts-Austen, W. C. v. Rose, T. Kirke.
Robertshaw, Charles D. v. Walker, John H.
Robertson, P. W. Atomic and molecular heats of fusion. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1233-1243); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (131-132). [7100 7200]. 10225
 ——— Latent heats of fusion of the elements and compounds. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (501-507). [7200]. 10226
 ——— v. Easterfield, P. H.
Robertson, Robert. On the Will test for nitrocellulose. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (819-824). [6500]. 10228
Robertson, William. The action of nitric acid on bromophenolic compounds. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1475-1484); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190). [1230 1330]. 10229
Robine, R. et Lenglen, M. La fabrication électrolytique du zinc. Rev. chim. indust., Paris, **1902**, (46-51). [0880 7250]. 10230
Robson, W. G. v. Kuenen, J. P.
Rocherolles, J. v. Charabot, Eug.

Rockwell, George W. An electrolytic study of pyroracemic acid. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 65; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (719-734). [1310]. 10232

Rocques, X. Composition d'un vin altéré par le *mycoderma vini*. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (220-221). [8020 R 1150]. 10233

——— Analyse et composition des vins de liqueur. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (149-156). [6500]. 10234

Rodatz, Wilhelm. Über Fluoresceïn und einige Derivate. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (31). 8vo. [5020]. 10235

Roder, Paul. Recherches sur l'oxime et la phénylhydrazone de la xanthone. Thèse sc. Genève. Vienne, 1900-1901, (34). 8vo. [1910]. 10236

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenious acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (365-398). [7050]. 10231

Roeder, Hanns. v. Sommerfeld, Paul.

Röhmman, F[ranz]. Marcellus Nencki†. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (49-50). [0010 Q 0010]. 10237

Röhmer, Alfred. Zur Kenntnis des Triketopentans und seiner Derivate. Synthese des Phenylmethyltriketons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (41). 22 cm. [1510 1530]. 10238

——— v. Sachs, Franz.

Röser, P. Sur le dosage de l'essence de moutarde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (361-364). [6500]. 10239

Rössing, A. Löslichkeit von Schwefelkupfer in Schwefelalkalien; Trennung von Kupfer, Blei, Antimon und Zinn in Legierungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (1-11). [6000 0290]. 10240

——— Zur Bestimmung des Schwefelcalciums in der Knochenkohle. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (610-614). [6300]. 10241

Rössler, Hubert. v. Schroeder, Georg.

Rössler, Paul. Ueber einige Derivate des Aethanolamins. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (27). 22 cm. [1610]. 10242

Rogovin, E. Ein neuer Molekulargewichts-Bestimmungsapparat. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (732). [0910 7100 7200 C 1810]. 10243

Rogow, M. Ueber Dialdehyde, welche durch Einwirkung von Aldehyden auf aromatische Oxaldehyde entstehen. II. Mitt.: Ueber die Einwirkung von p- und m-Nitrobenzaldehyd auf Vanillin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1961-1964). [1430]. 10244

Rohde, Georg. v. Schultz, Gust.

Rohland, Paul. Ueber einige Reactionen von Stoffen im festen Aggregatzustande. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (225-227). [7050]. 10245

——— Ueber pyrochemische Reactionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (465-469). [7200 7350]. 10246

——— Ueber den Gyps. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (804-806). [0220]. 10247

——— Ueber Plastizität der Thone. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (158-160). [0120 7150 B 3650]. 10248

——— Ueber die Ursachen der Beeinflussung der Hydratationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reactionen durch positive und negative Katalysatoren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (437-444). [7050 0220]. 10249

Rojahn, W. v. Soden, H. von.

Rolfs, [J.]. Gummi arabicum oder Eiweiss? Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (406-407). [6500 Q 9190]. 10250

Roloff, Max. Die Theorie der elektrolitischen Dissociation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (525-537, 561-567, 585-600). [7250 7150 C 6250]. 10251

——— Kritisches über die physikalische Analyse der Mineralquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (964-971, 994-1004). [6500 Q 9110]. 10252

Romanesco, Th. Das Silberphosphat im Positivprozess. Allg. PhotZtg, München, **8**, 1902, Phot. Motivenschatz, (200-206). [7350]. 10253

[Romanov, A.] Романовъ, А. Колѣбанія углерода и фосфора въ литомъ желѣзѣ. [La quantité de carbone et de phosphore dans le fer coulé.] Artiller. Žurn., St. Peterburg, **8**, 1902, (801-816). [0320]. 10254

[Romanov, L.] Романовъ, Л. Знaчeнiе марганца при анализѣ хромистаго желѣзняка. [Zur Analyse von Chromeisenerz.] Chimik, Vilina, **II**, 10-11, 1902, (268-274). [6500]. 10255

Romburgh, Pieter] van. Over de inwerking van salpeterzuur op gealkyleerde amiden van p-toluolsulfozuur. [On the action of nitric acid on alkylated amides of p-toluenesulphonic acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (618-621) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (616-618) (English). [1330]. 10256

— Over eenige verdere bestanddeelen van de aetherische olie van *Kaempferia Galanga* L. [On some further constituents of the essential oil of *Kaempferia Galanga* L.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (621-623) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (618-620) (English). [1330 1110 M 3120 6000]. 10257

— et Tromp de Haas, W. R. Importance de l'analyse chimique pour la culture des arbres à gutta-percha. Buitenzorg, Bull. Inst. bot., **15**, 1902, (17-28). [6500 M 3120 5400]. 10258

Ronus, Max. Ueber Cineolsäure. Phil. Diss. Basel, 1901-1902, (63). 8vo. [1340]. 10259

— v. Rupe, Hans.

Roos. Gummi arabicum oder Eiweiss? Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (428). [6500]. 10260

Roozeboom, Bakhuis. v. Bakhuis, Roozeboom.

Rosales, Henry. Reprint of report on the loss of gold in the reduction of auriferous veinstone in Victoria. Vict. Spec. Rep. Dep. Mines, Melbourne, 1902, (45-65). [6500]. 10261

Roschdestwensky. r. Roždestvenskij.

Roscoe, Sir Henry. Bunsen Memorial Lecture. (From Transactions of the Chemical Society, London, **77**, (513-554).) Washington, D. C. Smithsonian Inst., Rep., **1899**, 1901, (605-644, with pl.). [0010]. 10262

— Роско. Химія. Переводъ съ англійскаго А. А. Антоновича. Изд. 5-е. [Chimie. Traduction de l'anglais par A. A. Antonovitch. 5-me Edition.] St. Peterburg, 1902, (III + 90, av. 36 dess.). 20 cm. [0030]. 10263

Rose, Hermann. Weiterer Beitrag zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1421-1422). [6500 1820]. 10264

Rose, Johannes Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Borsäure und über eine direkte gewichtsanalytische Bestimmung derselben. Diss. Erlangen. Bonn a. Rh. (Druck v. S. Foppen), 1902, (76). 22 cm. [0160 7150 6300 Q 1800 G 18]. 10265

— v. Partheil, Alfred.

Rose, T. Kirke. The metallurgy of gold. Edited by W. C. Roberts-Austen. 4th Ed. London (Griffin), 1902, (xvi + 554). 22 cm. 21s. [0150 6200]. 10266

Rosenhain, Walter. A note on the recrystallisation of platinum. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (252-254). [0610]. 10267

— On an improved form of coal-calorimeter. Phil. Mag., London, (ser. 6), **4**, 1902, (451-458). [6500 7200]. 10268

Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130). [1300 1310 1330 0680]. 10269

Rosenheim, O. The decomposition of compounds of selenium and tellurium by moulds and its influence on the biological test for arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138-139). [6100]. 10270

Rosenstiehl, A. De l'action des tannins et des matières colorantes sur l'activité des levûres. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (119-122). [8020 M 3100]. 10271

——— Sur le bouquet des vins obtenus par la fermentation des moûts de raisin stériles. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1378-1380). [8020 M 7700 3100]. 10272

——— et **Suais, E.** Réduction des matières colorantes azoïques ortho-nitrées. Production de dérivés substitués du phénylpseudo-azimidobenzol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (606-608). [5020]. 10273

——— Action des sulfures, des sulfites et des hydrosulfites sur les matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (553-554). [1720]. 10274

Rosenthaler, L. Phytochemische Untersuchung der Fischfangpflanze *Verbascum sinuatum* L. und einiger anderer Scrophulariaceen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (57-69). [6500 1850 Q 9135 M 3120 5400]. 10275

Rosinger, Hugo. Bemerkungen zu Nef's Mittheilung über Bildung von 1,3-Decylglycol aus Isovaleraldehyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (131-133). [1210]. 10276

Ross, Raymond. The constitution of gas oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (676-681). [6500]. 10277

Rossi, Heinrich. Beiträge zur Kenntnis des vierwertigen Urans mit krystallographischen Beiträgen von F. Slavík. Diss. München (Druck v. F. Straub), 1902, (73). 22 cm. [0810 1310 6200 G 750]. 10278

Rostoski, [Otto]. Ueber den Werth der Präzipitine als Unterscheidungsmittel für Eiweisskörper. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (740). [4000 R 3600 Q 5480 1131]. 10279

Rostovzeff, S. v. Graebe, Charles.

Rotarski, Tadeusz. Kryształy ciekłe. [Sur les cristaux liquides.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (467-470). [7300 C 3830 G 420]. 10280

——— v. Bernthsen, A.

Roth, Karl. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Roth, O. v. Gnehm, R.

Roth, Walter. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (273-275, 305-306). [0660 7050]. 10281

Rothenbach, F[ritz]. Bericht über die Preisbewerbungen zum Nachweis von Essigessenz im Gährungssessig. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (49-50, 59-64). [6500 Q 1885]. 10282

——— Die Essigwage, ein werthvolles Hilfsinstrument bei der Betriebskontrolle. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (78-79). [6000 0910 Q 1885]. 10283

——— Die Thätigkeit der Versuchsanstalt des Verbandes deutscher Essigfabrikanten im Jahre 1901. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (125-127, 133-134). [6500 R 2700 Q 1885]. 10284

——— Das Gährungssessiggewerbe auf der Ausstellung für Spiritusindustrie. Zs. Spiritind., Berlin, **25**, 1902, (97). [0060 1310]. 10285

Rothenfusser, S. v. Hilger, Albert.

Rothmund, V. Ueber die Bildung von Calciumcarbid. [Nebst photometr. Temperaturmessungen.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (136-145). [2000 7200 C 1240]. 10286

——— und **Wilsmore, N. T. M.** Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (611-628). [7150 C 2480]. 10287

Rotschy, Arnold. Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Thèse sc. Genève, 1901-1902. 8vo. [3010]. 10288

Rott, Carl. Zwei dringend gewordene Aufgaben im Giessereibetrieb. Eisenztg., Berlin, **23**, 1902, (430-431). [0320 G 18]. 10289

Rotter, Adolf. Das Dipseudocumylphenylarsin, das m-Dixylphenylarsin und ihre Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (90). 22 cm. [2000 G 750]. 10290

Roux, E. Sur quelques dérivés de la glucamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (291-293). [1810 1630].

10291

——— Sur une nouvelle base dérivée du galactose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (691-693). [1810 1610 1630 1940].

10292

——— v. Maquenne, L.

Rowe, Allan W. v. Gill, Augustus H[erman].

Roždestvenskij, M. S. v. Zelinskij, N. D.

Rozenbrand, Melanie. v. Ullmann, F.

[**Rozenfel'd-Frejberg, M.**] Розенфельдъ-Фрейбергъ, М. По вопросу о скоростяхъ образования простыхъ эфировъ. [Contributions à l'étude de la vitesse de formation des éthers simples.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (422-430). [1210 7050].

10293

Rózsa, Mihály. Növényi festőanyagok. [Pflanzen-Farbstoffe.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (102-109, 115-127). [5020].

10294

[**Rubcov, Pétr Pavlovič.**] Рубцовъ, П. П. Угленатровая соль. [Natrium carbonate.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (457-475). [0500].

10295

——— Фенолъ. [Phénol.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (473-476). [1230].

10296

[——— et **Chardin, D.**] ——— и Хардинъ, Д. Фенолы. [Phénoles.] St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (477-485). [1230].

10297

——— v. Gorbov, A.

Rubenbauer, Jacob. Ueber die Löslichkeit von Schwermetallhydraten in Natron. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (331-337). [0100 7150].

10298

Rubens, Heinrich. v. Hagen, Ernst.

Rubner, M[ax]. Zum Andenken an Max v. Pettenkofer. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (268-270, 301-303, 321-326). [0010 Q 0010].

10299

Rudeloff, M[ax]. 6. Bericht des Sonderausschusses für Eisen-Nickel-Legierungen. [Festigkeitsuntersuchungen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (81-134, mit Taf. und Tab.). [0320 B 3620].

10300

Rudisch, Julius and **Boroschek, Leopold.** A new method for the approximate determination of uric acid in urine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (562-569). [6500 Q 8313.2].

10301

Rudolf, Leo. v. Bamberger, Eugen.

[**Rudolfi, M.**] Рудольфи, М. Общая и физическая химия. Перев. съ нѣмецк. Д. М. Марголина подъ редакц. Я. П. Михайленко. [Allgemeine und physikalische Chemie. Aus dem Deutschen übersetzt von D. M. Margolin, unter der Redaktion von Ja. I. Michailenko.] Kiev, 1902, (208, av. 22 dess.). 24 cm. [0030 C 0040].

10302

Rübel, Eduard A. Ueber Derivate des p-Tolyl- α -Naphthylamins. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (66). 8vo. [1630].

10303

Rücker, Arthur W. A model of nature. [Reprinted from London, Rep. Brit. Ass., 1901.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep. **1901**, 1902, (171-191). [0000 7000 C 0000 0100].

10304

Rüdiger, H. Die Spiritus- und Spirituspräparaten-Industrie in den Jahren 1899 und 1900. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (124-130, 141-146, 163-168, 191-196). [1210 R 2700 Q 1884].

10305

Rüdorff, Fr. Grundriss der Chemie für den Unterricht an höheren Lehranstalten. Völlig neu bearb. von Robert Lüpke. 12. Aufl. Berlin (H. W. Müller), 1902, (XIV + 532, mit 2 Taf.). 24 cm. 5 M. [0050].

10306

Rüffer, Ernst. Zum Kapitel: Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (802). [1860 Q 1884].

10307

Rühle, H. Die Nahrungsmittelchemie im ersten Vierteljahre 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (635-637, 667-669). [6500 Q 1800 R 2600 1820]. 10308

——— und **König, J[os.]**. Die neuen Nährmittel. (Schluss.) Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (179-180). [8000]. 10309

——— Die Nahrungsmittelchemie im letzten Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (383-384, 409-410). [6500 R 2580 Q 1800]. 10310

——— Die Nahrungsmittelchemie im letzten Vierteljahre 1901. (Schluss.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (441-443). [6500 Q 1800 R 2580]. 10311

Rülke, Kurt. v. Rassow, Berthold.

Rümler, A. Darstellung farbloser Eiweissstoffe aus dunkel gefärbten Pflanzensäften. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4162-4164). [4020 M 3120 Q 1100]. 10312

——— Die Bestimmung der Alkalität in dunklen Fabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (606-607). [6500 Q 1885]. 10313

Rüst, C. Beitrag zur Titerstellung des Kaliumpermanganates mit oxalsäuren Salzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (606-608). [6000]. 10314

Rüst, Ernst. v. Bamberger, Eug.

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370). [1310 1810]. 10315

——— Die katalytische Wirkung des Aluminiumchlorids bei den Reactionen des Sulfurylchlorids (Dissoziationskatalyse). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4453-4470). [7050 0120 0660]. 10316

——— Das Eisenoxyd und seine Hydrate. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (126-128). [0320 7150]. 10317

Ruff, Otto und **Franz, Arthur.** Ueber eine Chlorgalactonsäure (Chlortetraoxycapronsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (943-948). [1310 7300]. 10318

——— und **Plato, Wilhelm.** Zur Darstellung des Calciums [durch Elektrolyse]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3612-3619). [0220]. 10319

Ruggeri, R. v. Tortelli.

Ruhemann, J[acob]. Eine einfache Methode zur sofortigen quantitativen Bestimmung der Harnsäure im Urin. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (27-29, 55-58). [6300 Q 8313.2 0090]. 10320

——— Erwiderung auf die Aufsätze von Dr. G. Gabritschewsky „Ueber eine neue Reaction auf einige reducirende Substanzen des Organismus“ und von Dr. Berding „Zur Frage der Harnsäurebestimmung“. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (710-711, 1063-1064). [6300 Q 8313.2 0090]. 10321

Ruhemann, Siegfried. Condensation of phenols with esters of unsaturated acids. Part VII. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (419-426); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46). [1230 1320 1330 1910]. 10322

——— The action of ethyl chlorofumarate on monoalkylmalonic esters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1212-1217); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181-182). [1310 1320 1330 1340]. 10323

——— and **Stapleton, H. E.** Tetrazoline. Part II. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (261-264); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (30). [1930]. 10324

Ruhmer, Ernst. Das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik mit besonderer Berücksichtigung der drahtlosen Telephonie. Berlin (F. & M. Harwitz), 1902, (57). 24 cm. 2.40 M. [0700 C 6670 6460]. 10325

——— Ueber die Empfindlichkeit und Trägheit von Selenzellen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (468-474). [0700 C 6670]. 10326

Ruijter de Wildt, J. C. de. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Rumpf, K. v. Braun, J. von.

Rundqvist, Carl. Mikrochemische Untersuchung der Radix Columbo. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (280–282). [6500]. 10327

Rung, F. r. Binz, Arthur.

Runge, C[arl] und **Paschen**, F[riedrich]. Ueber die Strahlung des Quecksilbers im magnetischen Felde. Berlin, Abh. Ak. Wiss., **1902**, Anhang, (18, mit 6 Taf.). [0380 C 6660 4200]. 10328

On the radiation of mercury in the magnetic field. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (118). [7300]. 10329

Ueber die Zerlegung einander entsprechender Serienlinien im magnetischen Felde. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (380–386). [7300 C 6660 4200]. 10330

Ueber die Zerlegung einander entsprechender Serienlinien im magnetischen Felde. 2. Mitt. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (720–730). [7300 C 6660 4200]. 10331

Ruoss. Die quantitative Bestimmung der Gerbsäure durch Ferrisalze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (717–734). [6300]. 10332

Rupe, H. und **Labhardt**, H. Die Chemie der natürlichen Farbstoffe im Jahre 1901. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (254–258, 295–300). [5020 1910 M 3120]. 10333

Ronus, Max und **Lotz**, Walther. Ueber die Darstellung von ungesättigten aliphatischen Säuren mit einer Doppelbindung in der α , β -Stellung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4265–4272). [1320]. 10334

Rupp, Erwin. Ueber die Jodometrie des Goldes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2011–2015). [6200]. 10335

Zur Jodometrie der schwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3694–3695). [6300]. 10336

Jodometrie der Superoxyde von Calcium, Strontium, Baryum, Magnesium und Natrium. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (437–449). [6300]. 10337

und **Finck**, A. Die Jodometrie von phosphoriger Säure und Phosphortrihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3691–3693). [6300]. 10338

Rupp, Erwin und **Finck**, A. Die Jodometrie von Hypophosphiten und Hypophosphaten. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (663–675). [6300]. 10339

und **Krauss**, Ludwig. Ueber die maassanalytische Bestimmung von Quecksilber, sowie Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2015–2017). [6200]. 10340

Die jodometrische Bestimmung von Kupfer als Cuproxanthogenat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4157–4160). [6200]. 10341

und **Schiedt**, Albert. Ueber die Jodometrie des Rhodanwasserstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2191–2195). [6300]. 10342

Ueber die Jodometrie von Ferro- und Ferri-Cyaniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2430–2434). [6300 0320]. 10343

Ruppert, Eduard. Ueber Orthoform und Orthoform neu. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (66). 23 cm. [1330 Q 9195 G 750]. 10344

v. Einhorn, Alfred.

Ruppin, Ernst. Zum Nachweise von Pferdefleisch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (356–362). [6500 Q 1850 5450]. 10345

Russ, Franz. Ueber Nioboxalsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (42–91, 373). [1310 0510]. 10346

Russell, Edward John und **Smith**, Norman. Non-existence of the gaseous sulphide of carbon described by Deninger. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1538–1542); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (197). [0210]. 10347

v. Hall, Alfred Daniel and Mellor, J. W.

Russig, F. Die Industrie der Teerprodukte. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (285–287, 311–313, 342–345). [6500]. 10348

Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende April 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (574–577, 599–602). [6500]. 10349

Russig, F. Zur Selbstentzündung einer Flasche comprimierten Sauerstoffs beim Öffnen des Ventils. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (434). [0550]. 10350

———— Durch komprimierten Sauerstoff veranlasste Explosionen. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (717). [0550 7200]. 10351

Rutherford, E. Uebertragung erregter Radioaktivität. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (210–214). [7300 C 4240 6240]. 10352

———— Versuche über die erregte Radioaktivität. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (254–256). [7300 C 4240]. 10353

———— and **Allen, S. J.** Excited radioactivity and ionization of the atmosphere. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (704–723). [7250 7300]. 10354

———— and **Brooks, H. T.** Comparison of the radiations from radioactive substances. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (1–23). [7300]. 10355

———— and **Grier, A. G.** Deviable rays of radioactive substances. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (315–330). [7300]. 10356

———— and **Soddy, Frederick.** The radioactivity of thorium compounds. I. An investigation of the radioactive emanation. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (321–350); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (2–5). [0770 7300]. 10357

———— The radioactivity of thorium compounds. II. The cause and nature of radioactivity. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (837–860); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (120–121). [0770 7300]. 10358

Rutten, G[erardus] M[arie]. Das System Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser. Mitgeteilt durch **J[akob] M[arten] van Bemmelen.** *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (342–405, mit 3 Taf.). [7050 0190]. 10359

Ryffel, John Henry. v. **Fenton, Henry John Horstman.**

Saacke, Fritz. Magnesium. *D. Essig-ind.*, Berlin, **6**, 1902, (86–87, 95–97). [0120 B 3600]. 10360

Saager, A. v. **Kehrmann, F.**

Saal, A. Die Reproduktionstechnik in den Tropen. *Zs. ReprodTechn.*, Halle, **4**, 1902, (76–80, 94–96, 106–111). [7350]. 10361

Saare, O. Die Grädigkeit der Stärkesyrup. *Zs. SpiritInd.*, Berlin, **25**, 1902, (44–45). [6500]. 10362

———— Zum Malzkauf nach Analyse. *Wochenschr. Brau.*, Berlin, **19**, 1902, (126–127). [6500 M 3120]. 10363

———— Uebertragung des Extraktgehaltes von Malz nach K. Windisch in den Extraktgehalt nach Balling. *Wochenschr. Brau.*, Berlin, **19**, 1902, (145–146). [6500 M 3120]. 10364

———— und **Hanow, H.** Bestimmung des Aethylalkohols in Fuselöl. Bestimmung des Benzol- und Alkoholgehaltes in denaturiertem Spiritus. *Zs. SpiritInd.*, Berlin, **25**, 1902, (68). [6300]. 10365

[**Sabanějev, Aleksandr Pavlovič** et **Prozin, M.**] **Сабанѣвъ, А. и Про-зинъ, М.** О циклическихъ изонитрилахъ и ихъ производныхъ. [Sur les isonitriles cycliques et leurs dérivés.] *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (398–408). [1930]. 10366

[———— et **Rakovskij, E.**] и **Раковский, Е.** О циклическихъ изонитрилахъ и ихъ производныхъ. [Sur les isonitriles cycliques et leurs dérivés.] *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (408–410). [1930]. 10367

Sabatier, Paul et **Senderens, J. B.** Hydrogénation des carbures éthyliques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1127–1130). [1120]. 10368

———— Synthèse de divers pétroles; contribution à la théorie de formation des pétroles naturels. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1185–1188). [1110 G 16]. 10369

———— Hydrogénéation directe de carbures acétyléniques par la méthode de contact. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (87–89). [1120 0360]. 10370

———— Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénéation directe au contact des métaux divisés. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (225–227). [0360 0540 1600 1610 1630]. 10371

Sabatier, Paul et **Senderens**, J. B. Hydrogénation directe des oxydes de l'azote par la méthode de contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (278-281). [0490 0360]. 10372

————— **Nouvelles synthèses du méthane.** Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (514-516). [1110]. 10373

————— **Hydrogénation directe des oxydes de carbone en présence de divers métaux divisés.** Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (689-691). [0100 1110 0210]. 10374

Sabeck, Alexander. Beiträge zur Kenntnis der rationellen Analyse der Thone. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (90-99). [6500 G 12 87]. 10375

Sacharoff, N. Das Eisen als das thätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Ins Deutsche übersetzt von M. Rechtsamer. Jena (G. Fischer), 1902, (83, mit 2 Taf.). 24 cm. 2,50 M. [8010 0320 Q 1200 0110 L 2000 M 3100]. 10376

Sacher, Julius Friedrich. Ueber die Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxyd und Bleichlorid. Phil. Diss. II. Zürich. Leipzig, 1901-1902, (80). 8vo. [7250 0500 0580]. 10377

Sachnovskij, v. Šapošnikov, V. G.

Sachs, Franz. Ueber das Triketopentan. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (137-138). [1510]. 10378

————— und **Barschall**, Hermann. Ueber Ketopyrazolone. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1437-1439). [1930]. 10379

————— und **Goldmann**, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361). [1630 1330 1720 5020]. 10380

————— und **Kempff**, R. Ueber eine neue Darstellungsweise von Nitrobenzaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240). [1430]. 10381

————— Ueber den 2,4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717). [1430 7350]. 10382

(D-3218)

Sachs, Franz und **Lewin**, Willy. Zur Kenntniss des p-Dimethylamidobenzaldehydes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578). [1430 1530 1630]. 10383

————— und **Röhmer**, Alfred. Ueber Triketone. II. Methylphenyltriketon (Phenyltriketobutan). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319). [1530]. 10384

————— und **Whittaker**, Croyden M. Ueber die Umlagerung von Hydrazobenzol in Benzidin durch Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1433-1435). [1720 1630]. 10385

Sack, Leibe. Einige neue Derivate des Glycocols. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (43). 21 cm. [1310]. 10386

Sack, M. v. Haber, F.

Sackur, O. Bemerkungen zu der Abhandlung des Hrn O[tto] Kühling „Ueber ein Einwirkung von Kohlensäure und Alkalisalzen auf Metalloxyde“ etc. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (94-96). [0100]. 10387

————— Ueber die basischen Eigenschaften des vierwerthigen Sauerstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1242-1252). [0550 7000]. 10388

————— Zur physikalischen Chemie der Schwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (77-82). [0660 7050 7200]. 10389

————— Zur neueren Theorie der Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (940-942). [7250 7150]. 10390

————— v. Bodländer, Guido.

[Šafir, Ju.] Шафиръ, Ю. Фосфоръ, сѣра и мышьякъ въ стали. [Phosphor, Schwefel und Arsenik im Stahl.] Chimik, Vilna, **II**, 28, 1902, (671-679). [0140 0320]. 10391

————— Свѣченіе стали при высокихъ температурахъ. [La propriété de l'acier de briller aux hautes températures.] Gorn. žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 4, (partie non-officielle), 1902, (29-42). [0320 7300]. 10392

Sage, C. Edward. The chemistry of *Solanum chenopodium*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (174). [3010]. 10393

Salaskin, S. Ueber das Vorkommen des Albumosen resp. Pepton spaltenden Fermentes (Erepsin von Colnheim) in reinem Darmsafte von Hunden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (419-425). [8010 Q 1240 7430]. 10394

——— r. Horodynski, W. and Lawrow, Maria.

Salinger, Max. Zur Kenntnis der Manganite. Diss. Berlin (Druck v. A. Schölem), 1902, (39). 22 cm. [0470 6200]. 10395

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten des Arabans zu Fehling'scher Lösung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (240-245). [1840 Q 1430 M 3120]. 10396

——— Ueber den Begriff des Trypsins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (545-549). [8010 Q 1240]. 10397

——— Ueber die quantitative Bestimmung des Glycogens. Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (257-260). [6300 Q 7625 1426]. 10398

——— Nephritis syphilitica acuta praecox mit enormer Albuminurie. B. Chemischer Teil [als Forts. d. gleichn. Arb. v. E. Hoffmann]. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (190-193). [4010 R 4600 Q 8440 8080]. 10399

——— und **Neuberg, C[arl].** Die Verwandlung von d-Glucuronsäure in l-Xylose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (261-267). [1310 4810 R 1900 Q 1440 1430 1240]. 10400

Sallerin, Ch. Sur le dosage de l'urée dans l'urine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (620-625). [6500]. 10401

[**Salome, G.**] Саломе, Г. Иодия чиста легкихъ погоновъ Грозненской нефти. [Nombres d'iode pour les fractions légères de la naphte de Grosnij.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 850). [1140 6500]. 10402

Salvendy, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis von Aceton im Harn. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902, (19). 21 cm. [6150 Q 8457]. 10403

Salzer, Franz. Beitrag zur Elektrolyse der Ameisensäure und Oxalsäure, sowie des Kaliumkarbonats. Zs. Elektrotroch., Halle, **8**, 1902, (893-903). [1310 7250]. 10404

——— Ueber complexe Kobalt-ammoniake. Phil. Diss. II. Zürich. Dresden, 1901-1902, (59). Svo. [0260]. 10405

Sammet, G. V. r. Noyes, A[thur] A[mos].

Samuel, E. r. Manasse, O.

Sand, Julius und Singer, Fritz. Mercuri-Verbindungen aus Terpeneol und Dimethylheptenol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187). [1240 1320 2000]. 10406

Sander, C. Ueber die beim Rösten silberhaltiger Zinkblenden eintretenden Verluste an Edelmetall. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (353-354). [0110 G 18]. 10407

Sander, Karl. Zur Bestimmung des Silbers in den Muffelrückständen der Zinkdestillation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (32-33). [6200 G 12]. 10408

Sandmann, O. Ueber einige neue Reactionen des Calciumcarbid und des Acetylen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (543-545). [2000 1120]. 10409

Sansone, Antonio. Die Schwefelfarbstoffe im Zeugdruck. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (119-121). [5020]. 10410

[**Sapožnikov, A. V.**] Сапожниковъ, А. В. Обь упрукости паровъ азотной кислоты въ смѣсахъ съ сѣрной кислотой. [Sur la pression de vapeur de l'acide nitrique mélangé avec l'acide sulfurique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fis.-chim. Obsč., **34**, 1902, (965-967, procès verbal). [0490 0660 7150]. 10411

——— О частичномъ вѣсѣ нитрокрахмала. [Sur le poids moléculaire du nitroamidon.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 967-968). [1840 7100]. 10412

[——— et **Mežinskij.**] и Мезинскій. О сплавахъ пикриновой кислоты съ нитронафталиномъ. [Les alliages de l'acide picrique avec le nitronaphtaline.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516). [1130 1230]. 10413

[**Sapožnikov, A. V. et Rdulovskij.** Сапожниковъ, А. В. и Рдѣловскій. О сплавахъ нафталина съ пикриновой кислотой и тринитрокрезоломъ. Sur les alliages de naphthaline avec l'acide picrique et le trinitrocresol.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 516). [1130 1230].

10414

————— О нитрації хлопка. [Nitration du coton.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 516–517). [1840].

10415

————— *r. Ipatjev, V.*

[**Šapožnikov, V. G. et Sachnovskij.** Шапожниковъ, В. Г., и Сахновскій. Объ анализѣ анилинаго масла по объемному способу. [Analyse volumétrique d'huile d'aniline.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 978). [1630 6150].

10416

————— *r. Schaposchnikoff.*

Sarfert, O. *r. Kunckell, Franz.*

Sargent, Geo. Wm. The use of potassium-ferric chloride for the solution of steel in making the determination of carbon. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (1076–1079). [6500].

10417

[**Sarosěk, F.** Саросѣкъ, Ф. О составѣ дубильнаго матеріала „таранъ.“ [Composition de la substance tannique “Taran”.] St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (504). [1300].

10418

Sattler, A. Leitfaden der Physik und Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und der Lehre vom Menschen. Für die oberen Klassen von Bürgerschulen in zwei Kursen bearbeitet. 25. verb. u. verm. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VIII + 181, mit 1 Taf.). 22 cm. 1 M. [0030 B 0030 C 0030 G 0030].

10419

Saubermann, Siegm. Ueber das Verhalten von Asbest in entleuchteten Flammen. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (180–181). [7200 G 12].

10420

Saulmann, W. *r. Caro, N.*

(D-3218)

Saurel, Paul. On a theorem of van der Waals. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (137–140). [7000].

10421

————— The fundamental equation of a multiple point. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (170–178). [7000].

10422

————— On a property of a pressure-volume diagram. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (179–181). [7000].

10423

————— On Clayperon's equation. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (256–258). [7000].

10424

————— On a theorem of Le Chatelier. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (277–280). [7000].

10425

————— On a theorem of Roozeboom. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (281–283). [7000].

10426

————— On the generalization of Clayperon's equation. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (393–400). [7000].

10427

————— On the phase rule. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **5**, 1901, (401–403). [7000].

10428

————— On indifferent points. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (313–320). [7200].

10429

————— On the triple point. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (399–409). [7200].

10430

————— On a theorem of Tammann. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (410–416). [7200].

10431

————— On the displacement of equilibrium. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (467–473). [7200].

10432

————— On the critical state of a one-component system. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (476–491). [7200].

10433

————— On the critical states of a binary system. *J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.*, **6**, 1902, (629–635). [7200].

10434

Sawa, Seitarō. On the juice of the pseudotrunk of *Musa Basjoo*, Sieb., in winter-time. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (399-401). [8000]. 10435

— Are caffeine and antipyrin in high dilutions poisonous to plants? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (411-412). [1930]. 10436

— Has urea any poisonous action on phaenogams? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (413-414). [1310]. 10437

— On the poisonous action of potassium persulphate on plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (415-418). [0420]. 10438

Sawamura, Shin. Investigations on the digestive enzymes of some Lepidoptera. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (337-347). Also (Japanese) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (15-28). [8010]. 10439

— Chō-eki no Shōkwa-kōso ni kwansuru Kenkyū. [Investigations on the digestive enzymes in the intestinal juice.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (777-783). [8010]. 10440

Schaefer, Clemens. Ueber den Einfluss der Temperatur auf die Elasticität der Elemente. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, (**4**. Folge), **9**, 1902, (665-676). [7150 B 3290 3210]. 10441

Schäfer, E. v. Knorre, Georg von.

Schaefer, K. v. Ley, Heinrich.

Schaefer, Kurt. Ueber das γ -Amidobutylaldehydacetel und seine Derivate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (43). 22 cm. [1210 1930]. 10442

Schaer, Ed[uard]. Ueber „activirende“ Wirkungen von reducirenden Substanzen und colloidalen Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydirende Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (32-82). [7050 0100 1330 1530]. 10443

— Physiologisch-chemische Notizen. I. Einige Beobachtungen über die Biuret-Reaction, sowie über die Zucker-Reaction mittelst alkalischer Kupferlösung. II. Bemerkungen über Blutreactionen mit Guajakharz und Alion. (Erkennung von Blutflecken

etc.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (1-10). [6150 Q 1131 5025 1422]. 10444

Schaer, Ed[uard]. Ueber saponinhal-tige Fischfangpflanzen. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (521-526). [1850]. 10445

— v. Kahlbaum, Georg W. A.

Schärtler, C. Theorie und Praxis des P a r o b e k schen Scheibenkühlers. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (529-531). [0910]. 10446

Schaffer, F. und Schütz, J. Zuckerbestimmung in der condensierten Milch. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (144-145). [6500]. 10447

Schalkwijk, Johannes Christiaan. De nauwkeurige isotherme van waterstof bij 20° tusschen 8 en 60 atmosferen. [L'isotherme exact de l'hydrogène à 20° C entre 8 et 60 atmosphères.] Leiden (Eduard Ijdo), 1902, (135, av. 7 pl.). 25 cm. [0360 C 1450 0300 1010 B 2530]. 19448

Schall, C[arl]. Berichtigung und Aufklärung [betr. Brasilin, Brasileïn und Derivate]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2306). [5020]. 10449

Schall, Max. Die wichtigeren Mineral-Rohstoffe, ihre Gewinnung und Verwertung. Leitfaden für den Unterricht in Handels- und Fachschulen sowie zum Selbstunterricht. Berlin (C. Heymann), 1902, (X + 149). 23 cm. Geb. 2 M. [0100 G 18 19]. 10450

Schander, Alfred. v. Freund, Martin.

Schaposchnikoff, W. G. Trocken-Absorptionsröhren für die organische Elementaranalyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607). [6000]. 10451

— und Michireff, W. Ueber die Wirkung der Oxalsäure beim Aetzen des Indigos. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (459-464, 482-485, 522-528). [5000]. 10452

— v. Šapošnikov.

Schardinger, Franz. Ueber das Verhalten der Kuhmilch gegen Methylenblau und seine Verwendung zur Unterscheidung von ungekochter und gekochter Milch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1113-1121). [6500 Q 1830 R 2600 1900]. 10453

Scharizer, Rudolf. Beiträge zur Kenntniss der chemischen Constitution und der Genese der natürlichen Eisensulfate. III. 4. Das saure Ferrisulfat $[HO]_6 Fe_2 S_4 O_{12} + 6 aq.$ Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (345–356). [0320 7000 G 12]. 10454

Scharwin, W. Ueber einige Ketone und Oxime mit einem Tetrahydronaphthalinkern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2511–2515). [1530 1630]. 10455

Schaufelberger, W. Wärmeleitfähigkeit des Kupfers, aus dem stationären und variablen Temperaturzustand bestimmt, und Wärmefluss in einer durch Kühlwasser bespülten Endfläche eines Wärmeleiters. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (589–630). [0290 7200 C 2020 2000]. 10456

Schaum, Alwin. Über β -Aminopyrrolidine. Phil. Diss. Basel, 1900–1901, (31). 8vo. [1930]. 10457

Schaum, Karl. Ueber elektrochemische Aktinometer. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (128–130). [7350 C 6670 6210]. 10458

Fortschritte auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. Photographische Physikochemie. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (183–185). [7350]. 10459

Ueber den photographischen Negativprozess. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (40–41); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (292–293). [7350]. 10460

Fortschritte auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie II. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (700–702). [7350]. 10461

und **Bellach, Victor.** Untersuchungen über die photographischen Prozesse. I. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (4–7). [7350]. 10462

Untersuchungen über die photographischen Prozesse. II. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (177–181). [7350]. 10463

und **Braun, Wilhelm.** Versuche über die Entwicklung normal belichteter und solarisierter Schichten. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (223–225). [7350]. 10464

und **Schoenbeck, Friedrich.** Unterkühlung und Krystallisation von

Schmelzflüssen polymorpher Stoffe. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (652–662). [7000 C 1830 G 520]. 10465

Schaumann, Ludwig. Ueber β -Benzyltetrahydroisochinolin und demselben nahestehende Körper, nebst Beiträgen zur Kenntnis des α -Benzylisochinolins. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (48). 23 cm. [1930 G 750]. 10466

Scheffer, Hugo. Die Geschichte der photographischen Prozesse. Allg. Phot.-Ztg., Halle, **9**, 1902, Phot. Motivenschatz, (101–104, 116–118). [7350]. 10467

Die Geschichte der photographischen Prozesse. Atel. Phot., Halle, **9**, 1902, (157–160, 172–174). [7350]. 10468

Scheid, K. Industrie und Schule. Natur u. Schule, Leipzig, **1**, 1902, (64–66). [0050]. 10469

[**Schellenberg, H. C.**] Der Phosphorsäureverbrauch in Europa. Schweiz. Landw. Centralbl., Frauenfeld, **20**, 1901, (121–122). [0570]. 10470

Schenck, Rudolf. Ueber den rothen Phosphor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (351–358). [0570 7000]. 10471

Scherk, Carl. Die Ionenlehre in ihrer Beziehung zur Pharmakodynamik. Apoth.Ztg., Berlin, **17**, 1902, (628–630). [7250 7150 Q 9000]. 10472

Schestakoff, P. Ueber den Gehalt an freien Fettsäuren natürlicher Fette und Oele. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (180–182, 203–204). [1300 Q 1540 M 3120]. 10473

Scheuer, Wilhelm. I. Ueber die Trennung und Bestimmung flüchtiger Fettsäuren. II. Die Analyse von Graukalk. III. Die Beurteilung und Unterscheidung der verdünnten Essigsäuren des Handels. Diss. München. Linden (Druck v. Gebr. Wengler), 1902, (62). 22 cm. [6300 6500 Q 1885]. 10474

Scheuermann, Beda. Ueber die Kondensation von Furool mit Bernsteinsäure. Phil. Diss. Basel, 1900–1901, (32, mit 1 Taf.). 8vo. [1910 1310]. 10475

Scheutz, Thor. Ueber alkylierte Amidobenzolsulfosäuren und Metamidophenole. Phil. Diss. II. Zürich (Oberstrass), 1900–1901, (49). 8vo. [1230 1330]. 10476

Scheye, Auton. Ueber das Princip der Stetigkeit in der mathematischen Behandlung der Naturscheinungen. *Ann. Natphilos.*, Leipzig, **1**, 1902, (20-49). [0000 A 0000 B 0000 C 0000]. 10477

Schidrowitz, Philip. Chemistry of whisky. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (814-818). [6500]. 10478

——— The mamic fermentation of wine. London, *Anal.*, **27**, 1902, (42-47). [6500 8020]. 10479

——— Note on Reichard's "silver" method for the determination of morphine in opium. London, *Anal.*, **27**, 1902, (117-118). [6500]. 10480

Schied, Albert. r. Rupp, Erwin.

Schieffelin, W. J. and **Lamar**, W. R. The determination of lithia in lepidolite. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (392-395). [6300]. 10481

Schiess, Johann Heinrich. Ueber benzylierte Acetondicarbonsäuren. *Phil. Diss.* Basel, 1900-1901, (43). Svo. [1310]. 10482

Schiff, F. r. Bernheimer, O.

Schiff, Hans. r. Wohl, Alfred.

Schiff, Hugo. Ueber einige Reactionen der Amidoxime. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **321**, 1902, (357-371). [1310]. 10483

——— Trennung von Amin- und Säurefunction mittelst Formaldehyd. (3. Abh.) *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **325**, 1902, (348-354). [1300 1600 6300]. 10484

Schiff, Robert. Ueber die drei isomeren Benzalanilacetessigester. Antwort an Hrn P. Rabe. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4325-4328). [1330]. 10485

Schill, Emil. Ueber das 2-Amino-fluoren und dessen Ueberführung in 2 isomere Diaminofluorene. *Diss.* Berlin (Druck v. G. Schade), 1903, (34). 22 cm. [1630]. 10486

——— r. Diels, Otto.

Schiller, N. Das Gesetz der Partialdichtigkeitsänderung eines Lösungsmittels mit der Concentration der Lösung. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (588-599). [7150 C 2480]. 10487

Schilling, Johannes. Das Vorkommen der Thorerde im Mineralreiche. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (869-882, 921-929). [0770 G 18 13]. 10488

——— Die eigentlichen Thorit-Mineralien (Thorit und Orangit). *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (921-929). [0770 G 50]. 10489

Schindelmeyer, J. Einige Bestandtheile des Galgantöles. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (308). [1140 6500]. 10490

——— Verhalten der selenigen Säure bei der Marsh'schen Arsenprobe. *Zs. öf. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (306-309). [6200 0700]. 10491

——— r. Šindelmeyer.

Schittenhelm, A. r. Krüger, M.

Schlagdenhaufen et **Reeb**. Sur la présence de la Jécithine dans les végétaux. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (205-208). [8030 M 3020 3060 3120 2280]. 10492

Schlegel, H. Der Schwefel in der Kellerwirtschaft. *Mitt. Weinbau, Geisenheim*, **14**, 1902, (15-18). [0660 R 3900 2610 Q 1884]. 10493

Schlegelmilch, Friedrich. I. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. II. Ueber Doppelsalze des Antimonpentachlorids. *Diss. München.* Leipzig (Druck v. Metzger und Wittig), 1902, (20). 23 cm. [0250 0680]. 10494

——— r. Weinland, Rudolf F.

Schliom, S. Bildung quaternärer aromatischer Basen. *J. prakt. Chem.*, Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (252-257). [1630]. 10495

Schloesing, Th. Sur les phosphates du sol solubles à l'eau. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1383-1385). [0570]. 10496

——— Etude sur la terre végétale. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (631-635). [8030 M 3120]. 10497

——— Etude sur la terre végétale. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (601-605). [8030 M 3120]. 10498

Schlöesing, Th., fils. Contribution à l'étude de l'alimentation des plantes en phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (53-55). [8030 M 3060 3120]. 10499

Schlossberg, Hiel. Zur Verwendung des Wasserstoffsuperoxyds in der quantitativen Analyse der Schwermetalle. Diss. Berlin (Druck v. F. Cynamon), 1902, (40). 22 cm. [6200 G 12]. 10500

Verwendung des Wasserstoffsuperoxyds in der Maassanalyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (735-747). [6000]. 10501

Schlotterbeck, Fritz. Ueber das Anilin-azo-acetylaceton und seine Abkömmlinge. Ein Beitrag zur Kenntnis der „Gemischten Azoverbindungen.“ Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (50). 22 cm. 1 M. [1720]. 10502

— r. Bülow, Carl.

Schlotterbeck, J. O. Does "Argemone Mexicana" contain morphine? J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (238-242). [6500 M 3120 5400]. 10503

— and **Watkins, H. C.** Contribution to the chemistry of *Stylophorum diphyllum*. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1-18, with pl.). [6500 M 5400]. 10504

Beiträge zur Chemie des *Stylophorum diphyllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23). [1350 1910 3010 6500 7300 M 3120]. 10505

Schlundt, Herman. v. Kahlenberg, Louis.

Schmatolla, Ernst. Rauchplage und Brennstoffverschwendung und deren Verhütung. Hannover (Gbr. Jänecke), 1902, (VI + 84). 22 cm. 2,50 M. [7200]. 10506

Ueber Kalkschachtöfen mit Generatorfeuerung für Carbidfabriken. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (51-52). [7200]. 10507

Schmatolla, O. Darstellung chemisch reiner Oxalsäure. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (266-267). [1310]. 10508

Schmatolla, Otto. Phenolphthalein als Indicator. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3905-3907). [6000 6500 1910]. 10509

Die Bestimmung des Alkohols. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (44-45). [6200 Q 9120]. 10510

Die Haltbarkeit und Aufbewahrung der massanalytischen Lösungen für Jodometrie. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (248). [6000 Q 9100]. 10511

Die Einstellung der spezifischen Gewichte ohne Gehaltstabellen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (445). [7100]. 10512

Ueber die Hydratebildung in wässrigen Lösungen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (490-491). [7150]. 10513

Calciumkarbonat in der Sättigungsanalyse. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (601). [6000]. 10514

Die massanalytische Bestimmung der Salpetersäure im Trinkwasser. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (697-698). [6300 Q 1881]. 10515

Ein einfacher Schwimmer für die Maassanalyse. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (228). [6000 Q 9100]. 10516

Die Einstellung der Seifenlösung zur Härtebestimmung des Wassers. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (254). [6000 Q 1881]. 10517

Die chemischen Untersuchungsmethoden des Deutschen Arzneibuches. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (14). [6000 Q 9100 M 3120]. 10518

Die Herstellung der hundertstel-Normallösungen und der halbnormale alkoholischen Kalilauge. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (25). [6000 Q 9100]. 10519

Die Bestimmung des Alkohols. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (867). [6300 Q 1884]. 10520

Schmauss, August. Magnetische Drehung der Polarisationssebene des Lichtes in selektiv absorbierenden Medien. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1903, (327-340, mit 2 Taf.); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **10**, 1903, (853-862). [7250 C 6650]. 10521

Schmelck, L. Zur Kenntniss der Leichenverwesung. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (11). [6500 R 1900]. 10522

Schmid, A. und Philippe, E. Zur Untersuchung der Eierteigwaren. *Schweiz. Wochenschr. Chem.*, **39**, 1901, (339-341). [6500]. 10523

Schmid, Henri. Fortschritte in der Anwendung des Anilinschwartz in den letzten Jahren. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (245-246, 261-262). [5020 1630]. 10524

——— Fortschritte in der Anwendung des Anilinschwartz in den letzten Jahren. (Schluss.) *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (271-273). [5020 1630]. 10525

Schmid, Julius. v. Krüger, Martin.

Schmidhammer, W. Eine besondere Art des Erzprocesses im Martinofen. *Stahl u. Eisen*, Düsseldorf, **22**, 1902, (651-654). [0320 G 18]. 10526

Schmidlin, Julius. v. Einhorn, Alfred.

Schmidt, A. Die Becquerelstrahlen. *Natw. Wochenschr.*, Jena, **17**, 1902, (157-161). [7300 C 4240]. 10527

——— v. Scholl, Roland.

Schmidt, Ad[olf] und Strasburger, J[ulius]. Die Faeces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderer Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden, Abschnitt 3. Chemische Untersuchung der Faeces. Berlin (A. Hirschwald), 1902, (97-236, mit 1 Taf.). 26 cm. [6500 Q 7055]. 10528

Schmidt, Aug. Sur l'emploi du permanganate de potasse dans le blanchiment des matières organiques (coton, lin, cellulose). *Monit. sci. Quesn.*, Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (219-221). [0470]. 10529

Schmidt, C. H. L. Zur Kenntniss der Jodirungsprodukte der Albuminstoffe. I. II. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **35**, 1902, (386-395); **36**, 1902, (343-390). [4010 6300 Q 1134]. 10530

Schmidt, Ernst. Ueber das Scopolamin und das Scopolin. *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902, (592-593). [3010]. 10531

——— Ueber Methylendipiperidin. *Arch. Pharm.*, Berlin, **240**, 1902, (230-231). [1930]. 10532

Schmidt, Ernst. Ueber Nitro- und Amidostilbazole. *Arch. Pharm.*, Berlin, **240**, 1902, (390). [1930]. 10533

——— Ueber einige Ketonbasen. G.—Ihlder, H. Ueber die Oxime des Chinolin- und Isochinolin-Bromacetophenons (Chinolin- und Isochinolinphenacylbromids). *Arch. Pharm.*, Berlin, **240**, 1902, (691-707). [1930]. 10534

Schmidt, F[ritz]. Compendium der praktischen Photographie. 8. verm. u. verb. Aufl. Wiesbaden (O. Nennich), 1902, (VIII + VI + 430). 23 cm. Geb. 6 M. [7350 C 3080]. 10535

Schmidt, G[erhard] C. Die chemischen Wirkungen der Kathodenstrahlen. *Jahrb. Phot.*, Halle, **16**, 1902, (30-32). [7350 C 6840]. 10536

——— Ueber die chemischen Wirkungen der Kathodenstrahlen. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (474-475). [7350 C 6840]. 10537

——— Ueber die chemischen Wirkungen der Kathodenstrahlen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (321-332). [7350 C 6840]. 10538

——— Ueber die chemischen Wirkungen der Canalstrahlen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (703-711). [7350 C 6840 4230]. 10539

——— Ueber die Emanation des Phosphors. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (475-481). [0570 C 5690]. 10540

——— Das Problem der Urmaterie. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (177-179, 209-211). [7000 7250 C 0100 6840 5000]. 10541

Schmidt, Hans. Die Architektur-Photographie unter besonderer Berücksichtigung der Plastik und des Kunstgewerbes. (Photographische Bibliothek, Bd 14.) Berlin (G. Schmidt), 1902, (XII + 140, mit 20 Taf.). 21 cm. 4 M. [7350 C 3080 A 6840]. 10542

Schmidt, J. Ein neuer Färbeparaat für Textilfasern. *Färberztg*, Berlin, **13**, 1902, (181-184). [5000]. 10543

Schmidt, Josef. Beitrag zur Berechnung der Atomgewichte. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (146-153). [7100]. 10544

Schmidt, Julius. Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylen-nitrosit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2323-2335). [1110 7000]. 10545

——— Polymerie beim Trimethyläthylen-nitrosat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2336-2342). [1110 7000]. 10546

——— Ueber die Darstellung von Amido-Oxyphenanthrenen. (Studien in der Phenanthrenreihe. 5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3129-3133). [1630]. 10547

——— Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylen-nitrosochlorid (2-Chlor-3-nitroso-3-methylbutan). (Zum Theil mitbearbeitet von P[atric] C. Austin.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3727-3737). [1110 7000 1510]. 10548

——— Ueber Trimethyläthylen-nitrosit. — Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3737-3740). [1110 7000]. 10549

——— Ueber den Einfluss der Kernsubstitution auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Verbindungen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (283-376). [7050]. 10550

——— und **Austin, Patric C.** Ueber einige Umsetzungen des Bis-Trimethyläthylen-nitrosats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3721-3727). [1110 1510 1610]. 10551

——— und **Kämpf, Adolf.** Ueber Nitroderivate des Phenanthrenchinons und Hydrophenanthrenchinons. (Studien in der Phenanthrenreihe. 4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3117-3128). [1530]. 10552

Schmidt, K. F. M. Julius. Zur Kenntniss der methylirten Pyrimidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1575-1579). [1930]. 10553

Schmidt, O. v. Anschütz, Richard.

Schmidt, Oscar. v. Wedekind, E.

Schmidt, W. Bestimmung der Dielektricitätsconstanten von Krystallen mit elektrischen Wellen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (919-937). [7250 C 5250 6610 G 340]. 10554

——— Titrirapparat mit automatischer Nullpunkteinstellung durch Ver-

schiebung der Bürette. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (734). [6000]. 10555

Schmiedeberg, O[swald]. Grundriss der Pharmakologie in Bezug auf Arzneimittellehre und Toxikologie. Zugleich als 4. Aufl. des Grundrisses der Arzneimittellehre. Leipzig (F. C. W. Vogel), 1902, (XII + 496) 22 cm. 10 M. [8000 Q 9000 M 3120]. 10556

Schmierer, Friedrich. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des s-Jod-m-Xylols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (32). 21 cm. [1130]. 10557

Schmitz, Karl. v. Tafel, Julius.

Schmitz, Leonhard. v. Schroeter, Georg.

Schmoeger. Antrag Schmoeger: „Die Bestimmung des Gehaltes der Melassemischungen an Melasseträger und an Melasse ist entweder durch Bestimmung der wasserunlöslichen Trockensubstanz oder durch Bestimmung des specifischen Gewichtes eines wässerigen Auszuges. Methode Neubauer auszuführen.“ Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (21-29). [6500 Q 1875]. 10558

Schnauss, Hermann. Die Blitzlicht-Photographie. Anleitung zum Photographieren bei Magnesiumlicht. 3. umgearb., verm. Aufl. Leipzig (E. Liesegang), [1902], (VI + 175, mit 8 Taf.) 21 cm. 2,50 M. [7350]. 10559

——— Die Verwendung des Kaliumpercarbonates in der Photographie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (399-400). [7350]. 10560

Schneidewind, W. Ueber Zuckerfütterung. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (3-5). Berichtigung. Ebenda (41). [1820 Q 1885]. 10561

Schnell, J. Zur Kenntniss des Erdnussöles. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (961-963). [6500 Q 1875 M 3120]. 10562

Schnitzspahn, Karl. Ueber s-Di-o-dinitrodiphenylmethan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (315-326). [1630]. 10563

Schoenbeck, Friedrich. v. Schaum, Karl.

Schöndorff, Bernhard. Die Entstehung von Glykogen aus Eiweiss. Eine Erwiderung an Max Cremer. Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (339-345). [1840 Q 7931 7921 1426]. 10564

Schönewald, Hans. v. Koenigs, Wilhelm.

Schönjahn. Zur Prüfung von Asbestpappen. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (371-372, 919). [6500]. 10565

Schönrock, Otto. Bemerkung zu der Erwiderung des Herrn Pellat in dieser Zeitschrift (Techn. Teil), 52. S. 1. 1902 [betr. die spezifische Drehung des Zuckers]. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (103-104). [1820 7300 C 4040]. 10566

——— v. Landolt, H. H.

Schöttler, R[udolf]. Die Gasmasschine. Ihre Entwicklung, ihre heutige Bauart und ihr Kreisprocess. 4. umgearb. Aufl. Bd 1. 2. Braunschweig (B. Goeritz), 1902, (XII + 400; 42 Taf.). 24 cm. 19 M. [7200 C 2490]. 10567

Scholl, A. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1901. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (418-420, 426-428, 439-442). [6500 M 3120 R 2580 Q 1800]. 10568

Scholl, R[oland] und **Schmidt**, A. Zur Kenntniss der Dinitroäthandinitronsäure [symm. Tetranitroäthan]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4288-4293). [1110]. 10569

Scholtz, M[ax]. Ueber cyclische Diammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3047-3055). [1930]. 10570

Scholvien, L. Zur Prüfung des Chloroforms. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (488-489). [6500 Q 9195]. 10571

——— Zur Prüfung des Chloroforms. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (756). [Q 9195 6500]. 10572

Schoop, M. U. Die elektrolytische Wasserzersetzung und die Verwendungsgebiete von Sauerstoff und Wasserstoff. (Vortrag.) Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **19**, 1902, (142-143, 154-155). [7250 0930 C 6200]. 10573

Schoorl, N. Beitrag zur Prüfung weingeistiger Flüssigkeiten auf Methylalkohol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (426-428). [6150 Q 1884]. 10574

Schoorl, N[icolaas]. Ureumderivaten (carbamiden) van suikers. II. [Urea derivatives (carbamides) of sugars. II.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (232-235) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (214-217) (English). [1810]. 10575

Schorlemmer, Karl. Darstellung des s-o-p-Dinitrodiphenylmethans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (305-307). [1130]. 10576

Schottländer, Friedrich. Ein Beitrag zur Kenntnis des 4, 5-Diamino- 2, 6-dioxy-pyrimidins. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (54). 22 cm. [1930]. 10577

Schrefeld, O. Zur Bestimmung des Rohrzuckers in stärkezuckerhaltigen Fruchtconserven. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl, (204-206). [6500 M 3120 Q 1875]. 10578

——— v. Herzfeld, Al[exander].

Schreib, H. Fortschritte in der Reinigung der Abwässer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (299-302). [6500 R 2900 3900 Q 1881]. 10579

——— Ueber die Fortschritte der Ammoniaksoda-Industrie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (715-716). [0500]. 10580

Schreiber, Fr. Beiträge zur Untersuchung der Grubenwetter. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (674-677). [6400 G 18]. 10581

——— Zur Untersuchung von Grubenwettern. [Betr. die Arbeit von Androwsky, Bd 15, S. 1089.] Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1138). [6400 G 18]. 10582

Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert]. Tensions de vapeur de mélanges ternaires. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **7**, [1902], (99-265). [7000 7150 C 1920 2480]. 10583

——— Dampfdrucke im System: Wasser, Aceton und Phenol. I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (485-510). [7150 C 1920]. 10584

——— Dampfdrucke im System: Wasser, Aceton und Phenol. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (440-464). [7150 C 1920]. 10585

Schribaux. v. Baudoin.

Schrobsdorff, H. Ueber die Reduc-
tion des Chrysazins mit Jodwasser-
stoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (2930-2931). [1530 1230].

10586

Schröder, G. von und Schröder, J.
von. Tafeln für den Unterricht in der
allgem. Chemie und chem. Technologie.
Fortges. v. Aug. Harpf u. Hugo Krause.
Lfg 7, Taf. 31-35. Cassel (Th. G.
Fisher & Co.), [1902]. 78 × 105 cm.
Mit Erl. 10 M. Auf Leinw. m. Stäben.
16 M. [0050].

10587

Schröder, Heinrich. I. 2-Pyrronderi-
vate aus acetylierten Pyrazolinen. Diss.
Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (56).
22 cm. [1910 1930].

10588

——— r. Buchner, Eduard.

Schröder, J. von. r. Schröder, G.
von.

Schrödter, Max. Nitroverbindungen
aromatischer Aminocarbonsäuren. Diss.
Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902,
(56). 22 cm. [1330].

10589

Schroeter, Georg und Kirnberger,
Carl. Ueber das α -Anilidobrenzweinsäure-
nitril und seine Umwandlungs-
producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (2078-2080). [1310 1330
1660].

10590

——— Ueber das β -Anilidotricarbal-
lyldiäthylestersäurenitril und seine
Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2081-2084).
[1310 1330].

10591

——— und **Meerwein, Hans.**
Ueber nitrierte β -Phenylglutarsäuren und
deren Reduktionsproducte. (Vorl. Mitt.)
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2073-2078). [1330 1930].

10592

——— und **Rössler, Hubert.**
Studien über das Naphtostyryl. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218-
4224). [1330].

10593

——— und **Schmitz, Leonhard.**
Ueber Citronensäure - Dimethylester
(Citrodimethylestersäure). Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (2085-2088).
[1310].

10594

Schröter, J. r. Pschorr, R.

Schrötter, Hermann von. Demonstra-
tion eines Apparates zur Bestimmung
der chemischen Lichtintensität. Berlin,
Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (296).
[7350 C 3010 F 0320].

10595

Schubart, Philipp. Synthese isomerer
Indigodisulfosäuren. Diss. Halle a. S.
(Druck von E. Karras), 1902, (66).
22 cm. [5020 1930 7330 C 3860].

10596

Schuchard, E. r. Stavenhagen, A.

Schudt, Hermann. Ueber die elek-
trochemische Reduktion einiger Nitro-
phenoläther. Diss. Giessen (Druck v.
v. Münchow), 1902, (58). 23 cm. [5500
1230].

10597

Schüder. Ueber das H ü n e r -
mann'sche Verfahren der Wasserdesin-
fection, nebst Bemerkungen über die bei
der Prüfung derartiger Desinfections-
mittel anzuwendenden Untersuchungsmethoden. Zs. Hyg., Leipzig, **39**, 1902,
(379-403). [6500 R 3900 2520
Q 1881].

10598

——— Erwiderung [gegen Schum-
burg, betr. Desinfectionsmittel]. Zs.
Hyg., Leipzig, **40**, 1902, (196-198).
[6500 R 3900 2520 Q 1881].

10599

Schüle, G. Modificirter Soxhlet-
scher Apparat. ChemZtg, Cöthen, **26**,
1902, (653). [6000 Q 1839].

10600

Schütt, F. r. Landolt, H. H.

Schütze, Albert. r. Wassermann,
August.

Schulte im Hofe, A. Studien über
den Gehalt der *Indigofera tinctoria* an
Indican, sowie über die Gewinnung des
Indigo. [Vortrag.] Berlin, Ber. D.
pharm. Ges., **12**, 1902, (19-30). [3100
5020 1930 R 1820 2700 M 3120
3100].

10601

Schultz, Gust. Untersuchung eines
rumänischen Petroleum. ChemZtg,
Cöthen, **26**, 1902, (451-452). [1100
7200 6500].

10602

——— Beiträge zur Geschichte
der Azofarbstoffe. Zs. Farbenchem.,
Braunschweig, **1**, 1902, (5-7). [5020
1720].

10603

——— Ueber die Bestimmung der
salpetrigen Säure im Natriumnitrit. Zs.
Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902,
(37-39). [6300].

10604

——— Zur Analyse des Natrium-
nitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig,
1, 1902, (149). [6300].

10605

——— A. W. v. Hofmanns
Tischrede bei der Kekuléfeier. [Betr.
Benzoltheorie.] Zs. Farbenchem.,
Braunschweig, **1**, 1902, (231-233).
[7000].

10606

Schultz, G[ust]. Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (300-301). [6300].

10607

— und **Bosch**, E. Zur Kenntniss des Aethylbenzyl-anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1292-1296). [1630].

10608

— und **Erber**, J. Ueber Derivate des α -Amidoalazarins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (906-908). [1630 1510 5020].

10609

— und **Flachsländer**, J. Ueber Methylanthraniisäure. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (353-354). [1330 5020].

10610

— und **Rohde**, Georg. Ueber m-Tolidin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (567-568). [1630 5020].

10611

— und **Tichomiroff**, M. Ueber einige Isomere der Ericabase. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (150-160). [5020 1940].

10612

Schultze, G. A. Gaswage nach Krell zur selbsttätigen Bestimmung des Kohlensäuregehaltes der Rauchgase. Rev. Ingenieur, Berlin, **1902**, (63-64, 95). [6400].

10613

Schulze, B. Ueber den zulässigen Wassergehalt der Melassefuttermische (Landw. Versuchstat., Bd 56, S. 51.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (20-21). [6500 Q 1875].

10614

Schulze, E. Zur Kenntnis der krystallisierten Stachyose. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (419-423). [1830 M 3120 G 750].

10615

— Ueber das Trocknen der Kohlenhydrate und über die Bestimmung ihres Krystallwassergehaltes. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (7-8). [6000 1800].

10616

— und **Winterstein**, E. Ueber die Trennung des Phenylalanins von anderen Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (210-220). [1330 M 3120 Q 1610].

10617

— Beiträge zur Kenntniss einiger aus Pflanzen dargestellten Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (299-314). [1310 1330 M 3120].

10618

Schulze, Ernst. Zur Erinnerung an Max Maercker. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (265-275). [0010 M 0010].

10619

Schulze, F[rantz] A[rthur]. Ueber das Verhalten einiger Legierungen zum Gesetz von Wiedemann und Franz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (555-589). [7250 7200 C 5660 2020].

10620

Schulze, Heinrich. v. Paal, Carl.

Schulze, J. H. Verfahren zur Bestimmung des Wassergehaltes im dunklen und hellen Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (404-405). [6300].

10621

Schumacher, Gustav. Ueber elektrochemische Reduktion der Nitroamidsäure. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (34). 23 cm. [5500 1330].

10622

Schumacher, Th. Ueber ein auch in toxikologischer Hinsicht interessantes Verhalten des Cyankaliums. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1099-1105). [1310 Q 9115].

10623

Schumacher II und **Jung**, W. Eine klinische Methode zur Quecksilberbestimmung im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (461-484). [6200 6500 Q 8340.2].

10624

Schumann, K. Bemerkungen zu P. Soltsien's Methode der Zuckerbestimmung. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (605). [6300].

10625

Schumburg, [Wilhelm]. Das Wasserreinigungungsverfahren mit Brom. Zs. Hyg., Leipzig, **39**, 1902, (511-517). [6500 R 3900 2520 Q 1881].

10626

— Trinkwassergewinnung und Beurtheilung unter Berücksichtigung der Dienstvorschriften. D. militärärztl. Kal., Hamburg, **3**, Tl 2, 1902, (51-94). [6500 Q 1881 R 2520].

10627

Shumm, O. Ueber menschliches Pancreassecret. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (292-332). [6500 Q 7535 1240].

10628

Schumoff-Simonowski, C. r. Sieber, Nadine.

Schunck, Edward. Contributions to the chemistry of chlorophyll. No. VIII. —Changes undergone by chlorophyll in passing through the bodies of animals. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (307-312). [8000 5010].

10629

- Schutz, T.** v. Schaffer, F.
Schwab, Eduard. Ueber den Gehalt der natürlichen Eisenwässer an gelöstem Eisen und an Kohlensäure. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (30). 22 cm. [6500 Q 9110 9115]. 10630
- Schwabacher, Hermann.** Ueber Phenanthrolochinone. Phil. Diss. II. Zürich, 1901–1902, (44). 8vo. [1530]. 10631
- Schwabbauer, Georg.** Einwirkung von Methyl- und Aethyl-Amin auf Furfurol und Cuminol. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (42). 22 cm. [1600 1910]. 10632
- Einwirkung von Methyl- und Aethyl-Amin auf Furfurol und Cuminol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410–415). [1910 1430 1600]. 10633
- Schwalbe, Carl.** Ueber den Einfluss des Lösungsmittels auf die Orientierung der Isomeren bei der Nitrirung aromatischer Stoffe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3301–3303). [5500]. 10634
- Farbstoffe. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (349–352, 373–376). [5020 M 3120]. 10635
- Farbstoffe. Fortschritte im I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (540–543, 571–574, 602–605). [5020 M 3120]. 10636
- Schwanert, Hugo.** Hilfsbuch zur Ausführung chemischer Arbeiten für Chemiker, Pharmazeuten und Mediziner. 4. umgearb. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (XVIII + 412, mit 2 Taf.). 24 cm. 8 M. [6000 8000 Q 1800 1010 M 3120]. 10637
- Schwartz, von.** Handbuch zur Erkennung, Beurtheilung und Verhütung der Feuer- und Explosionsgefahr chemisch-technischer Stoffe und Betriebsanlagen. Konstanz (E. Ackermann), 1902, (XIV + 413). 23 cm. 8,50 M. [7200]. 10638
- Schwartz, R.** Ueber die Bestimmung des Berliner Blaues in ausgebrauchten Gasreinigungsmassen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (874–875). [6300 6500]. 10639
- Notiz über die Bestimmung des Alkalis in sodahaltigen Sulfatlösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (897). [6500]. 10640
- Schwarz.** Die Wichtigkeit richtiger Entnahme und Behandlung von Milchproben für die Vergleichung verschiedener Untersuchungen. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (749–750). [6500 Q 1830]. 10641
- Schwarz, R.** v. Braun, J. von and Pinner, Adolf.
Schwarze, Walther. Ueber die Wärmeleitung des Argons. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (264). [0130 C 2030 0300]. 10642
- Schwede, Rudolf.** Ueber Halogenderivate von Imiden zweibasischer Säuren. Phil. Diss. Basel. Dresden, 1900–1901, (37). 8vo. [1310 1330]. 10643
- Schweitzer, G.** v. Clauser, R.
Scott, A. The atomic weight of tellurium. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (112–113). [0760 7100]. 10644
- Scott, James.** The influence of subcutaneous injections of large quantities of dextrose on the metabolism in the dog. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (107–118). [8040]. 10645
- Scott-Smith, G. E.** v. Allen, Alfred H.
Sebelien, John. Nogle afsnit af de moderne kemiske teorier. [Some pages of the modern chemical theories.] Beretning om Norges Landbrugshøiskoles virksomhed 1901–1902. Kristiania, 1902, (32). 22 cm. [7000]. 10646
- Sedlaczek.** Ueber die Entwicklung der Orthooxyazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (173–176, 206–210). [5020 1720]. 10647
- Seemann, J.** v. Kutscher, Friedrich.
Seidell, Atherton. Solubility of mixtures of sodium sulphate and sodium chloride. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (52–62). [7150]. 10648
- v. Cameron, Frank K.
Seifart, Alfred. Synthese des 2-2'-Dioxyflavon. Phil. Diss. Bern, 1900–1901, (58). 8vo. [1910 5020]. 10649
- Seiler, Frédéric** und **Verda, A.** Ueber die quantitative Bestimmung des Eisens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (803–804). [6200 Q 1800]. 10650
- Seitter, E.** v. Vanino, L.

Seldis, Rudolph. Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse nebst Vorübungen. Heidelberg (C. Winter), 1902, (72, mit 2 Tabellen). 20 cm. Geb. 1,60 M. [6000]. 10651

Seligman, Rich. v. Bamberger, Eugen.

[**Selivanov**, Fédor Fédorovič.] Селивановъ, О. О. Къ синтезу соединенийъ, содержащихъ третичный бутиловый радикалъ. [Synthèse des combinaisons contenant le radical butylique tertiaire.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (12-13, II, Pr.-verb.). [1600]. 10652

Къ вопросу о химической природѣ гидратовъ на основаніи общей формулы $R(OH)_2$. [La question de la nature chimique des hydrates des oxydes de la formule générale $R(OH)_2$.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (13-14, II, Pr.-verb.). [0100]. 10653

О гидратахъ окиси кальция. [Sur les hydrates de calcium oxyde.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (14-15, II, Pr.-verb.). [0220]. 10654

Sellier, E. Quelques observations sur le phosphate ammoniaco-magnésien. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (77-79). [6500]. 10655

Selter, Hugo. Einiges über die Methodik der quantitativen Fettbestimmungen in den Faeces des Menschen. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (33). 22 cm. [6500 6300 Q 7055]. 10656

[**Semernikov**.] Семерниковъ. Нитроцеллюлоза и некоторые ея свойства. [Nitrocellulose et quelques-unes de ses propriétés.] Artiller. Žurn., St. Peterburg, **8**, 1902, (817-822). [1840]. 10657

Semmler, F. W[ilhelm]. Zur Camphen und Campherfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1016-1022). [1140 1540]. 10658

Ueber Sabinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2045-2049). [1140 1540 M 3120]. 10659

Senderens, J. B. Sur le phosphate sesquiosodique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (713-714). [0570]. 10660

— r. Sabatier, Paul.

Sendtner, R. v. Juckenack, A.

Senger, E. Bestimmung des Wassergehaltes im Teer. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (841). [6500]. 10661

Senier, Alfred, and **Goodwin**, William. The action of methylene diiodide on aryl- and naphthyl-amines: diarylmethylenediamines, acridines and naphth-acridines. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (280-290); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12-13). [1610 1630 1930]. 10662

— and **Walsh**, Thomas. The polymerisation of cyanic acid: cyanuric acid and cyamelide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (290-291); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (13). [1310 1930]. 10663

Senter, George. v. Travers, Morris W.

Sernow, W. Synthèse de l'acide diméthylsuccinique sous l'action de la lumière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (14-16). [1310 7350]. 10664

Sertz, H. Verwendung von Porzellan-Untersatz-Ringen bei analytischen Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (182). [6000]. 10665

Setlik, B. Das Färben von Kunstseide mit 2,7-Dioxynaphtalin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (121-122). [5020 1240]. 10666

Seubert, Karl. Atomgewichte der Elemente. Nach den Beschlüssen der Atomgewichts-Kommission der deutschen chemischen Gesellschaft. 2 Blatt in Plakatform. Leipzig (Breitkopf & Härtel), 1902. Je 68 + 90 cm. 1 M. [7100]. 10667

— v. Clarke, F. W.

Sexton, A. Humboldt. v. Rhead, E. L.

Seybel, E. und **Wikander**, H. Einfache Methode zum qualitativen Nachweis von Arsen in Salzsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (50). [6100]. 10668

Seydel, Curt. Synthesen des 3-, 5-, 6-Tri-Methoxy-Phenanthrens (Methyl-Thebaols) und des 2-Methoxy-Phenanthrens. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (47). 22 cm. [1230]. 10669

— v. Pschorr, Robert.

Seyewetz, A. et Biot. Sur les combinaisons du tétrazoditolylsulfite de sodium avec les amines aromatiques et les phénols et leur transformation en colorants azoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1068-1070). [1740]. 10670

————— Sur les combinaisons du tétrazoditolylsulfite de sodium avec les amines aromatiques et les phénols et leur transformation en colorants azoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (747-751). [1740 1720]. 10671

————— v. Lumière, A. et Lumière, L.

Seyfert, F. v. Kochs, E.

Seyler, H. Ueber einen neuen Bestandtheil im deutschen Salbeiöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (550-552). [6500 1140 M 3120]. 10672

Shedden, Frank. v. Power, Frederick B.

Shepherd, E. S. Alloys of lead, tin and bismuth. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (519-553). [7050]. 10673

Shepherd, Lee A. v. Mabery, C[harles] F[rederick].

Sherman, H. C. The determination of sulphur and phosphorus in organic materials. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab. Columbia Univ., No. 71; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1100-1109). [6200]. 10674

————— **Danziger, J. L. and Kohnstamm, L.** On the temperature reaction of oils with sulphuric acid—Maumené's test. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 48; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (266-273). [6500]. 10675

————— **Snell, J. F.** On the relation of the heat of combustion to the specific gravity in fatty oils. New York, N.Y., Columbia Univ., Cont. Havemeyer Lab., No. 61; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (348-353). [6500]. 10676

Shinn, J. L. v. Lyons, R. E.

Siau, R. L. v. Pavy, F. W.

Sichling, H. Die Reaktionsgeschwindigkeit bei der elektrolytischen Reduktion. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (36). 22 cm. [7250]. 10677

Sieber, Nadine und Schumoff-Simonski, C. Die Wirkung des Erepsins und des Darmsaftes auf Toxine und Abrin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (244-256). [8010 Q 1240 7430 1250 1141 R 2200]. 10678

Sieber - Schumoff, Nadine. M. v. Nencki's Untersuchungen über den Blutfarbstoff und dessen Beziehungen zum Blattfarbstoff. Vortrag. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1873-1876). [5020 8000 Q 1155 5126 M 3120]. 10679

[————— **Sieber-Szumowa, Nadzieja.** O zaczynach (fermentach) utleniających. [Sur les enzymes oxydants]. Gaz. lek., Warszawa, **22**, 1902, (271-279). [8010 Q 1240 1220 1230]. 10680

Siebert, G. Das Platin, seine Gewinnung und seine Verwendung in der Industrie. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (632-636, 643-648); Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (35-40). [0610]. 10681

Siebert, O. v. Zincke, Th.

Siedel, Johs. Eine Ablesevorrichtung für Milchuntersuchungsgläser nach dem Dr. N. Gerberschen Verfahren. Milchztg., Leipzig, **31**, 1902, (195-196). [6500 Q 1833]. 10682

————— Eine Ablesevorrichtung für Milchuntersuchungsgläser nach dem Dr. N. Gerberschen Verfahren. MolkZtg., Hildesheim, **16**, 1902, (261-262). [6000 Q 1833]. 10683

————— (Berichterstatter) und **Hesse.** Ueber den Einfluss des Salzens der Butter auf deren Zusammensetzung. MolkZtg., Hildesheim, **16**, 1902, (953-956). [6500 Q 1839]. 10684

Sieden, Fritz. v. Biltz, Heinrich.

Siedler, P. Ueber einige Pflanzenstoffe. Mitteilung aus der chemischen Fabrik von J. D. Riedel, Berlin. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (64-84). [3010 1310 M 3120 5400 7700 Q 9190]. 10685

————— Ueber das Yohimbin. Vortrag. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, 797-798. [3010 Q 9130 M 3120]. 10686

Siedler, Philipp. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Siegfeld, M. Der Nachweis der Milchverwässerung durch die Salpetersäurereaktion. *MolkZtg, Hildesheim*, **16**, 1902, (161-162). [6150 Q 1836].

10687

——— Ueber die Einwirkung milchsaurer Flüssigkeiten auf Kupfer mit besonderer Berücksichtigung der Sauermilchkäserei. *Milchztg, Leipzig*, **31**, 1902, (401-403). [0290 Q 1839 9115].

10688

Siegfried, M[ax]. Ueber Antipepton. Mitt. 2. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **35**, 1902, (164-191). [4010 7300 Q 1145 1134].

10689

——— Zur Frage der Existenz des Lysatins. *Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **35**, 1902, (192-195). [1310 Q 1610 1150].

10690

——— Reticulin and collagen. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (257-275). [4010].

10691

Siegrist, Joseph. Chemische Affinität und Energieprinzip. *Samml. chem. Vortr., Stuttgart*, **7**, 1902, (137-158). [7000 7200 C 2400].

10692

——— Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Abscheidung von Kupfer bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit. *Phil. Diss. Basel*, 1900-1901, (49). *Svo.* [7250 0290].

10693

Siemssen, H. Ammonium dithiocarbonicum als Reagens auf Metalle. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (492). [6100].

10694

Sienicki, Tadeusz. Kondensationen von Opian- und Bromopiansäure mit Cyanessigsäure und Derivaten der letzteren. *Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat.*, 1901, (109-153). [1330].

10695

——— Kondensationen von Opian- und Bromopiansäure mit Cyanessigsäure und Derivaten der letzteren. *Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw.*, 1900-1901, (47). *Svo.* [1330].

10696

Siermann. Ueber Trebertrocknung und Holzdestillation. *Vortrag. Polytechn. Centralbl., Berlin*, **62**, 1901, (226-229). [5500].

10697

Siertsema, L[odewijk] H[endrik]. Metingen over de magnetische draaiing van het polarisatievlak in vloeibaar gemaakte gassen bij atmosferischen druk. II. Metingen met chloormethyl.

[Measurements on the magnetic rotation of the plane of polarisation in liquefied gases under atmospheric pressure. II. Measurements with methyl chloride]. *Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **11**, [1902], (250-254, with 1 pl.) (Dutch); *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **5**, [1902], (243-247, with 1 pl.) (English); *Leiden, Comm. Physic. Lab.*, **80**, 1902, (1-8, with 1 pl.) (English). [1110 C 6650].

10698

Sievers. Ueber Schnelldrehstahlfabrikation. *Berlin, Verh. Ver. Gewerbl.*, **81**, 1902, SitzBer., (110-131). [0320 B 3640].

10699

Sieverts, Wilhelm. Ein neuer Gasglühlichtbrenner. *Schillings J. Gasbeleucht.*, München, **45**, 1902, (684). [0910].

10700

Sigel, A. v. Auwers, Karl.

[**Sigorskij, S. et Sorokin, A.** Сиропский, С. и Сорокинъ, А. О растворимости въ нефтяномъ бензинѣ нафтенвокислыхъ солей Ag, закиси Cu и закиси Hg. [Sur la solubilité des sels de l'argent, du cuivre et du mercure des acides naphthéniques dans le benzène.] *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 643). [0110 0290 0380 7000].

10701

Silber, P. v. Ciamician, Giacomo.

Silberberg, M. v. Mai, Julius.

Silbermann, Henri. Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Gespinnstfasern 1885-1900. An der Hand amtlichen Materials hrsg. Tl 1. *Maschinen und Apparate.* Dresden (G. Kühnmann), 1902, (XIV + 540). 29 cm. 36 M. [5500 M 3120].

10702

——— Licht- und Farbstoff. *Zs. Farbenchem., Braunschweig*, **1**, 1902, (122-124, 152-155). [5000 7350].

10703

——— Die Zinnerschwerung. *Zs. Farbenchem., Braunschweig*, **1**, 1902, (464-465). [5000 6500].

10704

Silberrad, Oswald. Polymerisation products from diazoacetic acid. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (598-608); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (44-45). [1710 1730 1930].

10705

Silberstein, L. v. Friedländer, P.

Silberstein, Mieczysław. Ueber ein neues Isomeres des Rosindulins. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (64). 8vo. [1930]. 10706

Silva, Giuseppe. Recherches sur la stéréoisométrie des quinoneoximes. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (45). 8vo. [1530 7000]. 10707

Silverman, M. v. Winton, Andrew] L.

Simon, Edgar. Zur Constitution des Paratoluchinophthalons. Diss. Freiburg. Basel (Druck v. R. Ehrich), 1901, (52). 21 cm. [1930]. 10708

Simon, L. J. Sur quelques dérivés de l'acide pyruvylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1063-1065). [1310]. 10709

——— Sur un nouvel indicateur acidimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (437-439). [6000 Q 1010]. 10710

——— Sur les dérivés de l'éther pyruvylpyruvique (II). Hydrazones stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (630-631). [1310 1630]. 10711

Simon, Oscar. Zur Physiologie der Glykogenbildung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (315-323). [1810 Q 7931 1426]. 10712

[**Šindelimejzer**, I. V.] Шиндельмейзеръ, И. В. Замѣтка къ способу получения камфары изъ пинена дѣйствіемъ щавелевой кислоты. [Contribution à la préparation du camphre par la réaction de l'acide oxalique sur le pinène.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (954-959). [1310 1540]. 10713

——— О сильно-вращающемъ лѣвомъ камфенѣ. [Sur le camphène gauche à forte rotation.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977). [1140]. 10714

——— v. Schindelmeyer.

Singer, Fritz. v. Sand, Julius.

Singer, Leopold. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Mineralölanalyse und Mineralölfabrikation im Jahre 1901. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (45-48, 71-74, 98-102). [6500 1100]. 10715

Singer, Sidney Kent. v. Richards, Theodore William.

(D-3218)

Sipőcz, L. Das städtische Sprudel-salzwerk in Karlsbad. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (977-978). [5300 G 18 J 27]. 10716

Sisley, P. Etude sur la teinture des fibres animales par les matières colorantes acides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (901-914). [5000]. 10717

——— Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (544-547, 568-575). [5020 6500]. 10718

Sjollema, B. Over den invloed der voeding op de samenstelling van het vet der melk. [On the influence of feeding on the composition of the fat of milk.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (574-584, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (746-756, with 1 pl.) (English). [8040 Q 1833]. 10719

——— Zur Wertbestimmung des Thomasmehles. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (367-370). [6500 M 3060]. 10720

——— Trennung von Quarz und amorpher Kieselsäure. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (371-374). [6300]. 10721

——— und **Tulleken**, J. E. Ueber die Halphen'sche Reaktion und ihren Werth für Butteruntersuchungen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (914-916). [6500 Q 1839]. 10722

Skita, A. Ein Vacuum-Exsiccator mit regulirbarer Glühlicht-Heizung. Chem. Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (898). [0910]. 10723

Skita, Aladar. v. Fischer, Emil.

Skrabal, A. Ueber Darstellung von reinem Eisen[durch Elektrolyse]. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3404-3405). [0320]. 10724

Skraup, Zdenko] H[ans]. Ueber den Einfluss der Brückenbindungen auf die Asymmetrie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3981-3984). [7000]. 10725

Slaus-Kantschieder, Joh. Chemische Zusammensetzung dolomitischer bituminöser Kalksteine. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (51-55). 10726

——— v. Ehrmann, C.

Sleen, Gosen van der. Ueber die α -Oxybutensäure (Vinyl-glycolsäure) und ihre Umlagerungen. Phil. Diss. Basel. Haarlem, 1901–1902, 8vo. [1320].

10727

Slěpak, I. r. Bajdakovskij, L.

Slimmer, Max Darwin. Ueber asymmetrische Synthese. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (37). 22 cm. [7300 1230].

10728

——— Ueber Aminovaleriansäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400–410). [1310 1930].

10729

——— Ueber die Wirkung von Emulsin und anderen Fermenten auf Säuren und Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4160–4162). [8010 1300 Q 1240 M 3100].

10730

——— v. Fischer, Emil.

Slowtsoff, B. Zur Chemie des menschlichen Sperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (358–363). [6500 Q 0830].

10731

Slyke, Lucius L. van and **Hart**, Edwin B. A study of some of the salts formed by casein and paracasein with acids: their relations to American Cheddar cheese. Agric. Exp. Sta., New York, Geneva, Cont. No. 1; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (411–438). [4010 6500 Q 1831 1839].

10732

Smiles, Samuel. v. Knorr, Ludwig and Moissan, H.

Smith, Alexander and **Hall**, Edwin H. The teaching of chemistry and physics in the secondary school. London (Longmans), 1902, (xiii + 377). 20.5 cm. 6s. [0050].

10733

——— und **Holmes**, Willis B. Ueber den amorphen Schwefel. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2992–2994). [0660 7000].

10734

——— und **McCoy**, H. N. Notizen über die Einwirkung von Phenylhydrazin auf einige 1,4-Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2169–2171). [1630 1500 1930 1510].

10735

Smith, Clarence. Studies in the tetrahydronaphthalene series. I. The diazoamino-compounds of *ar*-tetrahydro- β -naphthalene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (900–906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137). [1640 1720 1740].

10736

Smith, Edgar F. Observations on the electrolytic precipitation of zinc and of copper. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem., Univ. Pa., No. 66; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1073–1076). [6200].

10737

——— and **Exner**, Franz F. Ammonium vanadicophosphotungstate. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 63; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (573–578). [0820 0840 G 32].

10738

Smith, H[enry] G[eorge]. Notes on two chemical constituents from the eucalypts. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (61–70). [6300 6500].

10739

Smith, Norman. v. Russell, Edward John.

Smith, R. Greig. The gum fermentation of sugar-cane juice. (*Bac. levani-formans*, n. sp.) Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N. S. Wales, **26**, 1901, (589–625). [1840 6000 6150].

10740

——— The gummosis of the sugar-cane. Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc., N. S. Wales, **27**, 1902, (31–47). [1840].

10741

Smith, T. A. Upsher. v. Greenish, Henry George.

Smits, A. Ueber die racemische Natur der i-Usminsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (339–347). [1320 7000 1350 M 3120 7600 G 540].

10742

——— Ueber den Verlauf des Faktors i bei mässig verdünnten wässrigen Lösungen als Funktion der Konzentration. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (385–432, mit 1 Taf.). [7200 C 1920].

10743

Smits, A[ndré] and **Wolff**, L[udwig] K[arl]. Over de omzettingssnelheid van kooloxyde. [The velocity of transformation of carbon monoxide.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, 1902, (493–499) (Dutch). [0210 7050].

10744

Smits, A[ndreas]. Onderzoekingen met den micromanometer. [Investigations with the micromanometer.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (186–192) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (163–169) (English). [7150].

10745

Smythe, John Armstrong. r. Garrett, Frederic Charles.

Snell, J. F. r. Sherman, H. C.

[Soboleva, Valentina]. Соболева, Валентина. Обь экстраполяції точки плавлення химически однородного вещества на основаніи измѣреній по изобарамъ объемовъ вблизи точки плавления. [Sur l'extrapolation du point de fusion d'une substance chimiquement homogène prenant pour base les mesures des isobares des volumes à proximité du point de fusion.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (714-720). [7200]. 10746

Soddy, Frederick. The radioactivity of uranium. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (860-865); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (121-122). [0810 7300]. 10747

— r. Rutherford, E.

Sodeau, William H. The decomposition of chlorates. Part V. Potassium chlorate in presence of oxides of manganese, and the theory of perchlorate formation. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1066-1076); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (136). [0420 0470]. 10748

Soden, H. von und Rojahn, W. Ueber das Vorkommen von Naphtalin in ätherischen Oelen. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, (779). [1130 M3120]. 10749

Sörensen, S. P. L. r. Knudsen, Martin.

Soetbeer, Franz. Kontrolle der Blumenthal'schen Methode der Hippursäurebestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (536-539). [6300 Q 8318.2 0090]. 10750

— und **Ibrahim, Jussuf.** Ueber das Schicksal eingeführter Harnsäure im menschlichen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (1-7). [8040 Q 7990 9180]. 10751

Soldaini, A. Produkte der Zerlegung des d-Lupanins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (260-272). [3010 1650]. 10752

Sollas, W. J. On the intimate structure of crystals. Part V. Cubic crystals (D-3218)

with octahedral cleavage. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902. (294-303). [7100]. 10753

Sollet, Ch. Traité pratique des tirages photographiques. Paris (Gauthier-Villars, 1902, (VII + 239). 18 cm. [7350]. 10754

Solonina, Andrej Andrejevič. Солонина, А. А. Окисление нитрозоаминовъ въ нитроамины. [Oxydation des nitrosamines en nitramines.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 527). [1610]. 10755

Solonina, B. r. Decker, H.

Soltzien, P. Kleinere Mittheilungen aus der Praxis. Unreines Leuchtgas. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (447). [0310]. 10756

— Approximative Bestimmung eines Kartoffelmehlzusatzes zur Hefe. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, 491-492. [6500 R 2700]. 10757

— Bemerkungen zu P. Soltzien's Methode der Zuckerbestimmung. Pharm. Ztg., Berlin, **47**, 1902, 548. [6300]. 10758

Sommerfeld, Paul und Roeder, Hanns. Zur chemischen Analyse des Säuglingsharns bei verschiedenen Ernährungsformen. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (519-521, 544-546). [6500 Q 8300]. 10759

Sommerfeldt, Ernst. Studien über den Isomorphismus. N. Jahrb. Min., Stuttgart, **1902**, 2, (43-62). [7100 G 510]. 10760

Sonneborn, Ferdinand. r. Fichter, Friedrich.

Sorel, E. La grande industrie chimique minérale. Sulfre, azote, phosphates, alum. Paris, Naul, 1902, 800 pp., 4. 23 cm. 0030 10761

Sorge, Reinhard. Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Diss. Breslau, Jena Druck v. A. Kampfer, 1902, 19. 22 cm. 1530. 10762

— Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074). 1530. 10763

Sorokin, A. r. Sigorskij, S.

- [**Sorokin, Vasilij**]. Сорочкинъ, Василій. Памяти Пиннокентія Ивановича Канонникова. [Nécrologue de M. I. Kanonnikoff.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (450-457). [0010]. 10764
- Soxhlet, Franz**. Die Neubauer'sche Methode der Kalibestimmung. (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 37.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (11-15). [6300 6500]. 10765
- Spaeth, Ed.** Rückblick über die Fortschritte in der Untersuchung und Beurteilung von Nahrungs- und Genussmitteln. Südd. ApothZtg., Stuttgart, **42**, 1902, (10-11, 17-19, 41-42, 58-59, 68-69, 92-93, 100-102, 119-121, 157, 164). [6500 Q 1800 M 3120 Q 9100 R 2580]. 10766
- r. Rammner, E. von.
- Spatz, E.** Neue U-Röhren. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (93). [0910]. 10767
- [**Speranskij, Nikolaj Andrejevič**]. Сперанскій, Н. А. Къ вопросу объ окисленіи ментона, пулегона и β-метилгексанола. [Sur l'oxydation du menthone, pulégone et β-méthylhexanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (10-17). [1540]. 10768
- Конденсация бромоексаного эфира съ пентаномомъ и β-метилпентаномомъ. [Condensation de l'éther bromacétique avec le pentanone et le β-méthylpentanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26). [1300 1540 1140 1240 1340 1350 1640]. 10769
- Sperber, Joachim**. Leitfaden für den Unterricht in der anorganischen Chemie, didaktisch bearbeitet. Teil 2. Zürich (Speidel), 1901, (163 mit 9 Fig. und 1 Taf.). [0030]. 10770
- Speroni, C.** Ueber Verbindungen von Anilinsulfid mit Aldehyden. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361). [1630 1400]. 10771
- Speyer, E.** r. Knoevenagel, Emil.
- Speyer, Edmund**. r. Freund, Martin.
- Speyer, R.** r. Kastle, J. H.
- Speyers, Clarence L**[ivingston]. The molecular weights of some carbon compounds in concentrated solutions with carbon compounds as solvents. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (213-223). [7100]. 10772
- Solubilities of some carbon compounds and densities of their solutions. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (293-302). [7150]. 10773
- Spieckermann, A.** r. König, Josef.
- Spiegel, L.** Ueber Neutralaffinitäten. (Vorl. Mitt.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (365-370). [7000]. 10774
- Spiegel, Leopold.** Ueber den Zusammenhang zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung [in: Aus der Humboldt-Akademie]. Berlin, 1902, (225-231). [8000 Q 9010]. 10775
- Spilker, A.** r. Kraemer, G.
- Spineanu, G. D.** Apparat zur Bestimmung des Gesamtsäuregehaltes des Magensaftes. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (877). [6500 Q 7330 0090]. 10776
- [**Spireka, V.**] Спирека, В. Металлургия ртути въ Италіи. [La métallurgie du mercure en Italie.] Gorn. žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 2, (partie non-officielle), 1902, (132-152). [0380]. 10777
- Spitta, Albert.** Zur Kenntnis des Diphenylisodithiobiazolon. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (44). 22 cm. [1940]. 10778
- r. Buchner, Eduard.
- Sprankling, Chas. Henry Graham.** Note on the localisation of phosphates in the sugar cane. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1543-1546); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (196-197). [6500]. 10779
- r. Bone, William A. and Gilbody, A. W.
- Spriggs, E. I.** On a new method of observing peptic activity. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (v-vi). [8010]. 10780
- Eine neue Methode zur Bestimmung der Pepsinwirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (465-494, mit 2 Taf.). [8010 Q 1240 7330 0090]. 10781

Springer, Edmund. Die Perforation der Alkaloide aus alkalischen Flüssigkeiten. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (82-83). [6300 Q 9130 M 3120].

10782

———— Die Einwirkung des Caro'schen Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (157). [6000 Q 9130 M 3120].

10783

———— Die Alkaloid-Reagenzien. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (185-186). [6000 M 3120].

10784

———— Die Empfindlichkeit der Alkaloid-Fällungsreagenzien und ihre Fällungsgrenzen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (201-202, 208-209). [6000 Q 9130 M 3120].

10785

———— Die Perforation der Alkaloide aus sauren, und der Alkaloidsalze aus rein wässerigen Flüssigkeiten. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (225-226). [6000 3010 Q 9130].

10786

Springer, E. A. Fortschritte auf dem Gebiete der Baumwollfärberei in den letzten Jahren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (2-4, 24-26, 43-44). [5000].

10787

———— Die sogen. „elektrische Bleiche“ als Ersatz der Bleichlaugen aus Chlorkalk. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (198-200, 232-235, 249-251). [0930].

10788

Springz, Julius. Isoalantolacton. Ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Phil. Diss. Basel. Breslau, 1900-1901, (32). 8vc. [1350].

10789

Sprockhoff, Albert. Naturkunde für höhere Mädchenschulen. Auf Grund der Bestimmungen über das höhere Mädchenschulwesen vom 31. Mai 1894 in 3 Tln bearb. 3. verb. Aufl. Tl 3: Naturlehre für das 8. u. 9. bzw. 10. Schuljahr. Physik und die wichtigsten chemischen Vorgänge des täglichen Lebens in Haushalt, Gewerbe u. Industrie mit Berücksichtigung der Mineralogie u. Geologie. Hannover u. Berlin (C. Meyer), 1902, (XVI + 255). 21 cm. Geb. 2 M. [0050 C 0050].

10790

[Šreder, Ivan Fëdorovič.] Шредеръ, И. О. Новые приборы: а. термо-скопъ (видоизмѣненіе прибора Лезера); б.) приборъ для демонстраціи диссоціаціи въ однородной средѣ (въ дан-

номъ случаѣ для азотсвѣтлага ангидрида). [Appareils nouveaux: а.) thermoscope (modification de l'appareil de Leser); б.) appareil pour démontrer la dissociation dans l'espace homogène (en ce cas pour N₂O₄).] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 971). [0910].

10791

Staden, O. Methylierung des p-Nitro-
o-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (249-252). [5500 1630].

10792

Stadler, Wilh. Ueber Naphthochinon-
diketohydrinden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3957-3964). [1530].

10793

Staeble, Rupert. Ueber Benzochinon-Sulfosäure. Diss. Techn. Hochschule. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (44). 21 cm. [1330 5020].

10794

Staedel, Wilhelm. Der theoretische Anfangsunterricht der Chemiker. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (605-612). [0050].

10795

———— Ueber krySTALLISIERTES Hydroperoxyd. (Wasserstoffsuperoxyd.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (642-643). [0360 Q 9115].

10796

Stäger, Rob[ert]. Chemischer Nachweis von Nektarien bei Pollenblumen und Anemophilen. Bot. Centralbl., Jena, Beihefte, **12**, 1902, (34-43). [6500 M 3120 3500].

10797

Stähler, Arthur. Zur Kenntnis des Carbons, Eucarbons und ihrer Autoxydationsprodukte. Beiträge zur Konstitutionsbestimmung der Santonsäure bezw. des Santonins. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm. [1540 1340].

10798

Staehlin, Otto. Ueber die Umwandlung des 2-Amino-Fluorens in das entsprechende Chinolin und dessen Eigenschaften. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (49). 22 cm. [1630 1930].

10799

———— v. Diehls, Otto.

Stafford, Orin F. c. Franklin, Edward C.

Stahl, A. F. Kachetien, ein Naphthagebiet Transkaukasiens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (9-10). [1100 J 27 H 35].

10800

- Stahl, W.** Ueber Licht- und elektrische Wellen, Funken- oder Wellentelegraphie, Kathodenstrahlen, Röntgenstrahlen, Becquerelstrahlen, Electrone und Urmaterie in kurzfasslicher Darstellung. Leipzig (A. Felix), 1902, (38). 22 cm. 1 M. [7000 C 6600 6840 4240 5230]. 10801
- Stallo, J. B.** Die Begriffe und Theorien der modernen Physik. Nach der 3. Aufl. des engl. Originals übers. und hrsg. v. Hans Kleinpeter. Mit einem Vorwort von Ernst Mach. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XX + 332, mit Portr.). 20 cm. 7 M. [7000 B 0000 C 0000 A 6410]. 10802
- Stamoglu, F.** v. Petrenko-Kritčenko, P.
- Stang, Peder Berg.** Beiträge zur Chemie des Antimons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (56). 22 cm. [0680 7250 0930]. 10803
- Stange, Alb.** Einführung in die Geschichte der Chemie. Münster (Coppensrath), 1902, (308, mit Tab. u. Taf.). 22 cm. Geb. 7,50 M. [0010]. 10804
- Stanger, W. Harry and Blount, Bertram.** The proposed standardisation of cement analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1216-1220). [6500]. 10805
- Stanley, H.** Valency of oxygen and the halogens. Chem. News, London, **85**, 1902, (133-134). [7000]. 10806
- An infra-gaseous state of matter. Chem. News, London, **85**, 1902, (217). [7000]. 10807
- Stansfield, Edgar.** Note préliminaire sur la préparation du baryum. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (284-288). [0170]. 10808
- Stapleton, H. E.** v. Ruhemann, Siegfried.
- Starck, W.** Entgegnung [betr. des Verf. Arbeit: Beiträge zur Kenntnis der Ionen verdünnter Schwefelsäure]. Greifswald, Mitt. natw. Ver., **33**, (1901), 1902, (18-20). [7250]. 10809
- Stark, J[ohannes].** Ionenenergie gasförmiger Elemente, metallischer Zustand. Vorzeichen der elektrolytischen Dissoziation. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (403-406). [7250 C 6250]. 10810
- Starling, E. H.** v. Bayliss, W. M.
- Staus, Anton.** Ueber Sauggas- und Sauggasmotoren. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (517-522, 813-816, 837-841, 861-864). [6500]. 10811
- Stauss, W.** v. Beythien, Adolf.
- Stavenhagen, A. und Schuchard, E.** Zur Kenntnis des Wolframs, Molybdäns, Urans und Titans. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (909-911). [0100]. 10812
- Steel, Fred W.** Note on the detection of arsenic and selenium in sulphur. Chem. News, London, **86**, 1902, (135). [6100 6500]. 10813
- Note on the detection of arsenic and selenium in sulphur. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (101-103). [6100 8100]. 10814
- Steel, Thos.** v. Greig-Smith, R.
- Steele, B. D.** An accurate method of measuring the compressibilities of vapours. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1076-1086); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (165). [7150]. 10815
- The measurement of ionic velocities in aqueous solutions and the existence of complex ions. London, Phil. Trans. R. Soc., **198**, 1902, (105-145). [7250]. 10816
- Die Messung von Ionengeschwindigkeiten in wässrigen Lösungen und die Existenz komplexer Ionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (689-736). [7250 C 6240]. 10817
- and Denison, R. B. The transport number of very dilute solutions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (456-469); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (29-30). [7250]. 10818
- Steffens, H.** Ein neuer Zucker-Veraschungs-Ofen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1389-1390). [6000]. 10819
- Steger.** Das Contactverfahren zur Schwefelsäuredarstellung im Hüttenbetriebe. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (506-530). [0660 7050 G 18]. 10820
- Stehman, John V. R.** The application of Eschka's method to pig irons. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (644-649). [6500]. 10821
- The determination of manganese in iron and steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1204-1206). [6500]. 10822

Steiger, George. Preliminary note on silver chabazite and silver analcite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (31-32). [0110 G 12]. 10823

——— v. Clarke, F[rank] W[igglesworth].

Stein. Ketten-Filtrir-Apparat. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (968). [0910]. 10824

Stein, Gottlieb. Ueber neue Aetzefekte auf Baumwolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (55-56). [5000]. 10825

Steinbock, H. v. Piloty, O.

Steinegger, Rudolf. Die Salzsteine, ihre chemische Zusammensetzung, Bildung und Verhütung. Ein Beitrag zur Verbesserung der Technik der Emmenthaler Käsefabrikation. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (30). 8vo. [6500 1820 1610]. 10826

——— Die Milchsäurebestimmung in der Praxis. Schweiz. Milchztg, **27**, 1901, (No. 2, 3, 4). [6500 6300]. 10827

——— Die Beschaffenheit der Milch in den einzelnen Theilen des Gemelkes. Schweiz. Milchztg., **27**, 1901, (No. 15). [8040 6500]. 10828

Steinitzer, F. Die Verwendung der Centrifuge für quantitative Analysen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (100-105). [0910 6000 Q 1800]. 10829

Steinkopf, Wilhelm. Apparat für Vacuumdestillation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (407-408). [0910]. 10830

Steinmann, A. Sur l'exécution de la réaction de Halphen. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (560-562). [6500]. 10831

——— Sur l'exécution de la réaction de Halphen. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (85-87). [6500]. 10832

——— v. Pictet, Amé.

Steinmann, Albert. Sur quelques dérivés du pyrrol. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (71). 8vo. [1930]. 10833

Steinmetz, H. v. Rabe, W. A.

Steinwehr, H. von. v. Kohlrausch, Friedrich.

Stengl, W. Ueber die Natur der Explosionen. (Nach Vorträgen von

Professor Dixon, Manchester.) Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (375-377, 392-393). [7200]. 10834

Stepanov, N. I. v. Kurnakov, N. S.

Stephan, K. und Helle, J. Ueber ein neues Terpeneol vom Schmp. 32° ($\Delta^{3,4}$ -Terpen-1-ol). Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2147-2158). [1240]. 10835

Stephani, O. und Böcker, Th. Ein neuer Extractionsapparat. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2698-2700). [0910]. 10836

Sterba, Jean. Sur un oxy-carbure de cérium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1056-1059). [0240]. 10837

——— Étude du siliciure de cérium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (170-172). [0710 0240]. 10838

Stern. Ueber die Verunreinigungen des technischen Acetylen und seine Reinigung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (901-902). [1120]. 10839

Sterl, R[ichard]. Ueber den Nachweis menschlichen Blutes durch ein „Antiserum“. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (135). [6500 Q 5028 5480 0090 1240 R 3600]. 10840

Studel, Hermann. Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Habilitationsschrift Heidelberg. Strassburg (K. J. Trübner), 1902, (32). 23 cm. [6150 1810 4010 Q 1440 1153]. 10841

——— Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (353-384). [4010 6150 Q 1440 1153]. 10842

——— Zur Kenntniss der Spaltung von Eiweisskörpern. J. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (540-544). [4000 Q 1134]. 10843

——— Neue Untersuchungen über die Konstitution von Blut- und Blattfarbstoff. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (438-440). [5020 M 3120 Q 1156 5125]. 10844

Steudel, Victor. Ueber Argon und Helium. Wissenschaftliche Beilage zu den Schulnachrichten der Realanstalt Ruitingen. Schuljahr 1899-1900. Tübingen (Druck v. O. Riecker), [1901], (35), 26 cm. [0120 0370]. 10845

Steuermann, Jakob. Synthese des 1-3-3'-Trioxylflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (50). 8vo. [1910 5020]. 10846

Steven, A. B. v. Perkin, A. G.

Stevens, E. H. Ueber Schallgeschwindigkeit in Luft bei gewöhnlicher und bei hoher Temperatur und in verschiedenen Dämpfen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (285-320). [7200 C 9320 1610]. 10847

Stevens, Henry P. Thiocarbamide hydrochloride. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (79-81). [1310]. 10848

Ueber Metathoriumoxychlorid. Herrn Wyrouboff zur Antwort. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (368-372). [0770]. 10849

Stevens, W[alter] Le Corte. Ogden N. Rood. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **16**, 1902, (881-884). [0010]. 10850

Stewart, G. W. The temperatures and spectral energy curves of luminous flames. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (306-315). [7200]. 10851

Stewart, Hector. Note on the determination of silica. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (55-57). [6200]. 10852

Notes on the use of aluminium in copper and iron determinations. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (58-62). [6200]. 10853

Some analyses of Mount Lyell [Tasmania] ores, rocks, etc. Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng., **8**, 1902, (228-235). [6500]. 10854

Stewart, Morris A. v. Parsons, Charles Lathrop.

Stich, Conrad. Zur Phosphorölfrage. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (500-502). [6500 Q 9115]. 10855

Phosphornachweis bei Terpentinelmedikation. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (567). [6100 Q 9115]. 10856

Stich, Conrad. Thermostat, Trocken- und Dampfsterilisator zugleich. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (676-677). [0910 R 0350]. 10857

Eiweiss- und Zuckerreaktion am Krankenbette. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1100). [6500 Q 8310.2]. 10858

Stiegel, Reinhold. Ein Beitrag zur Kenntnis der tautomeren Formen des Methenbisacetylacetons. Diss. Leipzig (Druck von J. Klinkhardt), 1901, (31), 20 cm. [1510 1520 7000]. 10859

Stiepel, Carl. Die Theorie der Autoklavenseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (231-235). [1300 Q 1540]. 10860

Kalkkalorimeter zur raschen Bestimmung des ablöschbaren Kalkes in gebrannten Kalksteinen. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (622-624). [6000]. 10861

Ueber den Sulfatzusatz bei der Krystallsoda-Fabrikation. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (841-843). [6500 0500]. 10862

Ueber Titration mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1045-1048). [6000 6500]. 10863

Analytischer Diffusionsapparat zur Werthbestimmung der Rüben zur Zwecke der Zuckerfabrikation. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (493-501). [6000]. 10864

Stiepel, K. v. Herzfeld, A[lexander].

Stillich, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Nitranilin in saurer Lösung. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (30). 21 cm. [1410 1630]. 10865

v. Meyer, Jacob.

Stillman, J[ohn] M[axson] and O'Neill, E. C. On the acids of the fat of the California bay tree. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (327). [1300 M 5400]. 10866

Stillwell, A. G. Graphite in ores. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (759-760). [6500]. 10867

Stobbe, Hans. Notiz über die Darstellung des Desoxybenzoin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (911-912). [1530]. 10868

——— Ueber semicyclische 1,5-Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1445-1448). [1540]. 10869

——— Bz - Tetrahydrochinolin - derivate aus semicyclischen 1,5-Diketonen der Hexamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3978-3981). [1930 1540]. 10870

——— Ueber ungesättigte Dicarbonsäuren aus Ketonen und Bernstein-säureester. (3. Abh.) — V. Stobbe, Hans und Niedenzu, Karl. Condensation des Propiophenons mit Bernstein-säureester. 9. Die γ -Aethyliden- γ -phenylbrenzweinsäure. 10. Die beiden stereoisomeren Aethylphenylitaconsäuren. — VI. Stobbe, Hans. Condensation des Aethylmethylketons mit Bernstein-säureester. 11. Die γ -Aethyliden- γ -methylbrenzweinsäure. 12. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconsäure. 13. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconstersäure. (Mitbearbeitet von Arthur Strigel und Carl Meyer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126). [1320 1330 G 750]. 10871

——— und **Vieweg, Walther.** Ueber Indonessigsäuren. I. Die γ -Phenyl- α -indonessigsäure und das γ -Phenyl- α -hydrindonacetalacton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1727-1736). [1340 G 750]. 10872

——— und **Volland, Hans.** Die Synthese eines Pyrhydrindenderivates aus einem semicyclischen 1,5-Diketon der Pentamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3973-3977). [1930 1540]. 10873

Stock, A. r. Piloty, O.

Stock, Alfred und Doht, Walther. Ueber die Darstellung des Antimonwasserstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2270-2275). [0680]. 10874

Stockem, Lorenz. r. Borchers, Wilhelm.

Stockhausen, Ferdinand. r. Koenigs, Wilhelm.

Stockmeier, Hans. Fortschritte der chemischen Metallbearbeitung und verwandter Zweige. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (523-526). [6500 7250]. 10875

Stocks, H. B. On the formation of carbonate of lime under various conditions. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (526-530). [0220]. 10876

Stoddart, Charles W. On the determination of sulphur in coal. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 68; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (852-864). [6500]. 10877

Stoeber, Willi. r. Wislicenus, Wilhelm.

Stoeder, W[illeml]. Waardebepalingen in pharmaceutische grondstoffen en praeparaten. [Gehaltsbestimmungen in Drogen und pharmaceutischen Praeparaten.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (141-146). [6500]. 10878

Stöhrer, W. r. Pschorr, Robert.

Stoermer, M. Untersuchungsmethoden der in der Thonindustrie gebrauchten Materialien, mit besonderer Berücksichtigung der häufig auftretenden Fabrikationsfehler, deren Ursachen und Verhütung. 2. verb. Aufl. von „Die Fehler bei der Thonwaren-Fabrikation und deren Abhilfe“. Freiburg i. S. (Craz u. Gerlach), 1902, (VIII + 191). 23 cm. 6 M. [6500 0120 G 18]. 10879

Stoermer, R[ichard] und Atenstädt, P. Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol und Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565). [1310 1530 1910 1330]. 10880

——— und **Kahler, B.** Ueber die Aufspaltung des Cumarons mittels alkoholischen Kalis. (10. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1630-1632). [1910 1230]. 10881

——— Ueber das 1- und 2-Bromcumaron. (11. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1633-1640). [1910]. 10882

——— Ueber das 1-Nitrocumaron und eine eigenthümliche Umlagerung desselben. (12. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1640-1646. [1910]. 10883

——— und **Wehln, R.** Ueber die Condensation von Phenoxyaceton mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560). [1510 1530 1430]. 10884

Stollé, R[obert]. Ueber Acetalbildung mit Oxyssäurenitrilen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1590-1591). [1230 1330]. 10885

Stolze, F. Die Kunst des Vergrösserns auf Papieren und Platten. 2. verb. Aufl. (Encyklopädie der Photographie, Heft 17.) Halle (W. Knapp), 1902, (VIII + 194, mit 11 Tabellen). 22 cm. 6 M. [7350 C 3080]. 10886

Stoney, G. Johnstone. On the law of atomic weights. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (411-416, with pl.). [7100]. 10887

——— On the law of atomic weights. A forecast. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (504-505). [7000]. 10888

Stookey, L. B. v. Gooch, F[rank] A[ustin].

Storbeck, O. v. Bodländer, Guido.

Storch, V. Ueber ein sogenanntes neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (81-82). [6500 Q 1830]. 10889

Storp, W. v. Klages, August.

Stortenbeker, W[illem]. Sur les sulfates thalleux. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (87-94). [0790 6200]. 10890

——— Sur les sulfates de potassium. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (399-411). [0420 7150]. 10891

Strasburger, Julius. v. Schmidt, Adolf.

Straubel, R. v. Lehmann, Hans.

Strauss, E. Ueber radioaktive Substanzen, unter Mitwirkung von K[arl] A. Hofmann. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (694-696, 721-724). [0100 7300 C 4240]. 10892

Strauss, H[ermann]. Zur Methodik der quantitativen Indikanbestimmung. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (299-300). [6300 Q 8317]. 10893

——— v. Neuberg, Carl.

Streintz, Franz. Leitvermögen und Atomwärme der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (847-853). [7250 7200 C 5660 1660 2020]. 10894

Streintz, Franz. Ueber die elektrische Leitfähigkeit von gepressten Pulvern. II. Mitt.: Die Leitfähigkeit von Metalloxyden und Metallsulfiden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (854-885). [7250 C 5690 5660]. 10895

——— Das Leitvermögen von Bleiglanz und Silberglanz. Auszug. a. d. SitzBer. der Wiener Ak. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (106-108). [7250 C 5660]. 10896

Striebel, A. Apparat zum automatischen Abmessen von Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (705). [0910]. 10897

Stritar, M. J. v. Zeisel, Simon.

Stromeyer, C. E. Chemical gas washing apparatus. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 8, (1-3). [0910 6400]. 10898

Strube, Georg. Beiträge zum Nachweis von Blut und Eiweiss auf biologischem Wege. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (425-429). [6500 Q 5028 1280 5480 0090 1131 R 3600]. 10899

Strubell, Alexander. Ueber refraktometrische Blutuntersuchungen. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (616-618). [6500 Q 5025 0090 C 3860]. 10900

Strunz, Franz. Beiträge zur Entstehungsgeschichte der stöchiometrischen Forschung. (Eine Kritik der inductiven Naturwissenschaft.) Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (156). 23 cm. [0010]. 10901

——— Aus der Vergangenheit der chemischen Forschung. Eine historische Skizze. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (552, 580-581). [0010]. 10902

Strutt, R. J. The electrical conductivity of metals and their vapours. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (596-605). [7250]. 10903

Struve, Heinrich. Die Cholinprobe zur Beurtheilung des Cognacs. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (284-289). [6500 Q 1884]. 10904

——— Beobachtungen über das Vorkommen und über verschiedene Eigenschaften des Cholins. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (544-550). [1610 6300 M 3120]. 10905

Strzelecka, Marya. Przyczynek do znajomości homologów desoksybenzoyny. [Contribution à l'étude des homologues de la desoxybenzoïne.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (7-10). [1530]. 10906

——— Przyczynek do znajomości homologów desoksybenzoyny. Zur Kenntnis der Homologen des Desoxybenzoins. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (12-13). [1530]. 10907

Strzyzowski, Casimir. Ueber ein neues Reagens und dessen Empfindlichkeit für den krystallographischen Bluthnachweis. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (459-463). [6500 Q 0090 5190 5120]. 10908

Stubbs, George. v. Thorpe, T. E.

Stünzi, Robert. Beitrag zur Kenntnis der Diacidotetramminkobaltiake. Phil. Diss. II. Zürich. Basel, 1900-1901, (64). 8vo. [0260]. 10909

Stull, Wilfred Newsome. v. Richards, Theodore William.

Stutzer. Wie soll die Alkalität des Rohzuckers bestimmt werden? Hat die jetzt vorgeschriebene Methode der Alkalitätsbestimmung noch Werth? (Vortrag.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (601-636). [6500 1820]. 10910

Suais. v. Rosenstiehl.

Suchy, Robert. Ueber pyrochemische Daniellketten. Phil. Diss. II. Zürich. Leipzig, 1900-1901, (53). 8vo. [7250 7200]. 10911

Süss, P. Mikrobrenner mit Aufsatz. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (981). [0910]. 10912

——— Ueber das Saponin der *Lychnis flos cuculi*. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (805-806). [1850 Q 9135 M 3120 5400]. 10913

Süvern, Karl. Textilindustrie. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, 185-186, 412-413. [1840]. 10914

——— Ueber Haarsurrogate. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (1-2). [6500]. 10915

Sullivan, Eugene C. v. Prescott, Albert Benjamin.

Surre. Analyse microchimique de quelques alcaloides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3^e), **27**, 1902, (626-629). [3000 6150]. 10916

Sustschinsky, P. von. Untersuchung einiger Tellurjodate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (276-278). [7100 G 700]. 10917

——— Krystallformen einiger organischer Körper. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (278-282). [7100 G 750]. 10918

Sutherland, William. Ionization, ionic velocities, and atomic sizes. Phil. Mag., London, (Ser. 6.), **3**, 1902, (162-177). [7250]. 10919

Sutherst, Walter F. The effect of lime on the insoluble phosphates in soils. Chem. News, London, **85**, 1902, (157). [6500]. 10920

——— The composition of colostrum. Chem. News, London, **86**, 1902, (1-2). [6500]. 10921

——— The reversion of superphosphate of lime in the soil. Chem. News, London, **86**, 1902, (170-171). [6500]. 10922

——— The chemical changes in the ripening of cheese. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (219-221). [6500]. 10923

Suzuki, Umetarō. On the occurrence of cane sugar in the seeds of *Ginkgo biloba* and *Camellia theifera*. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (349-350). [1820]. 10924

——— On the formation of asparagin in the metabolism of shoots. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (351-356). [8030 1310]. 10925

——— On the composition of the nuts of *Ginkgo biloba*. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (357-358). [8000]. 10926

——— Observations on the mulberry dwarf troubles, a disease widely spread in Japan. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (359-360). [8010]. 10927

Svadkovskij, V. v. Lacin-kij, A.

Swain, Robert E. The formation of allantoin from uric acid in the animal body. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, 28-47. [8040 Q 7922]. 10928

Swan, John Nesbit. A generator for hydrogen sulphide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (476-478). [6000]. 10929

- Syniewski, Wiktor.** O budowie skrobi. [Sur la constitution chimique de l'amidon.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (28-68). [1840]. 10930
- O budowie skrobi. [Sur la constitution de l'amidon.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (216-262). [1840]. 10931
- O budowie skrobi. [Sur la constitution de l'amidon.] Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (441-454). [1840]. 10932
- Ueber die Constitution der Stärke. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (212-268). [1840 M 3100 3120]. 10933
- O działaniu formaldehydu na skrobię i połączeniu jodu z amylodekstryną. [Sur l'action de l'aldéhyde formique sur l'amidon et sur une combinaison de l'iode avec l'amyloextrine.] Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (263-271, with 1 pl.). [1840]. 10934
- O działaniu formaldehydu na skrobię i o połączeniu jodu z amylodekstryną. [Über die Einwirkung von Formaldehyd auf Stärke und über eine Jodverbindung des Amylodextrins.] Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (435-441, with 1 pl.). [1840]. 10935
- Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Stärke und über eine Jodverbindung des Amylodextrins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (201-212). [1840 M 3120]. 10936
- Szarvasy, Imre.** Elektrolízisek váltakozó árammal. [Elektrolysen vermittels Wechselstromes.] Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (436-771). [0930]. 10937
- Szigeti, Henrik.** A substantia törvényéről. [Ueber das Gesetz der Substanz.] Délmagy. Term. Füz., Temesvár, **25**, 1901, (105-122). [0040]. 10938
- Szterkher, E.** Le dosage industriel du nitrite de soude. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (33-34). [6500]. 10939
- L'analyse industrielle des miniums. Nouveau procédé de dosage volumétrique. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (101-104). [6500 G 32]. 10940
- Analyse industrielle des miniums; nouveau procédé de dosage volumétrique. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (214-217). [6500]. 10941
- Szumowski, W.** Zein als Nährstoff. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (198-218, mit 1 Taf.). [4020 Q 7920 1875 1131 7721 M 3120]. 10942
- Täubner, H.** Nachweis von Magnesia im Kalkniederschlag bei der Fällung mit Ammoniumoxalat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (246). [6100]. 10943
- Tafel, Julius.** Die elektrolytische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (289-325). [0490 N 7250 0930 C 6220]. 10944
- Kathodische Polarisation in verdünnter Schwefelsäure. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (604-607). [7250 C 6230]. 10945
- und **Pfeffermann, Ephraim.** Elektrolytische Reduction von Oximen und Phenylhydrazonen in schwefelsaurer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1510-1518). [5500 1630]. 10946
- und **Schmitz, Karl.** Ueber die Reduktionswirkung von Blei- und Quecksilberkathoden in schwefelsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (281-288). [7250 C 6220]. 10947
- Taffe, Henri.** De l'ordre dans lequel il conviendrait d'effectuer les manipulations les plus usuelles qui constituent l'analyse des urines en vue du diagnostic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (699-701). [6500]. 10948
- Recherche de l'acide salicylique dans les aliments par la réaction colorée des sels ferriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (701-702). [6500]. 10949
- Recherche de l'acide salicylique dans les aliments. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (18-19). [6500]. 10950
- Takahashi, Teizō.** Nihon-Shu-Jōbo no Kōso ni tsuite. [Note on the enzymes of the Japanese Sake yeast.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (351-355); Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (395-397). [8010]. 10951
- Takamine, Jōkichi.** Fukujin no Shuseibun Adrenalin ni tsuite. [On adrenalin, the active principle of the suprarenal glands.] Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (416-425). [3020]. 10952

- Talbot, Henry P**[aul]. The recorded history of the members of the argon group. *Tech. Q. and Proc. Soc. Arts.*, Boston, Mass., **15**, 1902, (195-228). [0130 F 0410]. 10953
- Tambor, Joseph**. r. Bollina, E., Karnowski, M. and Kostanecki, Stanislaus von.
- Tammann, G**[ustav]. Ueber die Ausflussgeschwindigkeit krystallisirter Stoffe. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (198-221). [7200 B 3650 C 1820]. 10954
- Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. II. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (103-108). [7100 B 3210 G 200]. 10955
- Das Zustandsdiagramm des Phenols. [Nebst Zusatz: Bemerkungen über das Erdbeben und den Vulkanismus.] *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (249-270). [7200 G 520 H 2520 J 1312]. 10956
- Tanatar, S**[evastjan] M[oisejevič]. Танатаръ, С. М. Замѣтка о натріевої соли надугольної кислоти. [Sur le hypercarbonate de soude.] *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (952-954). [0500]. 10957
- Eine Darstellungsweise der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1810-1811). [0490]. 10958
- Katalyse des Hydroxylamins und Hydrazins. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (474-480). [0490 N 7050]. 10959
- et **Lévin, M.** [Sur les hyproxydes de cadmium.] *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (495-501). [0230]. 10960
- Tanret, C.** Sur l'extraction des sucres réducteurs (monoses). Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (392-398). [1810]. 10961
- Sur deux sucres nouveaux retirés de la manne; le mannéotétrose et le manninotriose. Composition de la manne. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (947-963). [1820 1830 M 3120]. 10962
- Sur deux sucres nouveaux retirés de la manne, le mannéotétrose et le manninotriose. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1586-1589). [1830 1840 1310]. 10963
- Tarbouriech.** Sur le titrage de l'eau oxygénée. *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (422-427). [6300]. 10964
- Tarchanov, I.** Тархановъ, И. Уренды. [Ureides.] *St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (901-905). [1310]. 10965
- Tardy, E.** Sur quelques réactions de la fenone. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (603-606). [1540]. 10966
- Sur l'essence de badiane du Japon. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (987-990). [6500 M 3120]. 10967
- Sur l'essence de badiane de Chine. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (990-994). [6500 M 3120]. 10968
- Sur les essences de fenouil amer. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (994-997). [6500 M 3120]. 10969
- Tatschaloff, Alexander von.** Methylierung des o-Nitro-o-toluidins. *J. prakt. Chem.*, Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (239-242). [5500 1630]. 10970
- Darstellung des o-Nitrobenzophenons. *J. prakt. Chem.*, Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (308-310). [1530]. 10971
- Taylor, Alonzo Englebert.** Ueber das Vorkommen von Spaltungsprodukten der Eiweisskörper in der degenerirten Leber. Hoppe-Seylers *Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **34**, 1902, (580-584). [4010 Q 7625 7680 1134]. 10972
- Taylor, R. L.** Hypiodous acid. London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (72). [0390]. 10973
- On a modification of Rose's method of separating cobalt and nickel. Manchester, *Mem. Lit. Phil. Soc.*, **46**, 1902, No. 11, (1-7). [6100 6200]. 10974
- On the reaction of iodine with mercuric oxide in presence of water. Manchester, *Mem. Lit. Phil. Soc.*, **47**, 1902, No. 1, (1-6). [0390]. 10975
- Taylor, Thomas M.** The ammonium tungstates. Philadelphia, *Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa.*, No. 64; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (629-643). [0490]. 10976

- Tebb, M. Christine.** Reticulin and collagen. *J. Physiol., Cambridge*, **27**, 1902, (463-472). [4010]. 10977
- Teichner, G.** Ueber Dibromxylochinhydron. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2303-2304). [1530 1230]. 10978
- Telle, F.** Analyse rapide des savons. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (367-370). [6500]. 10979
- Terray, Pál.** v. Hirschler, Ág.
- Tervet, J. N.** A new design for potash bulbs. *Chem. News, London*, **85**, 1902, (112-113). [0910 6200]. 10980
- Ein neues Modell des Kaliapparates. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (337). [0910 6000]. 10981
- v. Hewitt, J. T.
- Tesner, A.** v. Zelinskij, N. D.
- Tétrý, L.** Action du pentachlorure de phosphore sur l'acide tétrachloro-*o*-benzoylbenzoïque. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (183-186). [1330]. 10982
- Analyse immédiate de l'essence de menthe pouliot. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (186-193). [1540]. 10983
- Dérivés de la β -méthylcyclohexanone. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (302-307). [1540 1240]. 10984
- Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (598-603). [1310 1320 1340]. 10985
- v. Bouveault, L.
- Tetzner, F.** Die Dampfessel. Ein Lehr- und Handbuch für Studierende technischer Hochschulen. . . . Berlin (J. Springer), 1902, (X + 222, mit 34 Taf.). 24 cm. Geb. 8 M. [7200 C 1840]. 10986
- v. Klages, August.
- Teufer, Bernh.** Beitrag zur Kenntniss über Wasserreissung. *Gesundheits-Ing., München*, **25**, 1902, (105-106). [0320]. 10987
- Thatcher, R. W.** Filtration in determination of crude fiber. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (1210-1211). [6500]. 10988
- Theile, Reinhold.** Ueber Abkömmlinge des *p*-Dibromjodbenzols mit mehrwertigem Jod. *Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn)*, 1901, (31). 21 cm. [1130]. 10989
- Theiler, Karl.** Ueber die Oxydation aromatischer Alkylaldehyde und Alkylketone zu den entsprechenden Säuren. *Phil. Diss. Bern, Zürich*, 1900-1901, (49). 8vo. [1430 1530]. 10990
- Theilgaard, Albert.** Eine neue Methode der Schwefelbestimmung in Kautschukwaren. *Gummiztg, Dresden*, **16**, 1902, (299, 447). [6200]. 10991
- Theis, Friedrich Carl.** Die Breitleiche baumwollener Gewebe. Berlin (M. Kravn), 1902, (248). 26 cm. 7,50 M. [0250 1840]. 10992
- Thesmar, G.** v. Noeltig, E.
- Theulier, Eug.** Etude sur l'essence de fleurs d'orangers douces ou néroli portugal. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (278-280). [6500]. 10993
- Etude sur l'essence de verveine de Grasse. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (1113-1117). [1140 1240 6500]. 10994
- L'état actuel de nos connaissances sur les essences d'oranges et de mandarines. *Rev. gén. chim., Paris*, **5**, 1902, (97-100). [0040]. 10995
- Thibault, Paul et Vournasos, A.-Ch.** Sur une nouvelle méthode d'analyse organique. *Paris, Bul. soc. chim., 27*, 1902, (895-901). [5500 6200]. 10996
- Thibault, P. J.** The metallurgist treatment of complex tin sulphides. *Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng.*, **8**, 1902, (155-163). [0720]. 10997
- Thiel, A.** Zur Jodometrie des Rhodanwasserstoffs. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2766-2768). [6300]. 10998
- Thiele, Edmund.** Neuerungen auf dem Gebiete der künstlichen Seide. *Zs. Farbenchem., Braunschweig*, **1**, 1902, 73-80). [1840]. 10999
- Thiele, F. C.** Ueber freien Schwefel im Petroleum aus Beaumont. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (896-897). [1100 6500 G 18]. 11000
- Thiele, Herm.** Schmelzpunktbestimmungsapparat. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (780-781). [0910 7200 C 1810]. 11001

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Ueber Abkömmlinge des Phenyl-nitroäthylens. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **325**, 1902, (1-18). [1130 1530 1230]. 11002

_____ und **Jehl**, Paul. Ueber die Reduction der Vinylacrylsäure. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2320-2321). [1320]. 11003

Thiesen, M. Zur Theorie der Diffusion. *Berlin, Verh. D. physik. Ges.*, **4**, 1902, (348-360). [7150 C 0200]. 11004

Thöny, J. v. Winterstein, E.

Thörner, Wilh. Probenahme und Wasserbestimmung bei Holzstoff und ähnlichen Stoffen. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (303-305). [6500]. 11005

_____ Probenahme von Holzstoff und ähnlichen Stoffen. *Zs. öff. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (183-184). [6500]. 11006

Thomann, O. v. Gnehm, R.

Thomas, George Edward and **Hall**, Clarence A. New apparatus in water analysis. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (535-539). [6000 6500]. 11007

Thomas, J. C. A. Simon und **Leent**, F. H. van. Verunreinigung von comprimiertem Sauerstoff mit Wasserstoff. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1236-1237). [0550]. 11008

Thomas, Pierre. Sur la séparation du galactose et du glucose par le *Saccharomyces Ludwigi*. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (610-612). [8020 1810 Q 1010 1422]. 11009

Thomas, V. Sur quelques combinaisons thalliques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (545-547). [0790]. 11010

_____ Dosage volumétrique du thallium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (655-657). [0790]. 11011

_____ Dosage volumétrique des iodures en présence de chlorures et de bromures. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1141-1143). [6300]. 11012

_____ Recherches sur le thallium (I). Dosage du thallium à l'état thalleux. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (479-471). [0790 6200]. 11013

Thomas, V. Recherches sur le thallium (II). Action du brome sur le chlorure thalleux en présence de l'eau: Composés du type Tl^2X^4 . *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (471-474). [0790]. 11014

_____ Recherches sur le thallium (III). Chlorobromures de thallium: Composés du type Tl^4X^6 . *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (474-481). [0790]. 11015

_____ Recherches sur le thallium (IV). Action du brome sur le chlorure thalleux en présence de solvants organiques et par voie sèche. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (481-484). [0790]. 11016

Thompson, Albert. Méthode de dosage volumétrique du tannin et analyse des bois et extraits tanniques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (689-691). [6500]. 11017

Thoms, H[ermann]. Ueber einen krystallisierenden Körper aus *Cordia excelsa*. *Berlin, Ber. D. pharm. Ges.*, **12**, 1902, (140-142). [1930 Q 1630 M 3120]. 11018

_____ Ueber einen krystallisierenden Körper aus den Blättern von *Salacia fluminensis*. *Berlin, Ber. D. pharm. Ges.*, **12**, 1902, (142-143). [1210 M 3120]. 11019

_____ und **Beckstroem**, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. I. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3187-3195). [6500 1230 M 3120]. 11020

_____ Ueber das Calameon des Calmusöles. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3195-3200). [6500]. 11021

Thomsen, Julius. Fremgangsmaade, ved hvilken det hidtil hypotetiske Stof Enkelt-Svovlkulstof (CS) med Lethed kan dannes. [A method by which the hitherto hypothetical substance of carbonic monosulphide (CS) may easily be formed.]. *Kjøbenhavn, Vid. Selsk. Overs.*, **1902**, (215-224). [0210]. 11022

Thomson, J. J. On bodies smaller than atoms. [Reprinted from *Pop. Sci.*, Mon., New York, N.Y., August, 1901]. Washington, D.C., Smithsonian Inst. Rep., **1901**, 1902, (231-243). [7000 C 0100]. 11023

Thon, Eduard. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Thoraus, Ernst. Ueber die Kondensation des δ -Phenyl- α -Methylpyridins mit Aldehyden. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (41. 22 cm. [1930]. 11024

Ueber die Condensation des δ -Phenyl- α -methylpyridins mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (415-419). [1930]. 11025

Thorne, L. T. and **Jeffers**, E. H. Note on the purification of hydrochloric acid from arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118-120). [0250]. 11026

Thorpe, T[homas] E[dward]. Essays in Historical Chemistry. London (Macmillan), 1902, (xii + 582). 23 cm. 12s. 11027

and **Stubbs**, George. Taxine. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (874-883); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (123-124). [3010]. 11028

v. Clarke, F. W.

Thovert, J. Recherches sur la diffusion. Thèse Fac. sci. Lyon. Paris, (Gauthier-Villars), 1902, (71, av. 8 fig.). 24 cm. [7150 C 6240]. 11029

Sur une application nouvelle des observations optiques à l'étude de la diffusion. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (594-596). [7150 C 0100 3620]. 11030

Recherches sur la diffusion. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (366-432, av. fig.). [7150 C 0200]. 11031

Thurm, Richard. Ueber die Konstitution der δ -Methylharnsäure sowie der Alkylderivate des Methyluracils und des Nitrouracils. Diss. Hannover. Herzberg a. H. (Druck v. G. F. Preiss), 1902, (33). 22 cm. [1930]. 11032

v. Behrend, Robert.

Thurston, R[obert] H[enry]. Henry Morton. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (858-861). [0010]. 11033

Thyssen, Heinrich. Das Hydrasid der α -Thiophencarbonsäure. Curtius, Theodor. Hydrazide und Azide organischer Säuren. XXV.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19). [1920]. 11034

Tichomiroff, M. v. Schultz, G.

[**Tichvinskij**, Michail Michajlovič.] Тихвинский, М. М. О взаимодействии между диалкилами и хлористым фенолидиазониемъ. [Action du zinc éthyl sur le chlorure du phényldiazonium.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (650-652). [1740 2000]. 11035

v. Bamberger, Eugen.

Tickle, T. and **Collie**, J. Norman. Some hydroxypyrrone derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1004-1007); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (170-171). [1910]. 11036

Tiemann, H. Versuche über die Leistungsfähigkeit der Milchenträumungsmaschine „Thuringia No. II“. MolkZtg. Hildesheim, **16**, 1902, (105-106). [0910 Q 1833]. 11037

Versuche mit der Handcentrifuge „Rübezahl Nr. O“. MolkZtg. Hildesheim, **16**, 1902, (730). [0910 Q 1830]. 11038

Tiesenholt, W. von. Ueber die Zusammensetzung des Chlorkalks. (1. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (512-527). [0220]. 11039

Tietz, Heinrich. Ueber eine neue Reaktion der α - β -ungesättigten Ketoxime. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (47). 22 cm. [1630]. 11040

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774-775). [1120 1210 1230]. 11041

Sur le méthoéthénylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (845-847). [1130]. 11042

Sur la migration phénylque du phényléthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1505-1507). [7000]. 11043

Sur la formation du trioxyméthylène par oxydation directe des composés aromatiques à chaîne méthoéthénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1066-1068). [1410]. 11044

Bernard, R. et **Glöss**, P. L'industrie des parfums chimiques et des parfums naturels à l'Exposition de 1900. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (321-336). [0040]. 11045

Tilden, W. A. and Burrows, H. The constitution of limettin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (508-512). [1910]. 11046

Tinsley, J. D. and Vernon, J. J. Soil and soil moisture investigations. Agric. Exp. Sta., New Mexico, Mesilla Park, Bull. **38**, (55-95, with 12 pl.); [review]. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (430-431). [6500]. 11047

Tiščenko, Vjačeslav Evgenijevič. Тищенко, В. Е. Новый типъ стеклокъ для промыванія и сушенія газовъ. [Un type nouveau des appareils pour laver et sécher les gaz.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (67-69). [0910]. 11048

Tissier, C. Les parfums synthétiques. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (462-467). [0040 Q 3400 3430]. 11049

Tissier, L. v. Grignard, V.

Titherley, Arthur Walsh. The action of sodamide and of acyl-substituted sodamides on organic esters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1520-1533); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (186-187). [1300 1310 1330 1510 1660]. 11050

[Tizengolīt, Vladimir Robertovič.] Тизенгольтъ, В. Р. О составѣ бѣлизной извести. [Composition du hypochlorite de chaux.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (666-683). [0220]. 11051

Tocher, J. F. The oxidation and determination of uric acid and urates. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (161-166). [1930 6300 6500]. 11052

Tochtermann, Leon. Ueber die Einwirkung der Aminobenzoësäuren auf einige aliphatische γ -Aldehydösäuren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1901-1902, (68). 8vo. [1310 1330]. 11053

Todtenhaupt, F. Beitrag zur Zündholzfabrikation. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (721). [0570]. 11054

Tőkés, Lajos. A chemia haladása a XIX. században. [Die Fortschritte der Chemie im XIX. Jahrhundert.] Delmagy. Term. Füz., Temesvár, **25**, 1901, (57-78). [0010]. 11055

Tollens, Bernhard.] Nachtrag zu der Abhandlung von Yoder und Tollens über Dehydroschleimsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (98). [1910]. 11056

Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane. Mit E. Kröber's Tabelle zur Umwandlung von Phloroglucid in Furfurol. Pentosan u. s. w. Hoppe-Seyler's Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (239-243, I-IX). [6300 1840 M 3120]. 11057

Ueber die Dehydroschleimsäure, ihre Salze und Ester (nach gemeinsamen Untersuchungen mit P. Yoder). Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (116-117). [1910]. 11058

Ueber die Bestandtheile einiger inländischer und ausländischer Pflanzenstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73** (1901), II, 1, 1902, (164-165). [6500 M 3120]. 11059

Max Märcker†. J. Landw., Berlin, **49**, 1902, (305-309, mit Bild). [0010 Q 0010 M 0010]. 11060

v. Browne, C. A. jun. and Kröber, E.

Tolloczko, Stanisław. Chlorek antymonowy w zastosowaniu do kryskopii. [Sur l'emploi du trichlorure d'antimoine en cryoscopie.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (103-108). [7200]. 11061

Tolman, L. M. A note on the use of the Bechi or silver nitrate test on olive oils. Washington D.C. Cont. Bur. Chem. U.S. Dept. Agric., No. **43**; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (396-397). [6500]. 11062

The polarization of fruits, jellies, jams, and honies. Washington, D.C., Cont. Bur. Chem. U.S. Dept. Agric., No. **44**; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (515-524). [6500]. 11063

and Munson, L. S. Refractive indices of salad oils—Correction for temperature. Washington, D.C., Cont. Bur. Chem. U. S. Dept. Agric., No. **45**; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (754-758). [6500]. 11064

Tolson, Stanley. v. Diels, Otto.

Tompkins, P. W. v. Curtis, Marvin.

Topaloff, Wassil. v. Biehringer Joachim.

Torrey, Henry A. On the action of ethylene dibromide on paranitrosodimethylaniline. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (107-121). [1120 1630]. 11065

Tortelli, M. und Pergami, A. Ueber das mittlere Molekulargewicht der unlöslichen Fettsäuren von Fetten. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (182-184, 204-205). [1300 7100 Q 1510 M 3120]. 11066

——— et **Ruggeri, R.** Nouvelles recherches sur la détermination de l'huile d'arachide. *Monit. sci. Quesn.*, Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (215-217). [6500]. 11067

Tower, O. F. On the constitution of certain organic salts of nickel and cobalt as they exist in aqueous solution. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1012-1023). [7100 7150 C 6250]. 11068

Tower, R. W. v. Green, Erik H.

Townsend, John S. The conductivity produced in gases by the aid of ultraviolet light. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (557-576). [7250]. 11069

Trachmann, Otto. Zur Schwefelsäurebestimmung. *Pharm. Ztg.*, Berlin, **47**, 1902, (470). [6300]. 11070

Traube, Arthur. Ueber photochemische Schirmwirkung. *Diss.*, Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (46). 21 cm. [7350 C 3860]. 11071

——— v. Blecher, C.

Traube, I[sidor]. Theorie der kritischen Erscheinungen und der Verdampfung. Beitrag zur Theorie der Lösungen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (267-311). [7200 7150 C 1880]. 11072

——— Beitrag zur Theorie von van der Waals. Vortrag. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, 1902, (50-51). [7200 C 1880]. 11073

——— Jahresbericht über die Fortschritte der physikalischen Chemie und Physik im Jahre 1901. *ChemZtg.*, Cöthen, **26**, 1902, (747-752). [7000]. 11074

Traube, Wilhelm. Ueber die β , β' -Diaminoadipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4121-4128). [1310]. 11075

——— Ueber das Verhalten des Dicyans zu Methylenverbindungen. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (114-116). [1310]. 11076

Traut, H. Leitfaden zum Photographieren. Ein Handbuch für Kunstliebhaber. Leipzig (E. Haberland), 1902, (IV + 101). 22 cm. Geb. 2 M. [7350 C 3080]. 11077

Traver, A. F. v. White, A. H.

Travers, Morris W., Senter, George und Jaquerod, Adrien. On the measurement of temperature. Part I. On the pressure coefficients of hydrogen and helium at constant volume and at different initial pressures. Part II. On the vapour pressures of liquid oxygen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. Part III. On the vapour pressures of liquid hydrogen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. London, *Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (484-491). (Abstract). [7150 7200]. 11078

——— v. Burkard, Emil.

Treadwell, F[red.] P. und Koch, A. A. Ueber die Bestimmung der Kohle in Pyrit. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **16**, 1903, (173-175). [6500 G 12]. 11079

Trenzen, Carl. Beiträge zur Kenntniss einiger niederhessischer Basalte. *Diss.* Marburg [Druck v. C. Grüniger, Stuttgart], 1902, (43). 23 cm. [6500 G 82 87]. 11080

Treumann, [J.]. Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums in Dampfkesseln. (Vortrag.) *Zs. öff. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (439-443). [0460]. 11081

Trevor, J. E. Note on the fundamental equations of multiple points. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (259-260). [7000]. 11082

——— The nomenclature of variance. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (136-137). [7200]. 11083

——— A derivation of the phase rule. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (185-189). [7200]. 11084

- Trillat et Forestier.** Sur la composition du lait de brebis. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1517-1519). [6500 Q 1839 1831 1833 1834 N 6011 6031]. 11085
- Composition du lait de brebis. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (321-323). [6500 Q 1830]. 11086
- r. Adrian.
- Trillat, A.** Procédé de dosage de la glycérine dans le vin. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (903-905). [6300 6500]. 11087
- Appareil d'étude pour les actions de contact. Cas de la spirale de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (797-803). [5500]. 11088
- Trillat, J. A.** Oxydation des alcools par l'action du contact. Paris (G. et Naud), 1902, 212. 25 cm. [1200]. 11089
- Trillich, Heinrich.** r. Emmerich, Rudolf.
- Tripp, E.** r. Zincke, Theodor.
- Troeger, [Julius] und Hurdelbrink, F.** Ueber in p-Stellung monohalogensubstituierte arylthio-sulfonsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (82-90). [1330]. 11090
- und **Meine, W.** Ueber die Einwirkung von Arylaminen auf m-Benzoldisulfonchlorid und 1,2,4-Toluoldisulfonchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960). [1330]. 11091
- Ueber einige Salze der m-Benzoldithiosulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2164-2168). [1330]. 11092
- Tromp de Haas, W. R.** r. Romburgh, [Pieter] van.
- Trotman, S. R. and Peters, H.** The analysis of cod-oils for tanning purposes. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (693). [6500]. 11093
- The determination of nitrates in water by the indigo carmine test. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (694). [6500]. 11094
- Trowbridge, John.** On spectra arising from the dissociation of water vapour and the presence of dark lines in these gaseous spectra. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (156-161, with pl.). [7300]. 11095
- Trowbridge, John.** On spectra arising from the dissociation of water vapour, and the presence of dark lines in these spectra. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (1-6, with 1 pl.). [7300 C 3030]. 11096
- Spectra of gases at high temperatures. Philadelphia, Pa., Proc. Amer. Phil. Soc., **41**, 1902, (138-140). [7300 C 3030]. 11097
- Truchot, P.** Analyse des cuivres et mattes industriels. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (1-5, 58-61). [6500 0290]. 11098
- Dosage électrolytique du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (165-167). [6200 0820]. 11099
- Caractérisation de traces de vanadium et séparation du vanadium d'avec le molybdène. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (167-168). [6100 0820]. 11100
- Analyse des cuivres et mattes industriels. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (180). [6500]. 11101
- Tschermak, Gustav.** Bemerkungen über das Mischungsgesetz der Turmaline. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (209-219). [7100 G 510 50]. 11102
- Tscheuschner, C.** Die philosophisch-geschichtlichen Voraussetzungen der Energetik. (Berner Studien zur Philosophie . . . Bd. 30.) Bern (Sturzenegger), 1901, (II + 49). 7000. 11103
- Tschirch, B.** Ueber die Aloe. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (497-501). [6500 1860]. 11104
- Ueber die Copaivabalsame. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (509-512). 1860 6500. 11105
- und **Heuberger, K.** Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630). 6500 1850 1530 7300 C 3860 Q 9190 9135 9125 M 3120 5490. 11106
- und **Koch, M.** Untersuchungen über die Sekrete. 45. Ueber das Harz von *Dammara orientalis* (Manila-Copal). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229). [1860 6500 1350 M 3120]. 11107

- Tschirner**, Fred. v. Bamberger, Eug.
Tschitschibabin. v. Čičibabin.
Tschugaeff. v. Čugajev.
Tsakamoto, Michitō. On Kaki-shibu, a fruit juice in technical application in Japan. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (329-335). [1860]. 11108
Tucker, Samuel A. Note on the preparation of metallic lithium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1024-1025). [0450]. 11109
 ——— and **Moody**, Herbert R. The production of hitherto unknown metallic borides. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (14-17). [0270 0480 0840 0890]. 11110
Tüllner, Hermann. v. Fischer, Emil.
Tugendhat, B. v. Ulrich, G.
Tulleken, J. E. v. Sjollem, B.
Tunncliffe, F. W. The digestibility of the albuminous constituents of human milk and that of various substitutes for it. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (445-451). [8040]. 11112
Turner, Alfred John. v. Hewitt, John Theodore.
Tutton, A. E. Eine vergleichende Untersuchung der Doppelselenate der Reihe $R_2MSeO_{4.2} \cdot 6H_2O$. Gruppe 2. Salze, welche Magnesium enthalten. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (529-560). [7100 G 700 420]. 11113
Uhlenhuth. Eine Methode zur Unterscheidung der verschiedenen Blutarten, im besonderen zum differentialdiagnostischen Nachweise von Menschenblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (82-83). [6500 Q 5028 5480 0090 1240 R 3600]. 11111
 ——— Weitere Mittheilungen über meine Methode zum Nachweise von Menschenblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (260-261). [6500 Q 5028 5480 R 3600 Q 0090 1240]. 11115
 ——— Weitere Mittheilungen über die praktische Anwendung meiner forensischen Methode zum Nachweis von Menschen- und Thierblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (499-501). [6500 Q 5028 5480 1240 0090 R 3600]. 11116
Ulbricht, R. Vegetationsversuche in Töpfen über die Wirkung der Kalkerde und Magnesia in gebrannten Kalken und in Mergeln. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (103-166). [8030 M 3060 6000]. 11117
Ulfers, Fr. v. Eberle, G.
Ullmann, F. Ueber Triphenylmethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1811-1813). [1130]. 11118
 ——— und **Baezner**, C. Ueber Acridinsynthesen mittels o-Aminobenzylalkohol. [8. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2670-2672). [1930 5500]. 11119
 ——— und **Bleier**, H. Zur Darstellung von o-Aminobenzophenonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4273-4280). [1530 5020]. 11120
 ——— und **Borsum**, W. Zur Kenntniss des Hexaphenyläthans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2877-2881). [1130]. 11121
 ——— und **Consonno**, F. Ueber Halogendinitronaphtaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811). [1630]. 11122
 ——— und **Goldberg**, Irma. Zur Darstellung der Monooxybenzophenone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2811-2814). [1530]. 11123
 ——— und **Mauthner**, F. Ueber die Oxydation von o-Phenylendiamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4302-4306). [1930 1630]. 11124
 ——— **Racovitza**, N. A. u. **Rozenbrand**, Melanie. Ueber Phenyl-naphtacridinderivate. [6. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325). [1930 5020]. 11125
 ——— **Rozenbrand**, M[elanie], **Mühlhauser**, B. und **Grether**, E. Ueber 3'-Alkylamino-9-phenyl-1,2-naphtacridine. [7. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (326-340). [1630 1930 5020]. 11126
Ulmer, Theo. Ueber asymm.-o-Diaminodibenzylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1567-1569). [1630]. 11127
 ——— v. Busch, Max.

Ulrich, Gustav. Ueber Lignorosin. Farberztg, Berlin, **13**, 1902, (119-121). [0660 5000]. 11128

— und **Tugendhat, B.** Ein Beitrag zur Kenntniss der Chrombeizen. Farberztg, Berlin, **13**, 1902, (134-135). [5000]. 11129

Ulrich, Harry. Ueber molekulare Umlagerungen acetylierter Phenole. Diss. Greifswald. Berlin (Druck v. O. u. E. Klett), 1902, (65, mit 1 Taf.). 22 cm. [1230 7000]. 11130

Ulrichs, Ernst. Wiedergewinnung von Alkohol- und Essigdämpfen. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (103). [1310 R 2700]. 11131

Umbach, Theodor. Zur Kenntnis der Derivate der m-Jodtoluols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttuff), 1901, (48). 21 cm. [1130]. 11132

Umber, F[r]iedrich. Notiz über Pentosenreactionen in filtrirten Flüssigkeiten. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (87). [6150 Q 1430 8450]. 11133

— Zur Chemie und Biologie der Eiweisskörper. Vortrag. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (657-659). [4010 Q 1124 1131 5480 R 3600]. 11134

Umney, John C. and Bennett, C. T. Olive oil; its commercial varieties and the pharmacopoeial tests. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (144-146). [6500]. 11135

— — — — — Chinese oil of neroli. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (146-147). [6500]. 11136

Unger, Ernst. v. Jäger, Richard.

Uno, Hirosaburō. On the amount of soluble albumin in different parts of plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, 391-393. [8000]. 11137

Urban, Wilhelm. Acetonsulfat als Ersatz der Alkalisulfite. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (328-330). [7350]. 11138

Ury, Hans. Zur Methodik der Fäkaluntersuchungen. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (718-723). [6500 Q 7055]. 11139

Utz, F[r]anz. Kleinere Mittheilungen aus dem hygienisch-chemischen Laboratorium des kgl. Garnisonlazareths in Würzburg. Butteröl. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (48-49). [6500 M 3120 Q 1875]. 11140

— Unterscheidung von Infusum Ipecacuanhae und Infusum Senegae. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (92). [6500 Q 9190]. 11141

— Beitrag zur Halphen'schen Reaktion auf Baumwollsamönl. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (125-126). [6500 M 3120]. 11142

— Zum Nachweise des Sesamöles. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (177-178). [6500 M 3120]. 11143

— Die Welmans'sche Reaktion zum Nachweise von Pflanzenfetten und ihre Modifikation durch Geuther. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (231-232). [6500 Q 1839 1860 M 3120]. 11144

— Zur Untersuchung der Kakaobutter. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (19-20). [6500 Q 1885]. 11145

— Nachweis von Sesamöl in Chocolate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (309). [6500 Q 1885]. 11146

— Beitrag zur Margarinefrage. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (730-732). [6500 Q 1839 7940]. 11147

— Der Nachweis von Baumwollsamönl in Schweineschmalz und Olivenöl. Seifen-Ztg, Augsburg, **29**, 1902, (415-416, 435, 455, 475-476, 490, 508-509, 525, 543, 562, 580, 599-600, 616-617). [6500 M 3120 Q 1860 1875]. 11148

— Beiträge zur Milchuntersuchung mittelst Refraktometers. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (49-50). [6000 Q 1830]. 11149

— Nachweis gekochter und ungekochter Milch. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, 115-116. [6500 Q 1830]. 11150

Vahlen, Ernst. Ueber Morphinigenin und Epiosin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 344 3047. [6630 Q 9180 5090]. 11151

Vail, Cary E. v. Alway, Frederick J.

Vaillant, V. Étude géologique et analyses des eaux destinées à l'alimentation de la ville d'Armentières. Lille, Ann. soc. géol., **30**, 1902, (245-252). [6500 J 50 Q 1881]. 11152

Valcien, Charles. Contributions à l'étude de la migration des doubles liaisons quinoniques dans leurs composés de l'azonium. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (31). Svo. [1930]. 11153

Valenta, E. Ueber die abschwächende Wirkung des Schwefeleammoniums auf feinkörnige Gelatineemulsionssilberbilder und deren Ursache. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (165-168). [7350]. 11154

——— v. Eder, J[oseph] M[aria].

[**Validen, Pavel Ivanovič.**] Вальденъ, П. П. О многоатомномъ кислотѣ и основныхъ его свойствахъ. [Sur l'oxygène polyatomique et ses propriétés basiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (54, II, Pr. verb.). [0550]. 11155

——— О не нормальныхъ электролитахъ. [Sur les électrolytes anormaux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (55, II, Pr. verb.). [7250]. 11156

Vallé, E. v. Vila, A.

Van Aubel. v. Aubel, van.

Vanderkleed, C. E. v. Evans, P. N.

Van der Sleen, Gosen. v. Sleen, Gosen van der.

Vandeveld, A. J. J. Sur les impressions produites sous l'influence de certains gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1453-1454). [0100]. 11157

Vanino, L. Ueber Baryumsulfat als Reagens auf colloidale Metalllösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (662-663). [7150 6000]. 11158

——— Ueber eine neue Bildungsweise von Trithioformaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3251-3252). [1410]. 11159

——— Ueber den Arsenwasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (856-858). [0140 Q 9115]. 11160

——— Ueber eine Entzündung der Schiessbaumwolle durch Wasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1299-1300). [7200]. 11161

Vanino, L. Zur Chlorkalkanalyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (539-544). [6400]. 11162

——— Ueber die Einwirkung von Natriumdioxyd auf Paraform. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (619-620). [1410]. 11163

——— und **Hauser, O.** Ueber einige neue Verbindungen des Wismuthtrichlorides und Wismuthtrijodides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666). [1630 1930]. 11164

——— und **Seitter, E.** Die Maassflüssigkeiten und Ursubstanz in der Litteratur. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (141-218). [6000]. 11165

Van Name, R. G. v. Naune, R. G. van.

Van Slyke, L. L. v. Slyke, L. L. van.

Van 't Hoff. v. Hoff, van 't.

[**Vasiljev, N. Z.**] Васильевъ, Н. З. Дѣйствіе азотнокислой мѣди на бензолъ. [Action de l'azotate de cuivre sur le benzol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (33-37). [0290 1130]. 11166

Vaubel, Wilhelm. Die physikalischen und chemischen Methoden der quantitativen Bestimmung organischer Verbindungen. Bd 1. Die physikalischen Methoden. Bd 2. Die chemischen Methoden. Berlin (J. Springer), 1902, (XIV + 593, XI + 530). 24 cm. 24 M. [6000 6300 7000]. 11167

——— Ueber das Vorkommen von Diazoamido- bzw. Diazooxyverbindungen in Azofarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (3-4). [5020 1700]. 11168

——— Zur Kenntnis des Indigiblaus und Indigrots. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (39-45). [5020 1930]. 11169

——— Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (339). [6300]. 11170

——— Die Frage nach der Configuration des Benzolkerns. ChemZtg, Cothen, **26**, 1902, (244-245). [7000]. 11171

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Moleculargrösse des flüssigen Wassers und das Ostwald'sche Verdünnungsgesetz. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (395-398). [7000 7250 C 6250]. 11172

——— Ueber die Gleichgewichtsverhältnisse der isomeren Formen der Diazoamidverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1209-1211). [1740 7050]. 11173

Vaudin, L. Sur un rôle particulier des hydrates de carbone dans l'utilisation des sels insolubles dans l'organisme. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (85-93). [8040 Q 1411 7930]. 11174

Veillon, Louis. Zur Kenntniss des m-Oxyphenyl-p-tolylamin. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (71). 8vo. [1230]. 11175

——— v. Gnehm, R.

Veley, V. H. and Manley, J. J. The ionic and thermal coefficients of nitric acid. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (118-122). [0490 7250 7200]. 11176

Verda, A. v. Seiler, Frédéric.

Vernadsky, W. S. und Popoff, S. P. Ueber den Boraxgehalt von Eruptionsproducten aus dem Salsengebiet von Kertsch und Taman. Zs. prakt. Geol., Berlin, **10**, 1902, (79-81). [0500 H 20 G 13 J 12]. 11177

Verneuil, A. Production artificielle du rubis par fusion. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (791). [0120 G 16]. 11178

Vernon, H. M. Pancreatic diastase, and its zymogen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (137-155). [8010]. 11179

——— The differences of action of various diastases. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (156-174). [8010]. 11180

——— The conditions of action of the pancreatic secretion. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (375-394). [8040]. 11181

——— Pancreatic zymogens and pro-zymogens. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (448-473). [8010]. 11182

Vernon, J. J. v. Tinsley, J. D.

Vesely, Victor. Contributions à l'étude des matières colorantes thiaziniques. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (43). 8vo. [1940 5020]. 11183

Vèzes, M. Revue des progrès réalisés dans l'étude chimique de la colophane. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (339-360). [1340]. 18184

——— Sur les sels complexes du platine. (V). Réactions des platooxalonitrates. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (930-936). [0610]. 11185

——— et **Wintrebort, L.** Sur les complexes de l'osmium: osmyloxalate de potassium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (569-578). [0560]. 11186

Viard, Georges. Sur la précipitation du chlorure et du bromure cuivriques par l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (168-170). [0290]. 11187

——— Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (242-244). [0230 0380 0720 6100]. 11188

——— Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1026-1030). [6100]. 11189

Vibrans, O. Ueber die Bezahlung der Zuckerrüben nach dem Werthe. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (313-319). [6500]. 11190

——— Ueber die Bezahlung der Zuckerrüben nach dem Werthe. (Forts. u. Schluss.) D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (383-385, 467-468, 469, 499-503). [6500]. 11191

Vicario. De la valeur comparée des principaux dissolvants de l'acide urique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (265-270). [1930]. 11192

Vidal. Le noir Vidal et le noir d'aniline. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (218-219). [5020]. 11193

Vidal, Léon. Expériences sur les propriétés photographiques du radium. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), **18**, 1902, (137-139). [0620 C 4240 3080]. 11194

Viele, Frederick W. v. Alway, Frederick J.

Vieth, P. Versuche mit einem Svea-Separator Nr. I veränderter Bauart. *MolkZtg*, Hildesheim, **16**, 1902, (181-182). [0910 Q 1830]. 11195

——— Versuche mit einer Milch-Centrifuge „Merkur“. *MolkZtg*, Hildesheim, **16**, 1902, (709-710). [0910 Q 1830]. 11196

Vieweg, Walther. v. Stobbe, Hans.

Vignon, Léo et Bay, I. Sur la saponification des éthers nitriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (507-509). [1210]. 11197

——— et **Gérin, F.** Nitromannite et nitrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (24-26). [1210 1840]. 11198

——— Sur les propriétés réductrices de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (26-28). [1210]. 11199

——— Dérivé nitrique de la pentaerythrite. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (28-30). [1210]. 11200

——— Dérivés nitrés de l'arabite et de la rhamnite. Constitution de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (30-32). [1210]. 11201

Vignon, P. Sur la formation d'images négatives par l'action de certaines vapeurs. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, (902-904). [7350]. 11202

Vila, A. et Vallée, E. Mécanisme de synthèse de la leucine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1594-1597). [1310 1410]. 11203

——— v. Etard, A.

Ville, J. et Moitessier, J. Action du sang sur l'eau oxygénée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1003-1008). [8010 Q 5025]. 11204

Villiger, Victor. v. Baeyer, Adolf.

Villinger, [Arnold]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Eiweissforschung. *Münchener med. Wochenschr.*, **49**, 1902, (893-894). [4000 Q 1100]. 11205

Vincent, Camille. Présence du tellure dans des lingots d'argent américains. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1901, (23-24). [0760]. 11206

Vincent, J. H. On a general numerical connexion between the atomic weights. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (103-115). [7100]. 11207

——— Note on a general numerical connection between the atomic weights. *Cambridge, Proc. Phil. Soc.*, **11**, 1902, (477). [7000]. 11208

——— The density and coefficient of cubical expansion of ice. (Communicated to the Royal Society of London, Feb. 6, 1902.) *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (129-153). [7200 C 1800]. 11209

Vincent, Swale. Die Eiweisskörper der glatten Muskelfasern. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **34**, 1902, (417-429). [4010 Q 4025.3 1100]. 11210

Vires, J. v. Girard, J. de.

Voegelen, E. Germaniumwasserstoff. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (325-330). [0350]. 11211

——— v. Hantzsch, A.

Vogel und Luff. Neuerungen auf dem Gebiete der Brauerei und Mälzerei. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (422-426). [6500 R 2610 1820 M 3100 Q 1884]. 11212

Vogel, E. Taschenbuch der praktischen Photographie. Ein Leitfaden für Anfänger und Fortgeschrittene. 10. Aufl. Bearb. von Paul Hanke. Berlin (G. Schmidt), 1902, (VIII + 321, mit 9 Taf.). 17 cm. Geb. 2,50 M. [7350 C 3080]. 11213

Vogel, H. W. Das photographische Pigment-Verfahren (Kohldruck). 4., völlig veränderte Aufl. mit einem Anhang über das Velours-, Gummidruck- und Ozotypie-Verfahren. Bearb. von Paul Hanke. (Photographische Bibliothek, Bd I.) Berlin (G. Schmidt), 1902, (VIII + 127, mit 1 Taf.). 21 cm. 3 M. [7350]. 11214

Vogel, O. Ueber Selbstentzündung der Baumwolle. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (555). [7200]. 11215

Vogel, Otto. Elektrische Schmelzöfen mit Lichtbogenheizung. *Zs. Calciumcarbidfabr.*, Berlin, **5**, 1902, (358-359, 366-368, 373-375). [0910 7200]. 11216

Vogtherr, H. v. Pschorr, Robert.

Vogtherr, M. Eine neue Form des Kjeldahl-Apparats. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (817). [6000]. 11217

——— Eine neue Form des Kjeldahl-Apparates. Zs. öf. Chem., Plauen, **8**, 1902, (444-446). [6000]. 11218

Voit, Carl von. Willy Kühne. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (249-262). [0010 Q 0010]. 11219

[Vojnarovskaja, S. et Naumova, S.] Войнаровская, С. и Наумова, С. Технический анализъ масла изъ арбузныхъ сѣмянъ. [Analyse technique d'une huile obtenue des graines des melons d'eau.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (695-697). [6500]. 11220

Volhard, Jacob und Fischer, Emil. August Wilhelm von Hofmann. Ein Lebensbild, im Auftrage der deutschen chemischen Gesellschaft verfasst. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, Sonderheft (282, mit 2 Bildnissen). [0010]. 11221

Volk, R. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Auer-Gasglühlichtbeleuchtung. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (110-112). [0910]. 11222

Volland, C. E. Einiges über Wagenfette und deren Prüfung. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (707-708). [6500]. 11223

Volland, Hans. r. Stobbe, Hans.

Volney, C. W. On the decomposition of sodium nitrate by sulphuric acid. Part III. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (222-226). [0500 0660]. 11224

Volochovič, L. I. r. Charickov, K. V.

Vongerichten, E. Ueber Apiose, eine β -Oxymethylerythrose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (71-83). [1810 1310]. 11225

——— Ueber die Identität von Thebaolmethyläther aus Thebain mit 3. 4. 6-Trimethoxyphenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4410-4411). [1230 3010]. 11226

Voorhees, E. B. Studies in denitrification. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (785-823). [8030 M 3120]. 11227

Vorländer, D[aniell]. Indoxylbildung aus Phenylglycin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1683-1698). [1930 1330 5020]. 11228

——— Ueber die Beziehung des Wasserstoffs zu ungesättigten Elementen und Elementgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1845-1846). [0360 1930 7000]. 11229

——— Ueber die sogenannte negative Natur der ungesättigten Radicale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2309-2313). [7000]. 11230

——— Ueber die sogenannte negative Natur der ungesättigten Radicale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4142-4146). [7000]. 11231

——— Kohlenstoffdoppelbindung und Carbonyl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (66-98). [7000]. 11232

——— Ueber die Natur der Radicale. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (99-121). [7000]. 11233

——— und **Drescher, B.** Das krystallisirte Indoxyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1701-1702). [1930 1330]. 11234

——— und **Kohlmann, M.** Halogenderivate des Dimethylhydroresorcins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (239-259). [1530 1230 1510]. 11235

——— und **Meyer, Felix.** Aromatische Diazoniumsalze und ammoniakalische Kupferoxydullösung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (122-144). [1740]. 11236

——— und **Mumme, E.** Ueber N-Alkylderivate der Phenylglycerin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1699-1701). [1330 5020]. 11237

——— r. Wangerin, A.

[Vorobjév, V.] Воробьевъ, В. Турмалинъ. Tourmaline. St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (209-211). [0710]. 11238

Vossen, F. r. Kuncell, F.

Voswinckel, Hugo. Ueber Derivate des Triazans. 4. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 689. [1930]. 11239

Ueber Derivate des Triazans. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1009-1012). [1930]. 11240

Ueber nitrosirte Acylphenylhydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1943-1947). [1630]. 11241

Ueber Azoaldoxime und Hydrazidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3271-3274). [1720 1630]. 11242

Vournasos, Alexander Ch. Ueber eine neue Methode zur Analyse der Milchsäure im Magensaft. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (172-174). [6300 Q 7330]. 11243

r. Thibault, Paul.

Vozárik, A. Verfahren zur Bestimmung von Guanidin. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (670-672). [6300]. 11244

Vuk, Michael. r. Bamberger, Eug.

[**Vukolov**, Semén Petrovič.] Вук-ловъ, С. П. Углеаммиачная соль. [Ammonium carbonate.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (428-431). [0490]. 11245

Углекислота. [L'acide carbonique.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (452-457). [0210]. 11246

Углеродистый кальций, карбидъ кальція. [Calcium carbide.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (475-482). [0220]. 11247

Углеродъ. [Carbone.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (483-488). [0210]. 11248

Уголь каменный. [Steinkohle.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (549-556). [0210]. 11249

Уксусъ. [Vinaigre.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (661-666). [1310]. 11250

[**Vukolov**, Semén Petrovič.] Вук-ловъ, С. П. фосфористыя удобрения. [Engrais phosphoriques.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (355-364). [0570]. 11251

Фторъ. [Fluor.] St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (838-848). [0310]. 11252

Vulté, Hermann [Theodore] and **Gibson**, Harriet Winfield. Metallic soaps from linseed oil. An investigation of their solubilities in certain of the hydrocarbons. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (215-222). [6500]. 11253

and **Neustadt**, George M. S. Laboratory manual of inorganic preparations. . . . 3d ed. New York (Peck), 1902, (IV + 186 + IV). 20.5 cm. [0900]. 11254

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. Ternaere stelsels. [Ternary systems.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (544-560, 665-686, 862-876); **11**, [1902], (88-109, 224-243) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (448-463, 534-560, 681-694); **5**, [1902], (1-21, 121-139) (English); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **7**, [1902], (343-442) (French). [7150 7000 C 2480 1880 1920]. 11255

Over de voorwaarden voor het bestaan eener minimum kritische temperatuur bij een ternair stelsel. [On the conditions for the occurrence of a minimum critical temperature for a ternary system.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (285-294) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (225-235) (English). [7000 7150 C 2480 1880]. 11256

Enige opmerkingen over den gang der moleculaire transformatie. [Some observations on the course of the molecular transformation.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (391-395) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (303-307) (English). [7200 C 2480]. 11257

Condensation of gases. Encycl. Brit. Suppl., London, **27**, 1902, (183). [7000]. 11258

- Wacker**, Leonhard. Ueber Hydroxyl-amido- und Nitroso-Anthrachinone. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (666-669). [1530 1630]. 11259
- Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602). [5500 1740 1530 1330]. 11260
- Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3920-3928). [5500 1740 1530 1600]. 11261
- Reduktionsprodukte der Nitronaphtaline [Azoxyaphtalinderivate]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70). [1720 5020]. 11262
- Waddell**, John. The oxidation of nitrite by permanganate. Chem. News, London, **85**, 1902, (158). [0490 6300]. 11263
- Wade**, John. The constitution of the metallic cyanides as deduced from their synthetic interactions: The constitution of hydrogen cyanide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1596-1617); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (65-67), [1310 7050]. 11264
- Wadmore**, J. Mello. v. Chattaway, F. D.
- Waeber**, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 14. verb. Aufl. (R. Waebers Unterrichtsbücher für Chemie und Physik.) Leipzig (F. Hirt & S.), 1902, (77). 22 cm. 0,80 M. [0050]. 11265
- Wagner**, Benno. v. Henrich, Ferdinand.
- Wagner**, Julius. Ueber einheitliche Titersubstanzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (181-184). [6000]. 11266
- Wagner**, R. v. Gautier, L.
- Wagner**, Victor. s-o-p-Dioxydiphenylmethan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (313-315). [1230]. 11267
- Wahl**, A. Nitration des éthers acryliques substitués. Nancy, **1901**, (83). 25 cm. [1320 5500]. 11268
- v. Bouveault, L.
- Wahlberg**, Axel. Schwankungen von Kohlenstoff und Phosphor im Flusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (82-90). [0320 6500]. 11269
- Walck**, Gustav von. Ueber das spezifische Gewicht des Zellsaftes und seine Bedeutung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (293-294, 301-302, 312-313, 321-322). [7100 M 2800 3120 3040]. 11270
- Wald**, F. Kritische Studie über die wichtigsten chemischen Grundbegriffe. Ann. Natphilos., Leipzig, **1**, 1902, (15-19). [0000 7000]. 11271
- Walden**, P[aul]. Ueber den mehrwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1764-1772). [0550 7000]. 11272
- Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018-2031). [0210 7000 7250 1130 1230]. 11273
- Ueber Nitroäpfelsäure- und Nitroweinsäure-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4362-4369). [1310 7300]. 11274
- Ueber anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (371-395). [7150 7250 C 6250]. 11275
- und Centnerszwer, M. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (145-250); Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (513-596). [0660 7250 7150 C 6250 0300]. 11276
- Ciekły dwutlenek siarki jako rozpuszczalnik. [Sur l'anhydride sulfureux liquide et son action comme dissolvant.] Wiad. mat., Warszawa, **6**, 1902, (213-214). [7150 7200 7250 C 6250]. 11277
- Waldenberger**, Charles Adolph. Ueber die Elektrolyse der Estersalze der Phenylbernsteinsäure mit fettsauren Salzen. Phil. Diss. Basel, 1901-1902, (61). Svo. [7250 1310 1330]. 11278
- Walker**, E. W. Ainley. On the protective substances of immune sera. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (85-100). [8050]. 11279

Walker, George W. The application of the kinetic theory of gases to the electric, magnetic and optical properties of diatomic gases. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (394-398). [Abstract]. [7000]. 11280

Walker, J. Thermochemistry. Encycl. Brit. Suppl., London, **33**, 1902, (277-282). [7200]. 11281

Walker, John H. and Robertshaw, Charles D. On the determination of mineral oil in rosin oil. London, Anal., **27**, 1902, (238-239). [6500]. 11282

——— and **Warburton, George.** Hexabromides of glycerides and fatty acids. London, Anal., **27**, 1902, (237). [6500]. 11283

Wallace, E. C. r. Richardson, Clifford.

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (54. Abh.)—Ueber das Isoxim aus Tetrahydrocarvon. (Mitbearbeitet von L. Fresenius.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333). [1140 1540 1310 1510]. 11284

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (55. Abh.)—Ueber Verbindungen der Thujonreihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373). [1140 1540 1310 1910 1640]. 11285

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (56. Abh.)—Ueber Terpeneol. (Mitbearbeitet von O. Rahn.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (79-96). [1140 1240 1540]. 11286

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (57. Abh.)—Ueber ein neues Trimethylhexanon, $C_9H_{14}O$, und Trimethylhexanon, $C_9H_{16}O$, sowie über $\beta\beta$ -Dimethylperanton. (Mitbearbeitet von A. Scheunert.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (97-112). [1140 1540 1240]. 11287

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (58. Abh.)—Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. (Mitbearbeitet von M. Franke.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (112-117). [1140 1540 1640]. 11288

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (59. Abh.)—Ueber Phellandren. (Mitbearbeitet von Th. Böcker.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (269-280). [1140 1640 M 3120]. 11289

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (60. Abh.)—Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Alkamine und in sauerstofffreie Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (281-310). [1140 1540 1640 1930]. 11290

——— Ueber Cyclo-Methylhexen und Cyclo-Methylhexenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2822-2825). [1140 1540]. 11291

——— Zur Geschichte des Fenchens. Eine Antwort an Herrn Kondakov. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (586-596). [1140]. 11292

——— Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen (X). Neue Synthesen in der Terpenreihe (II). Ueber die Unterscheidung von α - und von β -Methyladipinsäure. Ueber eine Reihe neuer isomerer cyclischer Ketone der Formel $C_9H_{14}O$ und $C_9H_{16}O$. Ueber die Bildung von ϵ -Betenen. Ueber Phellandren. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-94, 94-96, 96-103, 103-104, 104-107). [0020 1140 1310 1340 1540 1910]. 11293

——— Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen XI. 1. Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. 2. Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (297-304). [1140 1540 1930]. 11294

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (53. Abh.) Synthesen in der Terpenreihe. I. Synthese hydroaromatischer und aromatischer Verbindungen aus Cyklohexenonen. (Mitbearbeitet von Hans Böttcher.) II. Synthese homologer Mentene und Terpene. (Mitbearbeitet von Fritz Thölke.) III. Verbindungen aus Pentanon. (Mitbearbeitet von N. Speransky.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160). [1140 1540 1340]. 11295

Wallau, Wilhelm. Neuere Reaktionen auf Acet-Essigsäure. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902, (18). 21 cm. [6150 Q 8320.2]. 11296

Wallbridge, William K. [On some double and triple thiocyanates.] II. Caesium-ferric thiocyanate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (256-258). [1310]. 11297

————— and **Wells, H[orace] J.** [On some double and triple thiocyanates.] III. The caesium-lead and potassium-lead thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (258-260). [1310]. 11298

Waller, A. D. Demonstration of a new method for rapidly estimating the percentage of CHCl_3 vapour in mixtures of CHCl_3 and air. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (XXXV-XXXVI). [6300]. 11299

Wallerstein, Saly. Quantitative Bestimmung der Globuline im Blutserum und in anderen thierischen Flüssigkeiten. Diss. Strasburg i./E. (J. Singer), 1902, (31). 22 cm. [6500 Q 5475 1140]. 11300

Wallot, Julius. Die Verwendung des Arago'schen Keilcompensators zur Messung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Mit einem Anhang über die Abhängigkeit der Brechungsexponenten der Salzlösungen von der Concentration. Diss. München. Leipzig (J. A. Barth), 1902, (76). 23 cm. [7300 C 3030 3610 3860]. 11301

Walsh, Thomas. v. Senior, Alfred.

Walter, W. Ueber Condensationsproducte aus aromatischen Aldehyden und Malonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1320-1321). [1430 1310 5020]. 11302

Walther, E. Das Chlorirungsverfahren zur Erzielung buntfarbiger Effecte. Färbertztg, Berlin, **13**, 1902, (265-267). [5000]. 11303

Walther, Julius. Synthese der Kohlenhydrate und darauf begründete Erklärung der Naturprocesse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (763-772). [1800 L 2000 Q 0110]. 11304

Walther, R[einh.] von. Untersuchungen über die Reactionsfähigkeit der Alkyloxy-säuren. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (479-480). [1310]. 11305

————— und **Raetze, W.** Zur Kenntniss des p-Chlorbenzaldehyds. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290). [1430]. 11306

Wandersleb, Ernst. Ueber die anomale Aenderung des longitudinalen Elasticitätsmoduls einiger Gläser mit der Temperatur und über den Einfluss gewisser Schwingungen auf den Elasticitätsmodul nach vorausgegangenen Erwärmungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (367-371). [0710 B 3290]. 11307

Wangerin, Albert. Ueber die Titration des Indigos mit Hydrosulfit und über die Bildung von Indigo aus Phenylglycino-Carbonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (72). 22 cm. [5020 6300 1930 M 3120]. 11308

————— Ueber eine Identitätsreaktion des Apomorphins. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (588). [6150 Q 9130]. 11309

————— Ueber den Helch'schen Pilocarpinnachweis und über Apomorphinreaktionen. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (599, 739-740). [6150 Q 9130]. 11310

————— und **Vorländer, D[aniel].** Die Titration des Indigos mit Hydrosulfit. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281-289). [6300 5020]. 11311

————— Titration des im Wasser gelösten Sauerstoffs mit Indigo und Hydrosulfitlösung. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (439-442). [6200 Q 1881]. 11312

Wanklyn, J. Alfred. On the physical peculiarities of solutions of gases in liquids. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (346-348). [0210 7150]. 11313

————— On the physical peculiarities of solutions of gases in liquids. No. 2. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (498-500). [0190 7150]. 11314

————— The composition of the canary-yellow arsenite of silver. Chem. News, London, **85**, 1902, (181). [0110]. 11315

Wanner, H. Ueber ein neues Pyrometer. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (207-211). [7200 C 1240].

11316

Warburg, E[mil]. Ueber die Bildung des Ozons bei der Spitzenentladung in Sauerstoff. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (781-792). [0550 7250 C 6810].

11317

Warburton, George. v. Walker, John [H.].

Ward, G. J. The rôle of alumina in blast furnace slags. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (452-453). [6500].

11318

Warin, J. Dosage des alcaloïdes de la noix de kola et de son extrait fluide. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (373-377). [3010].

11319

Warren, Robert C. v. Noyes, William A[libert].

Wartenberg, H. v. Comstein, W.

Wartenberg, Hans von. Beitrag zur Kenntnis der Quecksilberoxyhalogenide. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (52). 22 cm. [0380].

11320

— v. Fischer, Th.

Wassermann, A[ugust] und Schütze, Albert. Ueber eine neue forensische Methode zur Unterscheidung von Menschen- und Thierblut. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (187-190). [6500 Q 5028 1240 5480 0090 1131 R 3600].

11321

Waterhouse, Geo. B. Estimation of titanium. Chem. News, London, **85**, 1902, (198-199). [6200 6500].

11322

Waters, C. E. A simple apparatus for demonstrating the manufacture of water-gas. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (139-142). [0910].

11323

Watkins, H. C. v. Schlotterleck, Julius O.

Watson, Floyd R. Viscosity of liquids determined by measurement of capillary waves. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (20-38). [0300 7150].

11324

Watt, George. Arsenic as it occurs in India: a popular account, including the chief commercial facts regarding that substance. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 4, (103-106). [0060].

11325

— Alkalies, alkaline earths, alkaline ashes, [alkaloids] &c. A

review of existing information in which are brought out the chief commercial facts regarding these substances. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 5, (107-148). [0060].

11326

Weber, Carl Otto. The chemistry of india-rubber, including the outlines of a theory on vulcanisation. London (Griffin), 1902, (xi + 314, with 4 pl.). 23.5 cm. 16s. [6500].

11327

— Ueber die Natur des Kautschuks. II. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1947-1951). [1860 M 3120].

11328

— Grundzüge einer Theorie der Kautschuk-Vulkanisation. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (527-528, 545-546, 561-564). [1860 7150].

11329

— Reise nach einer Kautschuk-Plantage in Columbien. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (969-971, 994-996); **17**, 1902, (4-5, 69-71, 110-112, 132-135). [1860 J 01 M 5400 3120].

11330

— Zur Schwefelbestimmung in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (179-180). [6200 6500].

11331

— Die Analyse des Schwefelantimons (Goldschwefel). Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (181-182). [6500].

11332

Weber, J. Everhard. Verfälschung von Lavendelöl mit Salicylsäure. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (875). [6500].

11333

— On an adulteration of lavender oil with salicylic acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1027-1028). [6500].

11334

Weckster, E. v. Hantzsch, A[rthur].

Wedding, Hermann. Ausführliches Handbuch der Eisenhüttenkunde . . . 2. umgearb. Aufl. von des Verf. Bearbeitung von „J. Percy's Metallurgy of iron and steel“. In 4 Bdn. Bd 2. Die Grundstoffe der Eisenerzeugung; Lfg 4 (Schluss des 2. Bandes). Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (III, XXI-XXVIII + 817-1217). 23 cm. 15 M. [0320 G 18].

11335

— Härte und Härtung des Werkzeugstahles. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, Abh., (228-234). [0320 B 3640].

11336

Wedding, Hermann. Selbstverzeichnende Pyrometer mit Vorführungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbf., **81**, 1902, SitzBer., (196-207). [7200 C 1240].

11337

Wedekind, Edgar. Ueber einige cyclische quartäre Ammoniumsalze. (7. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185). [1930 7000 7100 G 750].

11338

Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776). [1630 1930 1300 7200 7000 G 750].

11339

Ueber das Verhalten von Chlor- und Fluor-Wasserstoff gegen Sulfomonopersäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2267-2269). [0100].

11340

Ueber die Reduktion der Zirkonerde. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3929-3932). [0890].

11341

Ueber das Verhalten einiger Säurechloride bei der Chlorwasserstoffentziehung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (246-257). [1300].

11342

Ueber die Natur der Radicale. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (257-264). [7000 1930].

11343

Ueber Modelle zur Demonstration der Stereoisomerien des Stickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (500-501). [0920 0490 7000].

11344

Das Studium der Chemie in Frankreich. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (961). [0050 0060].

11345

Eigenschaften und Darstellung der niederen Chlormethylalkyläther. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (836-837). [1210 Q 9120 R 3900].

11346

Ueber die Producte der Halogenwasserstoffentziehung aus Säurehaloiden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (105-109). [1300].

11347

Ueber eigenthümliche Dissociationserscheinungen bei asymmetrischen Ammoniumsalzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (109-112). [1600 7200].

11348

Wedekind, Edgar. Neuere Forschungen auf dem Gebiete der optischen Isomerie. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (348-352). [7000 7300 C 3860 G 540].

11349

Sur une nouvelle isomérisation de l'azote asymétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1356-1359). [7000 1930].

11350

De l'action des acides chlorhydrique, bromhydrique et fluorhydrique sur l'acide monopersulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (712-714). [0100].

11351

Ueber das Verhalten der Pikrinsäure gegen siedende Aetzlaugen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1133-1135). [1230 5020].

11352

Weitere Beobachtungen über Doppeldissociation. (9. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1075-1080). [1930 1300 7200].

11353

Die Reaction zwischen Jodessigsäureestern und Kairolin. (10. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3580-3586). [1930 7100 G 750].

11354

Das Aethyläthyltetrahydrochinoliniumjodid. (11. Mitt. über fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3907-3910). [1930].

11355

et **Schmidt, Oscar.** De l'action des sels diazoïques sur la desmotroposantonine et l'acide desmotroposantoneux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (43-45). [1740 1540 1910].

11356

Weevers, Theodorus. Onderzoekingen over glucosiden in verband met de stofwisseling der plant. [Investigations of glucosides in connection with the internal mutation of plants.] Rotterdam (J. de Jong), [1902], (145). 23 cm. [1230 M 3120].

11357

Onderzoekingen over glucosiden in verband met de stofwisseling der plant. [Investigations of glucosides in connection with the internal mutation of plants.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (342-349) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, 1902, (295-303) (English). [1230 M 3120].

11358

Wegscheider, Rud[olf]. Ueber die Benennung der Ester-Säuren unsymmetrischer zweibasischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4329-4330). [1300 0070]. 11359

——— Zur Kritik der Färbetheorie des Herrn P. D. Zacharias. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (372). [5000]. 11360

——— Zur Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (729-730). [5000]. 11361

Wehln, R. v. Stoermer, Richard.

Weigand, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Phenylpropargylaldehyds und des Monobromzinnitaldehyds. Diss. Kiel (Druck v. G. Grandpierre, Idstein), 1902, (59). 22 cm. [1430]. 11362

Weigel, Georg. Beiträge zur Prüfung der Jalapenknollen auf ihren Harzgehalt. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (103-108). [6500 Q 9190 M 3120]. 11363

——— Ueber Aloë, insbesondere leberfarbige Kap-Aloë (Uganda-Aloë). Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (431-436). [6500 Q 9190 M 3120 6000]. 11364

Weigert, Fritz. v. Fischer, Emil.

Weigmann, H. Entrahmungsversuche mit einer Germania-Centrifuge Nr. 1, Modell 1901. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (597-599, 609-611). [0910 Q 1833]. 11365

——— **Lauterwald**, Fr. und **Gruber**, Th. Fortschritte der Wissenschaft und der Technik auf dem Gebiete der Erzeugung und Verarbeitung der Milch. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (593-597). [6500 Q 1830 R 2600 3900]. 11366

Weigt. Die Tätigkeit des chemischen Laboratoriums beim ostasiatischen Expeditionskorps und der Besatzungsbrigade. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (536 537). [0060 6500 Q 0060 1800]. 11367

Weil. Ueber Hygiene der Milch. Vortrag. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (665-667). [6500 Q 1830 R 2600 3900]. 11368

Weil, Frédéric. Sur les procédés de dosage volumétrique, par le chlorure stanneux, du cuivre, du fer, de l'antimoine, du zinc en poudre, du soufre dans les sulfures, du glucose et du sucre. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (115). [6300]. 11369

——— Addition à nos anciens procédés de dosage volumétrique par le chlorure stanneux, du cuivre, du fer, de l'antimoine, du zinc en poudre, du glucose et du sucre. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (53-54). [6200 6300]. 11370

Weil, L. Das Zündholz „Repsticker“. L. & J. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (938). [6500]. 11371

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer), 1901, (87). 22 cm. [1850 6500 M 3120 Q 9135]. 11372

Weimarn, P. P. v. Kurnakov, N. S.

Weinland, R[udolf] F. und **Schlegel-milch**, Fr. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (134-143). [0390 0100]. 11373

Weinstock, P. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Weintraub, N. Ueber die Mittel, um aus der fixierten Platte die unterschwefligsauren Salze (Hyposulfite) zu entfernen. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (55-57). [7350]. 11374

Weis, Fr. Studier over proteolytiske Enzymer i spirende Byg (Malt). [Studies on proteolytic enzymes in germinating barley (malt).] Dr. Disp. Kjöbenhavn (H. Hagerup), 1902, (154, with 17 pl.). 25 cm. [8010 M 3100]. 11375

Weiser, István. Életvegytani vizsgálatok a pentózánokról. [Physiologisch-chemische Untersuchung über die Pentosane.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (99-101). [8040]. 11376

——— Adalék a lúdszir összetételéhez. [Beiträge zur Analyse von Gansfett.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (113-115). [6500]. 11377

Weiss, J. Vergleich der Methoden von Stas, Otto und Kippenberger zum Nachweis von Alkaloiden. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (367-368). [6500 6150 3000 Q 9130]. 11378

Weiss, Karl. v. Fischer, Otto.

Weiss, Ludwig. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Diss. Techn. Hochsch. München. Leipzig [Druck von E. Polz], 1902, (47, mit 4 Taf.). 21 cm. [0100 0930]. 11379

——— v. Muthmann, Wilhelm.

Weiss, Maurus. Zur Kenntnis des Hydantins und seiner Derivate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (57). 22 cm. [1930]. 13380

Weiss, Rudolf. Ueber Cinnamylessigester und die beiden (α - und β -) Naphtoylessigester, nebst einigen Abkömmlingen derselben. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (55). 23 cm. [1930]. 11381

——— v. Biltz, Heinrich.

Weissbein, Siegfried. Ueber einige neuere Nährpräparate. Eine farbenanalytische Studie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (24-26). [6500 Q 1800 0090]. 11382

Weissenberg, Hugo. Ein registrierender Bakterienspirometer. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (370-377). [6400 R 0350 2000 M 0060]. 11383

Weisskopf, E. Ueber eine neue Spritzflasche. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (876). [0910]. 11384

Wellenstein, Karl Adolf. v. Medicus, Ludwig.

Weller, H. R. v. Wheeler, Alvin S.

Wells, Horace L. On some double and triple thiocyanates. I. Introduction. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (245-256). [1310]. 11386

——— [On some double and triple thiocyanates.] VII. The caesium-silver thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (263-265). [1310]. 11387

——— [On some double and triple thiocyanates.] X The caesium-zinc and silver-zinc thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (268-269). [1310]. 11388

(D-3218)

Wells, Horace L. [On some double and triple thiocyanates.] XII. Caesium-thallous thiocyanate, $\text{CsTl}_4(\text{SCN})_5$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (270-271). [1310]. 11389

——— [On some double and triple thiocyanates.] XIV. Caesium-cuprous-barium thiocyanate, $\text{Cs}_3\text{BaCu}_2(\text{SCN})_7$. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (273-274). [1310]. 11390

——— [On some double and triple thiocyanates.] XIX. The caesium-silver-zinc thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (278-283). [1310]. 11391

——— [On some double and triple thiocyanates.] XX. Potassium-silver-barium thiocyanate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (283-284). [1310]. 11392

——— and Merriam, H. F. [On some double and triple thiocyanates.] XI. Barium-silver, strontium-silver, and calcium-silver thiocyanates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (269-270). [2000]. 11393

——— v. Hupfel, O. G., Leavenworth, C. S., Roberts, R. T. and Wallbridge, William J. K.

Welmans, P. Ueber einige Bestandtheile des Kakao und ihre Bestimmung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (798-799). [6500 Q 1885 M 3120]. 11394

——— Zur Theobrominbestimmung im Kakao. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (858). [6300 Q 1885 M 3120]. 11395

Welsh, M. D. v. Alway, Frederick J.

Wencelius, A. Notes pratiques pour l'analyse industrielle des gaz de hauts fourneaux et de gasogènes. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (13-18). [6400]. 11396

——— Analyse der Hochofen- und Generatorgase. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (506-509, 663-667). [6400]. 11397

Wendeler, P. Ueber die Herstellung und das Klarbleiben von Invertzucker-Sirupen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1390-1396). [1810 Q 1875]. 11398

Wendler, Oskar. Verhalten von substituierten aromatischen Aldehyden gegenüber N-Alkylhydroxylaminen. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (37). 22 cm. [1430 1630].

11399

Wengeler, P. Neue Laboratoriums-Filterpresse. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (275-276). [0910].

11400

Werner, A. Beitrag zur Chemie des Phenanthrens. Unter Mitwirkung von B. Löwenstein, A. Wack, T. Frey, M. Kunz, K. Rekner, A. Ney, H. Heil, A. Scherrer, H. Schwabacher, J. Künz und A. Grob. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173). [1330 1230 1530 1930 1630].

11401

——— Ueber Haupt- und Nebenvalenzen und die Constitution der Ammoniumverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (261-296). [7000 0490 1600].

11402

——— Ueber die Constitution der Oxoniumsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351). [7000 1910 1310 0270].

11403

——— Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (214-217, 242-246, 275-278). [1000 7000].

11404

——— Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete bis Ende Februar 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (470-473, 501-503). [1000 7000].

11405

——— und **Klien, J.** Ueber Tetraquodiammin- und Diacidodiammin-Chromsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (277-291). [0270].

11406

——— und **Kunz, J.** Ueber Oxypheanthrencarbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4419-4429). [1330 R 3900 Q 9125].

11407

Werra, Jos. de. v. Bamberger, Eugen.

Wesener, J. A. A nitrogen apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (388-390, with pl.). [6000].

11408

West, Charles A. Phosphorus tetroxide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (923-929); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138). [0570 7100].

11409

Westhausser, Felix. Studien über Natriumamalgam. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi); 1901, (33). 21 cm. [0500 0380].

11410

Westhoff, F. Neuer Apparat zur Bestimmung von Kohlenstoff in Eisen und Stahl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (521). [6000].

11411

——— Neuer Apparat zur Bestimmung von Kohlenstoff in Eisen und Stahl. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (553-554). [6000].

11412

Westphal, Ch. Entgegnung auf den Aufsatz der Herrn Dr. Kosmann „Ueber die Berechnung der Volumengewichte des Calciumhydrats“. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (237-238). [0220].

11413

——— Verfahren und Einrichtung zur Erzeugung von Kalkhydrat und Kohlensäure durch Brennen von Kalk. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (82-90). [0220 0210].

11414

Wewiórski, Ludwik. O kondensacyi glikoksalu z aldehydem benzoesowym zapomocą amoniaku. [Sur la condensation du glyoxale et de l'aldéhyde benzoïque au moyen de l'ammoniaque.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (308-313). [1410 1430].

11415

Weyprecht, Rudolf. Elektrochemische Reduktion aromatischer Di- und Trinitro-körper. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (41). 23 cm. [5500 1230 1130].

11416

Wharton, F. M. v. Chattaway, William.

Wheeler, Alvin, S. and **Weller, H. R.** Condensation of chloral with the nitroanilines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1063-1066). [1410 1630].

11417

Wheeler, Henry L[ord]. On the molecular rearrangement of unsymmetrical acylthioureas and acylpseudothioureas to isomeric symmetrical derivatives. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. **93**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (270-280). [1310].

11418

- Wheeler, Henry L**[ord] and **Beardsley, Alling P.** On the action of phenylhydrazine on acylthiocarbamic and acylimidothiocarbonic esters. Pyrro- α , β' -diazole derivatives. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. **92**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270). [1310 1740 1930]. 11419
- and **Jamieson, George S.** Researches on thiocyanates and isothiocyanates. (Fifth Paper.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754). [1310]. 11420
- and **Johnson, Treat B.** On benzoylbenzylurea, benzoylparatolylurea and the corresponding pseudoethylureas: a correction. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. **91**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (218-219). [1310]. 11421
- On the molecular rearrangement of thiocyanacetanilides into labile pseudothiohydantoin; and on the molecular rearrangement of the latter into stable isomers. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. **97**; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158). [1630 1930]. 11422
- Researches on thiocyanates and isothiocyanates. (Fourth Paper.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690). [1310]. 11423
- and **Merriam, Henry F.** Researches on thiocyanates and isothiocyanates. (Third Paper.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (439-448). [1310]. 11424
- Wheeler, Richard V.** v. Bone, William A.
- Wheelwright, E. W.** v. Bamberger, Eugen.
- White, Alfred H.** The volumetric estimation of alumina, and free and combined sulphuric acid in alums. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (457-466). [6300]. 11425
- and **Traver, A. F.** Theory of the incandescent mantle. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1012-1017). [6500]. 11426
- White, George R.** v. Hill, Henry B[arker]. (p-3218)
- White, John.** Spurious cream of tartar. London, Anal., **27**, 1902, (118-120). [6500]. 11427
- Whiteley, C. E.** v. Cohen, J. B.
- Whitney, W[illi] R. und Ober, J. E.** Ueber die Ausfällung der Kolloide durch Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (630-634). [7050]. 11428
- Whitson, A. R.** v. King, F. H.
- Whittaker, C. M.** Ueber die Untersuchung schwarzgefärbter Baumwolle. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (397). [6500]. 11429
- v. Sachs, Franz.
- Wichelhaus, H[ermann].** Populäre Vorlesungen über chemische Technologie. Berlin (G. Siemens), 1902, (VII + 379). 24 cm. Geb. 11 M. [0030]. 11430
- Wicktoroff, P.** Bestimmung des Auflöse-Vermögens des Malzes. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (72-73). [1840 7150 M 3120]. 11431
- Erzeugung eines violett-rothen Chinonimidfarbstoffes auf der Faser. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (213-214). [5020]. 11432
- Widdicombe, J. H.** On the digestion of cane sugar. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (175-180). [8010 8040]. 11433
- Widman, Oskar.** Zur Kenntniss der Usninsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (139-200). [1320 M 3120 7600]. 11434
- Ueber Desmotropie zwischen Acetyl- und Oxyvinyl-Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1153-1159). [7000 1910]. 11435
- Widmer, Benno.** Eine neue Furan-synthese. Anhang: Zur Aldehydkondensation substituierter Pyrrole. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (52). 8vo. [1910 1930]. 11436
- Wiechmann, F. G.** The ion theory. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (233-247). [7250 C 6240]. 11437
- Wiederhold, K.** v. Zincke, Theodor.
- Wielen, P[eter] van der.** Glanzende Curaçao-Aloë. [Glänzende Curaçao-Aloë.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (5-9). [6500 M 3120 6000]. 11438

Wieleżyński, Maryan. Kondensacya paraaminazobenzolu z aldehydem cynamonomowym i wanilią. [Sur la condensation du paraaminazobenzène avec l'aldéhyde cinnamique et avec la vanilline.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (151-153). [1720 1630 1430] 11439

——— Ueber einige Derivate des p-Aminoazobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1431-1433). [1720]. 11440

Wien, Max. Ueber die Polarisationscapacität des Palladiums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (372-387). [0590 7250 C 6230]. 11441

Wien, W[ilhelm]. Ueber Fluoreszenzerregung der Kanalstrahlen an Metalloxyden. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (440-441). [7300 C 6840 4230]. 11442

Wieske, Paul. v. Gerber, N.

Wiesler, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (55). 22 cm. [0570 7000 7250]. 11443

Wigner, J. H. v. Marshall, C. R.

Wijs, J. J. A. Die Jodzählbestimmung mittels Jodmonoehlorid-Eisessiglösung und die damit erzielten Ergebnisse. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (497-504). [6000]. 11444

Wikander, H. v. Seybel, E.

Wilberg, E. Ueber das 2-Amino-5,4'-dichlordiphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (954-959). [1630 1930 5020]. 11445

Wilcox, Guy Maurice. Note on the optical rotatory power of cane-sugar when dissolved in amines. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (339-342). [7300 C 4040]. 11446

Wilda. Zur Geschichte des rauchlosen Pulvers. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (268-274). [7200 B 1650]. 11447

Wilde, Henry. On the atomic weights and classification of the elementary gases, neon, argon, krypton, and xenon. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 14, (1-5, with pl.). [7000]. 11448

——— Sur la classification et les poids atomiques du néon, de l'argon, du

crypton et du xénon. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (770-772). [7000]. 11449

Wilderman, Meyer. On chemical dynamics and statics under the action of light. [Abstract] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (66-74). [0210 7050 7350]. 11450

——— On the velocity of reaction before complete equilibrium and the point of transition are reached, etc. Parts II and III. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (270-277, 468-489). [7050]. 11451

Wildi, S. v. Bamberger, E.

Wildt, Heinrich. Zur Kenntnis der drei Chlorbenzaldehyde. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schweiz, 1900-1901, (51). 8vo. [1430]. 11452

Wiley, H[arvey] W[ashington]. The rôle of chemistry in university education. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (841-850). [0040 0050]. 11453

——— The dignity of chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (148-164). [0040]. 11454

——— The influence of environment upon the composition of the sugar beet. Washington, D.C., Bull. U.S. Dept. Agric. Bur. Chem., **64**, 1901, (1-32); [review] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1902, (736-737). [6500]. 11455

——— Official method for analysis of tanning materials. Washington, D.C., Cir. U.S. Dept. Agric., Bur. Chem., **8**, [1901], (1-2). [6500]. 11456

Wilhelms, O. v. Manchot, Wilhelm.

Wilke. Welche Methode eignet sich am besten für die Weissessigfabrikation nach dem Orléansverfahren, d. h. bei Verwendung von in Ruhe befindlichen Maischen? (Vortrag.) D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (102-103). [1310 R 2700]. 11457

——— Ein Schnellseigbildner als Laboratoriumsapparat. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (181-183). [0910 R 2700]. 11458

Wilkins, W. v. Alcock, F. H.

Wilkinson, Edward John. v. Perkin, Arthur George.

- Williams, Charles B.** New apparatus. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (246-248). [6300]. 11459
- Determination of sulphuric acid in soils. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (658-661). [6500]. 11460
- Williams, D. T.** The estimation of vanadium. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (389-390). [6200]. 11461
- W[illiams], R[ufus] P.** Teaching of chemistry in schools, 1876, 1901. *Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa.*, 1902, (128-135). [0050]. 11462
- Wills, A. P.** On magnetostriction in bismuth. *Physic. Rev., Ithaca, N.Y.*, **15**, 1902, (1-6). [0190 C 5410]. 11463
- Willstätter, Richard.** Ueber Betaine. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (584-620). [1310 1910 1940 3010]. 11464
- Ueber einige Halogen-derivate der Malonsäure. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1374-1378). [1310]. 11465
- Ueber Derivate der Diaminoessigsäure und Diaminomalonsäure. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1378-1387). [1310 Q 1610]. 11466
- Ueber die Umwandlung von Tropolin in Tropin. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1870). [1930]. 11467
- Ueber Betaïnchloraurat. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2700-2703). [1310 3010]. 11468
- und **Ettlinger, Friedrich.** Ueber eine Bildung des Pyrrolidinringes. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (620-622). [1930]. 11469
- und **Fourneau, Ernest.** Ueber Lupinin. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1910-1926). [3010 1930 M 3120]. 11470
- und **Kahn, Walter.** Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2757-2761). [1300 1610]. 11471
- und **Lessing, Rudolf.** Ueber N - Methylpyrrolidin- α, α_2 -dicarbonsäure. (4. Mitt. über Carbonsäuren des Pyrrolidins.) *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2065-2073). [1930]. 11472
- Wilmshire, N. T. M. v. Rothmund, V.**
- Wilson, C. T. R.** On the spontaneous ionisation of gases. *London, Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (277-282). [7000]. 11473
- Wilson, Harold A.** The laws of electrolysis of alkali salt-vapours. *Phil. Mag., London, (Ser. 6)*, **4**, 1902, (207-214). [7250]. 11474
- Windisch, Karl.** Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1900 aus den preussischen Weinbaugebieten. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin*, **5**, 1902, (49-54). [6500 Q 1884 R 2610 M 3100]. 11475
- Zur Frage des Vorkommens von Salicylsäure in Naturweinen. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin*, **5**, 1902, (653-662). [1330 6150 M 3120 Q 1884]. 11476
- Mittheilungen aus der analytischen Praxis [Untersuchung von Nahrungsmitteln, Böden, Düngemitteln und Pflanzenschutzmitteln]. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (861-867). [6500 Q 1800 J 27 M 4350 R 2610]. 11477
- Windisch, Richard.** Ueber Sonnenblumensamenkuchen. *Landw. Versuchstat., Berlin*, **57**, 1902, (305-316). [6500 M 3120 5400 Q 1875]. 11478
- Windisch, Wilhelm.** Das chemische Laboratorium des Brauers. Anleitung zur chemisch-technischen Betriebskontrolle für Studierende und Praktiker. 5. erweiterte Aufl. *Berlin (P. Parey)*, 1902, (XVI + 373). 23 cm. Geb. 15 M. [6500 R 2700 2520 0100 M 3100 3120 Q 1804 1881 L 0100]. 11479
- **George Harris Morris.** *Wochenschr. Brau., Berlin*, **19**, 1902, (35). [0010 R 0010 M 0010]. 11480
- Die Extraktausbeute [des Malzes] in der Praxis. *Wochenschr. Brau., Berlin*, **19**, 1902, (123-126, 143-145, 166-167, 189-192). [6500 M 3120]. 11481
- und **Hasse, R.** Ueber den Verlauf des Stärke- und Eiweissabbaues während des Maischprozesses. *Wochenschr. Brau., Berlin*, **19**, 1902, (192-194). [1840 4020 M 3100 3120]. 11482
- Windsor, F. N. v. Wright, A. E.**

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Platin. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (388-404). [7150 0360 0610]. 11483

Winkler, Clemens. Practische Uebungen in der Maassanalyse. Anleitung zur Erlernung der Titrirmethode. 3. Aufl. Leipzig (A. Felix), 1902, (XI + 164). 24 cm. 6 M. [6000 G 12]. 11484

——— Die anorganische Chemie auf den deutschen Hochschulen. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (87-88). [9550]. 11485

Winkler, Lajos. A vas meghatározása természetes vizekben. [Ueber die Bestimmung des Eisengehaltes von Mineralwässern.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (129-131). [6200]. 11486

——— Az albuminoid- és proteid-ammonia meghatározásáról. [Die Bestimmung des Albuminoid- und Proteid-Ammoniaks.] Math. Termt., Ért., Budapest, **20**, 1902, (101-110). [6300]. 11487

——— Ueber das Verhalten der Salpeter- und salpetrigen Säure zur Brucin-Schwefelsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (170-172). [6150 0490]. 11488

——— Bestimmung des Albuminoid- und Proteid-Ammoniaks [im Wasser]. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (290-300). [6300 Q 1881]. 11489

——— Ueber die Bestimmung des Reductionsvermögens natürlicher Wasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (419-426). [6500 J 50 Q 1881]. 11490

——— Bestimmung des Eisens in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (550-553). [6200 Q 1881]. 11491

Winkler, Otto und Karstens, H. Papier-Untersuchung. Wissenswerthes über Papierkauf, Eigenschaften, Bestandtheile und Fabrikations-Material von Papier. Leipzig (Eisenschmidt u. Schulze), 1902, (122, mit Taf.). 23 cm. Geb. 6 M. [6500^r]. 11492

Winkler, W. Tyrogen, ein Rein kulturen-Präparat von Reifungsbakterien des Emmenthaler Käses. Schweiz. Milchztg, **27**, 1901, (No. 5, 6, 7, 8). [8020]. 11493

Winkler, Wladislaw. Ueber Oxyarylmekonine. Math.-naturw. Diss., Freiburg i. Schweiz, 1900-1901, (59). 8vo. [1910]. 11494

Winslow, C. E. A. Farbenmuster zur Angabe der Resultate der Nitrit- und Indolproben. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (496-497). [6150 R 0250 L 0200]. 11495

Winteler, F. Ueber die Gehaltsbestimmung wässriger Flusssäurelösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (33-34). [6300]. 11496

——— Die Bildung des Chlorkalks unter Zugrundelegung des Massenwirkungsgesetzes. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (773-780). [0220 7050]. 11497

Winter, Adolf. Die Beurtheilung der Qualität der Frauenmilch nach ihrem mikroskopischen Bilde. Bemerkungen zu dem Aufsatz von Dr. Friedmann in No. 4 dieser Wochenschrift. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (470-471). [6500 Q 1830]. 11498

Winter, Curt. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins und ihre Verwendbarkeit zum Nachweise von pflanzlichen in tierischen Fetten, sowie über einige sonstige unverseifbare Stoffe aus Pflanzenfetten. Diss. Münster. Würzburg (Druck v. H. Stärtz), 1902, (67). 23 cm. [1300 6500 Q 1800 M 3120 G 750]. 11499

Winternitz, F. v. Auwers, Karl.

Winterstein, E. und Thöny, J. Beiträge zur Kenntniss der Bestandtheile des Emmenthaler Käses. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (28-38). [6500 Q 1839]. 11500

——— v. Schulze, E.

Wintgen, M. Ueber einige neue Nahrungsmittel aus Pflanzenprotein. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (289-301). [6500 Q 9190 1872 M 3120 R 2620]. 11501

Winther, Chr. Det Theoretiske Grundlag for den analytiske Kemi. [The theoretical foundation of analytical chemistry.] Kjöbenhavn (Jul. Gjellerup), 1902, (16). 22 cm. [7000]. 11502

———— Rotationsdispersionen hos de spontant aktive Stoffer. [The rotational dispersion in spontaneously active substances.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **11**, 1902, (143–202). [7300]. 11503

———— Ueber eine leicht herstellbare Cuvette für Strahlenfilter. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1976–1977). [0910]. 11504

Winton, A. L. Beiträge zur Anatomie des Beerenobstes. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (785–814). [6500 M 2280 5400 Q 1875]. 11505

———— and **Silverman, M.** The analysis of vanilla extract. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1128–1135). [6500]. 11506

Wintrebert, L. v. Vèzes, L.

Wisbar. v. Dalén, G.

Wischin, Rudolf. Die cyklischen Polymethylene des Erdöles. (Fort-schritte auf dem Gebiete der Forschung über die Chemie der cyklischen Polymethylene in den letzten zwei Jahren.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (334–335, 354–356). [1140]. 11507

Wislicenus, H[ans]. Neue Apparate für Laboratorium und Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (49–53). [0910 0920]. 11508

Wislicenus, Wilhelm und Densch, Alfred. Ueber den Fluorenoxalester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (759–765). [1140 1330 1340]. 11509

———— und **Endres, Anton.** Ueber Nitrierung mittels Aethylnitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1755–1762). [5500 1210]. 11510

———— Ueber die Kupferverbindung des Oxalessigesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (372–385). [1310]. 11511

Wislicenus, Wilhelm und Körber, Heinrich. Zur Umlagerung von Imidoäthern in Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (164–168). [1660 1330]. 11512

———— Ueber die Umlagerung von Lactimäthern in Lactame. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1991–1992). [1660 1930]. 11513

———— und **Stoeber, Willi.** Ueber die Einwirkung von Methylalkohol auf Salze schwacher Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (539–550). [1300 1210]. 11514

Witt, Otto N. Chemische Technologie der Gespinnstfasern, ihre Geschichte, Gewinnung, Verarbeitung und Veredelung. Unter Mitwirkung von Arthur Buntrock. Lfg 3. [Handbuch der chemischen Technologie. Bearb. u. hrsg. v. P. A. Bolley u. K. Birnbaum. Bd 5, Gruppe 2, Lfg 3.] Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (385–576). 23 cm. 6 M. [0100 5020]. 11515

———— Die chemische Industrie des deutschen Reiches im Beginne des zwanzigsten Jahrhunderts. Eine Festschrift. Berlin (R. Gaertner), 1902, (IV + 229). 28 cm. Geb. 10 M. [0010]. 11516

———— Die chemische Industrie auf der internationalen Weltausstellung zu Paris 1900. Berlin (R. Gaertner), 1902, (III + 136). 23 cm. Geb. 5 M. [0060]. 11517

———— **Ferdinand Tiemann.** Ein Lebensbild. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1901), 1902, (4403–4455, mit 1 Port.). [0010]. 11518

Wittenstein, Carl. Zur Kenntnis der Derivate des p-Oxydiphenyls. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (31). 22 cm. [1230]. 11519

Witter, Hugo. v. Bamberger, Eugen.

Wittmack, [Ludwig]. Die Grundsätze bei der Beurteilung von Kleien. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (32–52). [6500 Q 1872 9190 M 2300]. 11520

Wobbe, G. Neuerungen an Gas-Koch-, -Heiz-Apparaten und -Brennern. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (658-661). [0910]. 11521

——— Ursache der Lichtabnahme bei Auerbrennern. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (683-684). [0910]. 11522

Wobbe, Willy. Die Kritik des Deutschen Arzneibuches IV. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (149-151, 157-158, 181-183). [6000 M 3120 Q 9100]. 11523

Wöhlk, Alfred. Schwefelwasserstoffentwicklungsapparat für Unterrichtslaboratorien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (14-17). [0910 0660]. 11524

——— Ueber die Einwirkung von Brom und Kaliumpermanganat auf Citronensäure (Stahre's Reaction) und den Nachweis von Citronensäure in Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (77-100). [6150 1310 Q 1830]. 11525

Wöbling, F. v. Liebermann, Carl.

Wölfl, V. v. Hofmann, Karl A.

Wölkerling, Wilhelm. Das Wichtigste aus der reinen und angewandten Chemie in Einzeldarstellungen für die Oberstufe mehrklassiger Volks- und Bürgerschulen. 2. erweit. Aufl. Potsdam (A. Stein), [1902], (II. + 59). 20 cm. 0,80 M. [0050]. 11526

Wohl, Alfred. Gasometrische Bestimmungen in Gaskolben. I. Bestimmung eines Gasbestandtheils durch Flüssigkeitsmessung. II. Bestimmung eines Gasbestandtheiles durch Druckmessung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3485-3492, 3493-3505). [6400]. 11527

——— und **Frank, Franz.** Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriäose (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910). [1220 1810]. 11528

——— und **Schiff, Hans.** Ueber Derivate des Phenyltriazans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1900-1904). [1330]. 11529

Wohlfahrt, Theodor. Ueber einige Benzidine. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (42). 23 cm. [1630 5020]. 11530

——— Ueber die elektrochemische Reduction von 2, 2-Dinitrodiphenyl zu Phenazon und einige Derivate des Phenazons. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (295-299). [1930 5500]. 11531

——— v. Elbs, Karl.

Wohlgemuth, Julius. Ueber das Verhalten der α -Glucoseptose im thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (568-579). [1810 Q 7990 1430]. 11532

——— v. Blumenthal, Ferdinand and Neuberg, Carl.

Wohlwill, Emil. Ueber das Zerfallen der Anode. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (152-154). [7250 C 6220]. 11533

——— Das Zerfallen der Anode. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.) **9**, (1901), 1902, (LVI-LVII). [7250 C 6200]. 11534

Wolf, Hans. Beitrag zur Kenntnis der Leitfähigkeiten gemischter Lösungen von Elektrolyten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (222-255). [7250 C 6220 6240]. 11535

——— Zur Kenntnis der Leitfähigkeit von Lösungen gemischter Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (117-119). [7250 C 6240 6220 6250]. 11536

Wolf, Hugo. Studien über Phloroglucinaether und deren Condensationsprodukte. Phil. Diss. Bern. (Leipa), 1900-1901, (64), Svo. [1330]. 11537

Wolff, A. Ovos, ein Hefeeiweisspräparat. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (210). [6500 Q 1875 R 2620 M 3120]. 11538

Wolff, F. Présence de l'alcool méthylique dans les jus fermentés des fruits. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (337-339). [1210 6500]. 11539

Wolff, Ludwig. Condensationsprodukte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351–391). [1320 1330 1940 1630]. 11540

——— Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129–195). [1740 1730 1930 1940 1510]. 11541

Wolff, L[udwig] K[arl]. v. Smits, A[ndré].

Wolffmann, Julius. Vorführung der Mahler-Kroeckerschen Kalorimeterbombe, sowie des Wanner'schen Pyrometers. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, SitzBer., (143–150). [7200 C 1610 1240]. 11542

——— Die Abwässer der Kali-Industrie mit besonderer Berücksichtigung ihrer Schädigungen der industriellen Verhältnisse des Innerstethales. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (337–339, 369–371). [0420 Q 9110]. 11543

——— Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (408–409). [1820]. 11544

——— Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (638–640, 670–671). [1820]. 11545

——— Die Anwendung künstlicher Kälte bei der Herstellung von Zucker aus Melasse nach dem Bistrontiumsaccharatverfahren. Eis- und Kälte-Ind., Berlin, **3**, 1902, (145–146, 154–156). [1820 C 1010]. 11546

——— Ueber die Abscheidung eines Bistrontiumsaccharates aus den braunen Laugen des Strontianenzuckerungsbetriebes. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (585–589). [1820]. 11547

——— Kolorimetrische Schwefelbestimmung in verschiedenen Hilfs- und Nebenprodukten der Zuckerindustrie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (91–95). [6200 G 12]. 11548

——— Der Einfluss der Rückführung der Sirupe zur Saturation auf die Löslichkeit der alkalischen Erdsalze. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (465–467). [1820 0730]. 11549

Wolfman, Julius. Zur Alkalitätsfrage [Zuckerfabrikprodukte]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1024–1025). [6500 1820]. 11550

——— Ablagerungen in Retour-
dampfleitungen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1068–1069). [6500 7200]. 11551

——— Verschiedenes über Ent-
zuckerungs- und Brennereischlempen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1325–1328). [7200 6500]. 11552

——— Verarbeitung osmosirter
Melassen und eingedickter Osmosewässer im Wege der Entzuckerung. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1358–1359). [5500]. 11553

——— , Goeckel, Heinrich.

Wolfs, H. v. Seger, C. and Behrend, Paul.

Wollers, Georg. Ueber Diazoisonitrosomethyluracil und 4-Aminopyrazol. (Mitgetheilt von Robert Behrend). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (279–283). [1930]. 11554

Wolowski. Die quantitative Bestimmung des Indicans im Harn und ihre klinische Bedeutung. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (23–25). [6300 Q 8317]. 11555

Woltze, Karl. Ueber äthylirtes m-Kresol. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (45). 22 cm. [1230]. 11556

Wood, R. W. The absorption, dispersion and surface-colour of selenium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (607–622). [0700 7300]. 11557

——— Die anomale Dispersion von Natriumdampf. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (230–233). [0500 C 3850]. 11558

Woodforde, Alfred William George. v. Hewitt, J. T.

Woodman, A. G. The significance of phosphates in natural waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (735–743). [6500]. 11559

Woy, Rudolf. Aufschliessungsstativ für Stickstoffbestimmungen. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (28). [6200]. 11560

——— Die angeblichen Kaliumverluste bei der Versäuerung. (Vortrag.) Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (389–397). [6000 Q 1800]. 11561

Wright, A. E. On the effect exerted on the coagulability of the blood by an admixture of lymph. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (514-520). [8000].

11562

——— and **Windsor, F. N.** On the bactericidal effect exerted by human blood on certain species of pathogenic micro-organisms and on the anti-bactericidal effects obtained by the addition to the blood *in vitro* of dead cultures of the micro-organisms in question. *J. Hygiene, London*, **2**, 1902, (385-413). [8050].

11563

Wright, Ralph G. *v.* Gnehm, R.

Wünsche, H. Untersuchungen über den Magnetismus des Nickelamalgams. *Ann. Physik, Leipzig*, (4. Folge), **7**, 1902, (116-141). [0540 7250 C 5410].

11564

Würfel, Walter. Faraday's Bestreitung der Atomistik. 26. Jahresbericht des Gymnasiums zu Neuahaldensleben. Neuahaldensleben (Druck v. E. Pflanz), 1901, (18). 25 cm. [7000 C 0100].

11565

Wulff, Georg. *r.* Freund, Martin.

Wunderlich. Die Lucas-Lampe umgearbeitet zur Verwendung für den Aufzugsmechanismus mit doppeltem Seile, sowie zur Spirituszündung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (826-827). [0910].

11566

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420). [0110 1600 1930 7150].

11567

Wyrouboff, G. Recherches sur la constitution des composés du chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (666-679, 719-733). [0270].

11568

——— Sur la séparation de la glucine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (733-734). [0180].

11569

——— Sur la solubilité du bleu de Prusse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (940-941). [0320 1310].

11570

——— Sur la forme cristalline de l'oxalate de didyme. Paris, Bul. soc. franç. minér., **25**, 1902, (66-69). [0520 G 610 620].

11571

Wyrouboff, G. Sur quelques oxalates de glucine. Paris, Bul. soc. franç. minér., **25**, 1902, (71-84). [0180 G 610 620].

11572

Yates, J. *v.* Perkin, W. H. *jun.*

Yoshitake, E. *v.* Perkin, Arthur George.

Young, J. B. *v.* Job, Robert.

Young, R. F. and **Baker, B. F.** Apparatus for determining mineral oil in a mixture of mineral and vegetable oils. Chem. News, London, **86**, 1902, (51). [6500].

11573

——— Note on cement analysis. Chem. News, London, **86**, 1902, (148). [6500].

11574

Young, Sydney. The preparation of absolute alcohol from strong spirit. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (707-717); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (104). [1210].

11575

——— The vapour pressures and boiling points of mixed liquids. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (768-776); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (107). [1130 7150 7200].

11576

——— Correction of the boiling points of liquids from observed to normal pressure. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (777-783); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (108). [7200].

11577

——— and **Fortey, Emily C.** The properties of mixtures of the lower alcohols with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (717-739); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105). [1210 7100 7200].

11578

——— The properties of mixtures of the lower alcohols with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (739-752); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106). [1210 7200].

11579

——— Fractional distillation as a method of quantitative analysis. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (752-768); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (106-107). [6000 6300].

11580

——— Vapour pressures and specific volumes of isopropyl isobutyrate. London, J. Chem. Soc., **81**,

1902, (783-786); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (108). [1310 7100 7150]. 11581

Young, S. W. On the inhibition of chemical reactions by foreign substances. I. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (297-327). [7050]. 11582

Young, William John. v. Harden, Arthur. 11592

Ystgaard, A. Om perklorat i Chilisaltpetre. [Perchlorate in Chili salt-petre.] Norsk. Landm., Kristiania, **21**, 1902, (161-164). [6500]. 11583

— Bidrag til kjendskabet om vore bærsorters sammensætning. [Contribution to the knowledge of the chemical composition of Norwegian wild berries.] Kristiania, Tidssk. norsk. Landb., **9**, 1902, (125-145). [6500]. 11584

Zacharias, P. D. Neuere Publicationen über die Theorie des Färbvorganges. Erwiderung an G. v. Georgievics. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (289-291). [5000]. 11585

— Zur Theorie des Färbvorganges. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (680-681). [5000]. 11586

Zaitschek, Arthur. A vaj összetételéről. [Die Zusammensetzung der Butter.] Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (185-187). [6500]. 11587

Zakrzewski, K[onstanty]. O sile elektromotorycznej, powstającej wskutek ruchu cieczy w wysrebrzonej rurce szklanej. [Sur la force électromotrice produite par le mouvement d'un liquide dans un tube de verre argenté.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (258-263). [7250 C 6240 5600]. 11588

Zaky, Aly. v. Desgrez, A. 11590

Zaleski, J. v. Horodyski, W. 11591

Zaleski, W. Beiträge zur Verwandlung des Eiweissphosphors in den Pflanzen. (Vorläufige Mitteilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (426-433). [4020 8030 M 3120]. 11589

[Zalikind, Julij Sigizmundovič.] Залыкиндъ, Ю. С. Уплотнение альдегидовъ съ кетонами. [Sur la condensation des aldéhydes avec les cétones.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 522-533). [1400 1500]. 11590

Zaloziecki, [Roman] und Frasch, G. Untersuchung des galizischen Erdöles. 1. Nitrierung der Iso-Hexanfractionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (386-391). [1100 6500 J 27]. 11591

Zambonini, Ferruccio. Kurzer Beitrag zur chemischen Kenntniss einiger Zeolithe der Umgegend Roms. N. Jahrb. Min., Stuttgart, 1902, **2**, (63-96). [6500 G 50 500]. 11592

Zawidzki, Jan. Przyczynę do znajomości kwasu arsenawego. [Contribution à la connaissance de l'acide arsénieux.] Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (673-681). [0140]. 11593

Zdarek, Emil. Ein Beitrag zur Kenntnis der Cerebrospinalflüssigkeit. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (201-204). [6500 Q 2930]. 11594

— Eine Methode zur maassanalytischen Bestimmung des Thymols. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (227-231). [6300]. 11595

— Zur maassanalytischen Bestimmung des Thymols. (Briefliche Mitt.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (553). [6300]. 11596

Żebrowski, Bolesław. Przyczynę do określania ilościowego kwasu moczowego za pomocą miareczkowania. [Sur la détermination quantitative de l'acide urique au moyen de la titration.] Gaz. lek., Warszawa, **22**, 1902, (662-665). [6300 Q 1635]. 11597

Zedlitz und Neukirch, Freiherr von. Neue Formeln zur Berechnung des Gasdruckes und der Geschwindigkeit in den Rohren der Feuerwaffen. Kriegst. Zs., Berlin, **4**, 1901, (525-531). [7200 B 1650]. 11598

Zeeman, P. Observations of the magnetic rotation of the plane of polarization in the interior of an absorption band. (From the Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., May 31, 1902.) Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (106-113, with pl.). [7250]. 11599

Zega, A. Essbare Pilze. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (10). [6500 Q 1875 M 3120 7700]. 11600

— Zur Bestimmung des Flüssigkeitsgrades von Schmierölen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (734). [6500 B 2540]. 11601

Zeisel, S[imon] und Stritar, M. J. Ueber ein neues Verfahren zur Bestimmung der Cellulose. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1252-1255). [6300 M 3120]. 11602

Zeitschel, Otto. r. Hesse, Albert.

[Zeleneckij, Зеленецкий.] О равновесіи въ системахъ анилинъ-нафталинъ. [Sur l'équilibre des systèmes aniline-naphtaline.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 844-845). [1130 1630 7000]. 11603

Zelikoff. r. Čelikov.

[Zelinskij, Nikolaj Dmitrijevič.] Зелинскій, Н. Д. О добываніи ароматическихъ углеводовъ изъ нефти. [Obtention des carbures benzéniques du naphte.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (1-4, II, Pr.-verb.). [1130]. 11604

О свѣтовыхъ явленіяхъ электрическаго разряда у нѣкоторыхъ органическихъ веществъ при температурѣ жидкаго воздуха. [Les phénomènes lumineux de la décharge électrique chez quelques substances organiques à la température de l'air liquide.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (18-19, II, Pr.-verb.). [7250]. 11605

О производныхъ ацетотриметиленъ. [Sur les dérivés de l'acétyltriméthylène.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (62, II, Pr.-verb.). [1540]. 11606

Объ оптической дѣятельности простѣйшихъ производныхъ метилпентаметилена и метилгексаметиленъ. [Sur l'activité optique des plus simples dérivés du méthylpentaméthylène et méthylhexaméthylène.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (108-109). [1140 7300]. 11607

Оптически дѣятельные предѣльные циклическіе углеводороды. [Sur les hydrocarbures saturés cycliques optiquement actifs.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 245-246). [1140 7300]. 11608

[Zelinskij, Nikolaj Dmitrijevič.] Зелинскій, Н. Д. Прямой синтезъ гексагидроароматическихъ и вообще циклическихъ полиметиленовыхъ кислотъ. [Synthèse directe des acides hexahydroaromatiques et des acides polyméthyléniques cycliques en général.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 434-436). [1340]. 11609

О синтезѣ метилвинилкарбинола. [Synthèse du méthylvinylcarbinol.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 436). [1220]. 11610

Къ синтезу бензойной и α -толуиловой кислотъ. [Synthèse des acides benzoïque et α -toluïque.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 446-448). [1330]. 11611

О метил (1) циклопентакарбоновой (3) кислотѣ. [Sur l'acide méthyl (1) cyclopentacarbonique (3).] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 523). [1340]. 11612

О камферфоронѣ. [Sur le campherphorone.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 644-645). [1540]. 11613

О пиненѣ предѣльнаго характера. [Sur un pinène ayant un caractère saturé.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 647). [1140]. 11614

Объ окисленіи нафтенныхъ кетоновъ въ отвѣчающія имъ кислоты общей формулы $C_nH_{2n-2}O_2$. [Oxydation de cétones naphténiques en les acides de la formule générale $C_nH_{2n-2}O_2$.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 846-847). [1340 1540]. 11615

О циклононанонѣ. [Cyclononanone.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 847-848). [1540]. 11616

О превращеніи углеводовъ природной нефти въ жирныя кислоты и жиры. [Transformation des hydrocarbures de la naphte dans les acides grasses et les graisses.] St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 968-971). [1140 1310]. 11617

Zelinskij, Nikolaj Dmitrijevič.
Зелинский, Н. Д. Ueber das Verhalten
von Diketonen zu Magnesium-organischen
Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2138-2140). [1510
2000 1210]. 11618

——— Ueber optisch active Koh-
lenwasserstoffe in der Cyclopenten- und
Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2488-2494). [1140
7300]. 11619

——— Ueber optisch active,
gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe
(active Naphtene). Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2677-2682).
[1140 7300]. 11620

——— Ueber eine directe Synthese
hexahydroaromatischer und überhaupt
cyclischer Polymethylencarbonsäuren.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2687-2692). [1330 1340]. 11621

——— Synthese der Benzoësäure
und der α -Toluylsäure als Vorlesungsver-
such. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, 2692-2694. [0920 1330].
11622

——— Ueber die Synthese der
Menthancarbonsäure und der Camphan-
carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (4415-4419). [1340].
11623

——— et **Aleksandrov, D.**
и Александров, Д. О
жидком камфане. [Sur un camphane
liquide.] St. Petersburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb.
646-647). [1140]. 11624

——— О сильно вра-
щающей модификации лѣваго пинена.
[Un pinène gauche ayant un grand
pouvoir rotatoire.] St. Petersburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb.
848-849). [1140]. 11625

——— et **Gutt, I. F.**
и Гутт, И. Ф. Реакція конденсації
циклическихъ кетоновъ и α -галогидо-
замѣненныхъ жирныхъ кислотъ подъ
влияніемъ магнія. [Sur la condensation
des cétones cycliques et des acides
étherés α -substitués sous l'action du
magnésium.] St. Petersburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb.
105-107). [1310 1540]. 11626

——— Ersatz von
Zink durch Magnesium bei einigen
synthetischen Reactionen. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (2110-2114).
[5500 1340]. 11627

Zelinskij, Nikolaj Dmitrijevič.
et **Mozer, A.** Зелинский, Н. Д.
и Мозеръ, А. О замыканіи пента-
метилевого кольца при помощи маг-
нійорганическихъ соединений. [Forma-
tion du cycle pentaméthylénique en
employant les combinaisons magnésium-
organiques.] St. Petersburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 645-
646). [1240]. 11628

——— Ueber Ring-
schliessung mittels magnesium-organi-
scher Verbindungen. Eine Totalsynthese
des Methylcyclopentans. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (2684-2686).
[5500 1140 1240]. 11629

——— et **Namëtkin, S.**
и Наметкинъ, С. О синтетическомъ
метил-(1)-циклопентанолѣ (1). [Méthyl-
1-cyclopentanol-1 synthétique.] St.
Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.,
34, 1902, (Pr.-verb. 246-247). [1240].
11630

——— Ueber die
Synthese von Methyl(1-cyclopentanol (1).
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
2683. [1240]. 11631

——— et **Rožděstvenskij, M. S.**
и Рождественскій, М. С. О
циклическихъ кето-спиртахъ. [Sur
les céto-alcools cycliques.] St. Peter-
burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**,
1902, (141 142, II, Pr.-verb.). [1240
1540]. 11632

——— О цикличе-
скомъ кетоспиртѣ метил-(1)-цикло-
гексанолѣ (3). [Sur le cétoalcool
cyclique méthyl-(1)-cyclohexanol (3).]
St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.,
34, 1902, (Pr.-verb. 643-644). [1240
1540]. 11633

——— Ueber eine
Methylcyclohexanose. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2695-2696).
[1230 1810]. 11634

——— et **Tesner, A.**
и Теснеръ, А. Синтезъ 1, 2, 3-три-
метилпентаметилена. [Synthèse du 1,
2, 3-triméthylpentaméthylène.] St.
Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.,
34, 1902, (Pr.-verb. 107 108). [1140].
11635

Zelinsky. r. Zelinskij.

Zellner, Heinrich. Diabetikergebäck.
ApothZtg. Berlin, **17**, 1902, (217).
[5500 Q 1872]. 11636

Zerban, F. r. Hermann, Karl A.

[**Zernov**, Vladimir Sergějevič.]
Зерновъ, В. С. О d-йодпропионовой
кислотѣ. [Sur l'acide d-iodpropionique.]
St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obsč., **34**, 1902, (34, II, Pr.-verb.).
[1310]. 11637

Синтезъ диметилантар-
ныхъ кислотъ на солнечномъ свѣтѣ.
[Synthèse des acides diméthylsucciniques
sous l'influence de la lumière.] St.
Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.,
34, 1902, (140-142). [1310]. 11638

Zickgraf, Goswin. Die Oxydation
des Lysins. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (3401-3402). [1310 Q 1610].
11639

Уебер eine neue Methode
zur Bestimmung des Eisens im Harn.
Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902,
(488-494). [6200 6500 Q 8340.2].
11640

Ziemke, Ernst. Zur Unterscheidung
von Menschen- und Thierblut mit Hilfe
eines spezifischen Serums. D. med.
Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (424-
426). [6500 Q 5028 5480 1240
0090 R 3600]. 11641

Weitere Mittheilungen
über die Unterscheidung von Menschen-
und Thierblut mit Hilfe eines spezi-
fischen Serums. D. med. Wochenschr.,
Berlin, **27**, 1901, (731-733). [6500
Q 5028 5480 R 3600 Q 0090 1240].
11642

[**Zimin**, N. P.] Зпминъ, Н. П.
Озонированіе воды какъ средство для
устраненія недостатковъ ея филь-
трованія при городскихъ водопрово-
дахъ. Докладъ инж. Н. П. Зиминова
V. русск. водопров. Съѣзду въ Кіевѣ.
[Ozonisation de l'eau comme moyen
de remédier aux défauts de filtration
dans les conduits d'eau urbains. Rapport
de l'ingén. N. P. Zimine au V.
Congrès hydraulique à Kiew.] Moskva,
1902, (68). 24 cm. [0360 0550].
11643

Zimmermann, M. R. v. Goldberg, A.

Zimmermann, P. Ersatz für das
Wasserbad. Pharm. Centralhalle,
Dresden, **43**, 1902, (333-334). [0910].
11644

Zimmermann, R. r. Möhlau,
Richard.

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Ein-
wirkung von Brom und von Chlor auf
Phenole: Substitutionsproducte, Pseudo-
bromide und Pseudochloride. Liebigs
Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (145-
178). [1230 1540]. 11645

Уебер die Einwirkung von
Brom und von Chlor auf Phenole: Sub-
stitutionsproducte, Pseudobromide und
Pseudochloride.—IV. **Zincke**, Th[eodor],
Siebert, O. und **Reinbach**, H. Ueber
die Einwirkung von Brom auf p-Aethyl-
phenol: Substitutionsproducte, Pseudo-
bromide und Umwandlungsproducte.—
V. **Zincke**, Th[eodor] und **Leisse**, Fr.
Ueber die Einwirkung von Brom auf
p-Oxyzimmtsäure: Tetrabrom-p-oxy-
zimmtsäure, p-Vinyl- und p-Aethyl-
phenolbromide.—VI. **Zincke**, Th[eodor]
und **Fries**, K. Ueber die Einwirkung
von Brom auf p-Dioxystilben.—VII.
Zincke, Th[eodor] und **Fries**, K. Ueber
die Einwirkung von Chlor auf
p-Dioxystilben und p-Diamidostilben.—
VIII. **Zincke**, Th[eodor] und **Fries**, K.
Ueber die Einwirkung von Chlor auf
p-Diamidotolan und p-Tetrachlordioxy-
tolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig,
322, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-
92). [1230 1530 1330 1630]. 11646

und **Tripp**, E. Ueber
Tribrom- as - m - xylenolpseudobromid.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902,
(220-231). [1230 1530 1540]. 11647

und **Wiederhold**, K.
Ueber die Einwirkung von Brom auf
Tetrachlor-p-kresol: Tetrachlor-p-
kresolpseudobromid und Umwand-
lungsproducte. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **320**, 1902, (179-198). [1230
1530 1540]. 11648

Уебер die Ein-
wirkung von Brom auf p-Kresol: Sub-
stitutionsproducte und Pseudobromide
des p-Kresols. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **320**, 1902, (199-220). [1230
1530 1540]. 11649

Zipperer, Paul. The manufacture of
chocolate and other cacao preparations.
2. edit. Berlin (M. Krayn), 1902, (X +
277, mit Taf.). 25 cm. Geb. 16 M.
[6500 Q 1885 M 5400 3120]. 11650

[Znamenskij, A.] Знаменскій, А. О восьмиводномъ гидратѣ сѣрноислой окиси урана. [Sur le sulfate d'oxyde d'uranium avec huit molecules d'eau.] Kazan', Zap. Univ., **LXIX**, 1, 1902, (115-118). [0810]. 11651

Znatowicz, B[ronisław]. Działanie kwasu azotowego na węglowodory aromatyczne w stanie pary. [Action de l'acide nitrique sur les vapeurs des hydrocarbures aromatiques.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (158-161). [5500]. 11652

———— Działanie azotynu srebra (AgNO_2) na pochodne chlorowcowe ciał aromatycznych. [De l'action du nitrite d'argent sur les dérivés chlorés de la série aromatique.] Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (251-257). [5500]. 11653

Zöpfchen. Ueber die Fällung der Schwefelsäure in Kaliröhsalzen. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (159). [6300 G 18]. 11654

Zoeppritz, Rudolf. v. Dimroth, Otto.

Zohlen, Otto. Ueber die Einwirkung von Dimethylsulfat auf Michler'sches Keton und Auramin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (50). 23 cm. [1530 1630 5020]. 11655

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe [9. u. 10. Mitt.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61); **324**, 1902, (39-78). [1350 6500 M 3120 7600 G 750]. 11656

Zschoche, R. v. Labhardt, H.

Zsigmondy, Richard. Das kolloidale Gold als Reagens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (168-172). [6000 0150 7150]. 11657

———— Ueber kolloidale Lösungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (684-687). [7150 C 0150 0300 3640]. 11658

Zumbusch, L. v. Kunkell, Franz.

Zumbusch, Leo von. Notiz über die Galle von Isabellbären. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (426-431). [6500 Q 7630 N 6031]. 11659



SUBJECT CATALOGUE.

0000 PHILOSOPHY.

Gorbov, A. Phlogiston. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (138-144).

Klaudy, Josef. Was verspricht uns die chemische Forschung der Zukunft? Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1902, (313-315, 330-332).

Rücker, Arthur W. A model of nature. [Reprinted from London, Rep. Brit. Ass., 1901.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1901**, 1902, (171-191).

Scheye, Anton. Ueber das Princip der Stetigkeit in der mathematischen Behandlung der Naturerscheinungen. Ann. Natphilos., Leipzig, **1**, 1902, (20-49).

Wald, F. Kritische Studie über die wichtigsten chemischen Grundbegriffe. Ann. Natphilos., Leipzig, **1**, 1902, (15-19).

0010 HISTORY. BIOGRAPHY.

Chemisch-technisches Repertorium. Uebersichtlicher Bericht über die neuesten Erfindungen, Fortschritte und Verbesserungen auf dem Gebiete der technischen und industriellen Chemie mit Hinweis auf Maschinen, Apparate und Literatur, hrsg. v. Emil Jacobsen. **40**, 1901. 1. Halbjahr. 1. Hälfte. Berlin (R. Gaertner), 1902, (176). 23 cm. 4,40 M.

Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (179-180, 183-185, 185-186, 412-413, 186-188).

(D-3218)

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie . . . hrsg. v. Richard Meyer. Jg 11, 1901. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (XII + 548). 24 cm. 14 M.

Jahresbericht der Pharmacie, hrsg. vom Deutschen Apotheker-Verein. Bearb. v. Heinr. Beckurts unter Mitwirkung v. G. Frerichs. Jg 35 (1900), 2. Hälfte. Göttingen (Vandenhoeck u. Ruprecht), 1902, (V, 401-730). 23 cm. 11 M.

Jahresbericht der Pharmacie, hrsg. vom deutschen Apothekerverein. Bearb. v. Heinr. Beckurts unter Mitwirkung v. G. Frerichs. Jg 36, (1901). 1. Hälfte. Göttingen (Vandenhoeck & Ruprecht), 1902, (352). 23 cm. 11 M.

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer, W. Kerp und G. Minunni. Für 1894. Heft 2, 3. Braunschweig (F. Vieweg & Sohn), 1902, (321-960). 23 cm. Je 10 M.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1901. Jg 47 (N. F., Jg 32), bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1902, (XIX + 604). 23 cm.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1901. Jg 47. (N. F., Jg 32), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1902, (XXIV + 661). 23 cm. 14 M.

Monographien aus der Geschichte der Chemie, hrsg. v. Georg W. A. Kahlbaum. H. 6. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XII + 331). 22 cm. 8 M.

Technisch-chemisches Jahrbuch 1899. Eine Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie. Hrsg. v. Rudolf Biedermann. Jg 22. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XIV + 514). 22 cm. Geb. 15 M.

Albert, [Robert]. Max Maercker†. Zs. Forstw., Berlin, **34**, 1902, (65–66).

Antenorid, John. Die Kenntnisse der Chinesen von der Chemie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (627–628).

Baum, M. Das Goldmachen im Lichte alter und neuer Theorien. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (705–710).

Beckmann, Ernst. Der erste Direktor des Instituts für pharmaceutische Chemie in Berlin-Dahlem. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (215).

Behrend, P[aul]. Max Maercker†. Ein Rückblick. Landw. Jahrb., Berlin, **31**, 1902, (1–54, mit Portr.).

Benjamin, Marcus. Organisation and development of the Chemical Section of the American Association for the Advancement of Science. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (86–98).

Berthelot, [M.]. Sur un vase ancien trouvé à Abou-Roach. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (501–503); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (467–470).

——— Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (59–65).

——— Analyse de quelques objets métalliques antiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (142–145); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (464–467).

——— Sur les registres de laboratoire de Lavoisier. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (549–557).

——— v. Hosvay, Lajos and Jakovlev.

Bistrzycki. Altes und Neues aus der Geschichte der Teerfarbenstoffe. Friebourg, Bul. Soc. Sci. Nat., **9**, 1901, (40–43).

Bolton, Henry Carrington. Chemical Societies of the XIX Century. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (21–35).

Brocard, H. Les quatorze grands registres du laboratoire de Lavoisier. Le registre II signalé perdu et nouvellement retrouvé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (574–575).

Brunck, O. Arnulf Schertel †. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (443–444).

Bubis, G. Prof. Dr. M. v. Nencki †. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (863–864).

BUNSEN. v. Roscoe, Sir Henry.

CANNIZZARO, Stanislaw. v. Thorpe, T. E.

CAVENDISH, Henry. v. Thorpe, T. E.

Chandler, C[harles] F. Formation of the American Chemical Society. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (138–147).

Chlapowski, Franciszek. La vie et les œuvres de Marcel Nencki. (Polish.) Poznań, Roczn. Tow. nauk., **28**, 1902, (185–201).

Colson, Albert. Sur la fabrication de certains outils métalliques chez les Egyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (989–991).

DALTON, J. v. Randall, W. W.

Delbrück, M[ax]. Max Maercker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1901), 1902, (4457–4465, mit 1 Port.).

Diergart, Paul. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (761–763).

Duhem, P. Le mixte et la combinaison chimique. Essai sur l'évolution d'une idée. Paris (Naud), 1902, (207). 23 cm.

DUMAS, Jean Baptiste André. v. Thorpe, T. E.

Dunbar. Max v. Pettenkofer. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), **9**, (1901), 1902, (XVI–XVIII).

FARADAY, M. v. Meyer, Richard; Thorpe, T. E.

Fedotjev, P. P. L'état moderne de l'industrie chimique en Russie. 2-de. édition. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (143, XIII, II). 24 cm.

FEUERSTEIN, W. M. v. Niemczycki, Stanisław.

Friedländer, P. Hugo Ritter von Perger†. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (109–110).

GAY-LUSSAC, L. J. v. Randall, W. W.

GERHARDT, Karl. v. Kahlbaum, Georg W. A.

GILBERT, Joseph Henry. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (625–628).

Glaessner, Arthur. Studien zur Zulkowskischen Theorie über Glas und hydraulische Bindemittel. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (186–191).

GLOVER, John. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (595–596).

Gottsche, C. F[erdinand] Wibel†. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (744–745).

GRAHAM, Thomas. v. Thorpe, T. E.

Gregoire, Ach. Arthur Petermann†. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (477–480).

Guvič, L. M. Berthelot. (Russe.) Chimik, Vilna, **II**, 10–11, 1902, (257–274, 319–327).

Hale, Albert C. History of the American Chemical Society. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (36–78).

HASENCLEVER, Robert†. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (341–342).

Hoff, J. H. van't. Raoult Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (969–981, with pl.).

Hofmann, August Wilhelm von. v. Volhard, Jacob.

Høyer, A[nthon]. Chemistry in the 19th century. (Norw.) Bergen, Naturen, **26**, 1902, (273–280, 294–300).

(D-3218)

Ilosvay, Lajos. Erinnerung an Berthelot gelegentlich seines 50 jährigen Jubiläums. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (8–12).

Karl Than gelegentlich der Feier seiner vierzigjährigen Wirk-samkeit als ord. Professor an der Universität. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (97–99).

Jakovlev, V. [Biography of] Marcellin Berthelot. (Russ.) Mir. Bož., St. Peterburg, **1902**, **1**, (59–68).

Jakub, L. G. Importance des travaux de Frankland avec les combinaisons organométalliques dans l'histoire de l'évolution de la science chimique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (110, II, Pr.-verb.).

Kahlbaum, Georg W. A. Zur Werthung Karl Gerhardt's. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (5–6, 21–22, 25–26).

Justus von Liebig's Geburtstag. Zum 12. Mai 1902. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (431–432).

Schaer, Ed. und **Thon**, Eduard. Christian Friedrich Schön-bein 1799–1868. Ein Blatt zur Geschichte des 19. Jahrhunderts. Tl 2. [Monographien aus der Geschichte der Chemie. H. 6.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XII + 331). 22 cm. 8 M.

Kanonnikov, I. I. Nécrologie. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (450–457).

KOPP, Hermann. v. Thorpe, T. E.

KÜHNE, Willy. v. Voit, C[arl von].

Ladenburg, A[lbert]. Vorträge über die Entwicklungsgeschichte der Chemie von Lavoisier bis zur Gegenwart. Gleichzeitig 3. verm. Aufl. der Entwicklungsgeschichte der Chemie in den letzten hundert Jahren. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (X + 399). 22 cm. Geb. 7 M.

LAVOISIER, Antoine - Laurent. v. Thorpe, T. E.

Leftmann, Henry. Ancient metal-lurgy. Cassier's Mag., New York, N.Y., **22**, 1902, (153–156).

Leidié, E. Étude sur une encre antique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (13–16).

LIEBIG, Justus von. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Lunge, Georg. Zur Geschichte der Entstehung und Entwicklung der chemischen Industrien in der Schweiz. Zürich, (Orell Füssli), 1901, (71).

MADAN, Henry George. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (628-629).

MAERCKER, Max. v. Albert, [Robert]; Behrend, P[aul]; Delbrück, Max; Schulze, Ernst and Tollens, B.

MENDELEEFF, Dimitri Ivanowitsch. v. Thorpe, T. E.

Meyer, Richard. Lebensabriss Faradays. [In: Faraday, M. Naturgeschichte einer Kerze. 3. Aufl.] Dresden 1902, (1-32).

MEYER, Victor. v. Thorpe, T. E.

MOHR, Friedrich. v. Partheil, A[lfred].

MORRIS, George Harris. v. Windisch, [W.].

MORTON, Henry. v. Thurston, R. H.

Naunyn, [Bernhard Julius]. M. Nencki†. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1901, (I-III).

NENCKI, Marcel. v. Bubis, G.; Chlapowski, Franciszek; Naunyn, [Bernhard Julius] and Röhmann, Franz.

Neumann, B[ernhard]. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (511-516).

——— Zur Geschichte des Messings. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1217-1218).

Niemczycki, Stanisław. W. M. Feuerstein et son œuvre scientifique. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (658-662).

Partheil, [Alfred]. Friedrich Mohr. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (625-627).

PERGER, Hugo Ritter von†. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (63); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (25).

——— v. Friedländer, P.

PETERMANN, Arthur. v. Gregoire, Ach.

Peters, Hermann. Die Chemie in der deutschen Vergangenheit. Zum 50-jährigen Jubiläum des germanischen Museums. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (495-499).

PETTENKOFER, Max von. v. Dunbar, and Rubner, Max.

Pfeiffer, Th. Die Agrikulturchemie im II. Halbjahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (248-251, 278-280, 306-308).

——— Die Agrikulturchemie im I. Halbjahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (13-16, 51-55, 85-88).

Popov, M. N. Revue de l'histoire de l'évolution de la théorie de la constitution et des opinions théoriques qui en découlent. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (111-112, II, Pr.-verb.).

PRIESTLEY, Joseph. v. Thorpe, T. E.

Quincke, F. Robert Hasenclever. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (797-801).

Ramsay, William. The Gases of the Atmosphere: the history of their discovery. 2nd Ed. London (Macmillan), 1902, (X + 264, with 7 pls.). 21 cm. 6s.

RAOULT. v. Hoff, J. H. van't.

Rassow, B. Johannes Wislicenus†. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1281).

Rauter, Gustav. Die chemische Industrie in den letzten 25 Jahren. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (55-56).

Rây, Praphulla Chandra. A History of Hindu Chemistry from the earliest times to the middle of the sixteenth century A.D. with sanskrit texts, variants, translation and illustrations. I. Calcutta, 1902, (iii + d + LXXIX + 147 + (41 in sanskrit text) with pls.). 26 cm. London (Williams and Norgate). 12s. 6d.

REGNAULT, H. v. Randall, D. D.

Röhmann, F[ranz]. Marcellus Nencki†. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (49-50).

ROOD, Ogden N. v. Stevens, Walter Le Conte.

Roscoe, Sir Henry. Bunsen Memorial Lecture. (From Transactions of the Chemical Society, London, **77**, (513-554).) Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1899**, 1901, (605-644, with pl.).

Rubner, M[ax]. Zum Andenken an Max v. Pettenkofer. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (268–270, 301–303, 321–326).

SCHÉELE, Carl Wilhelm. v. Thorpe, T. E.

SCHERTEL, Arnulf. v. Brunck, O.

SCHÖNBEIN, Christian Friedrich. v. Kahlbaum, Georg D. A.; Schaer, Ed. und Thon, Eduard.

Schulze, Ernst. Zur Erinnerung an Max Maercker. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (265–275).

SHAW, Savile. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (630–631).

SIMPSON, Maxwell. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (631–635).

SPIVEY, William Thomas Newton. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (635–636).

Stange, Alb. Einführung in die Geschichte der Chemie. Münster (Coppensrath), 1902, (308, mit Tab. u. Taf.). 22 cm. Geb. 7,50 M.

Stevens, W[alter] Le Conte. Ogden N. Rod. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (881–884).

Strunz, Franz. Beiträge zur Entstehungsgeschichte der stöchiometrischen Forschung. (Eine Kritik der induktiven Naturwissenschaft.) Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (156). 23 cm.

———. Aus der Vergangenheit der chemischen Forschung. Eine historische Skizze. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (552, 580–581).

THAN, Karl. v. Illosvay, Lajos.

Thorpe, T[homas] E[dward]. Essays in Historical Chemistry [Lectures on Joseph Priestley, Carl Wilhelm Scheele, Henry Cavendish, James Watt, Antoine-Laurent Lavoisier, Michael Faraday, Thomas Graham, Friedrich Wöhler, Jean Baptiste André Dumas, Hermann Kopp, Victor Meyer, Dimitri Ivanowitsch Mendeleeff, Stanislaw Cannizzaro, and others]. London (Macmillan), 1902, (xii + 582). 23 cm. 12s.

Thurston, R[obert] H[enry]. Henry Morton. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (858–861).

TIEMANN, Ferdinand. v. Witt, Otto N.

Tőkés, Lajos. Die Fortschritte der Chemie im XIX. Jahrhundert. (Ungarisch.) Délmagy, Term. Füz., Temesvár, **25**, 1901, (57–78).

Tollens, B. Max Märcker †. J. Landw., Berlin, **49**, 1902, (305–309, mit Bild).

Voit, C[arl von]. Willy Kühne. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (249–262).

Volhard, Jacob und **Fischer**, Emil. August Wilhelm von Hofmann. Ein Lebensbild, im Auftrage der deutschen chemischen Gesellschaft verfasst. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, Sonderheft (282, mit 2 Bildnissen).

WATT, James. v. Thorpe, T. E.

WIBEL, F[erdinand]. v. Gottsche, E.

Windisch, [Wilhelm]. George Harris Morris †. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (35).

WISLICENUS, Johannes. v. Rassow, B.

Witt, Otto N. Die chemische Industrie des deutschen Reiches im Beginne des zwanzigsten Jahrhunderts. Eine Festschrift. Berlin (R. Gaertner), 1902, (IV + 229). 28 cm. Geb. 10 M.

———. Ferdinand Tiemann. Ein Lebensbild. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1901), 1902, (4403–4455, mit 1 Port.).

WÖHLER, Friedrich. v. Thorpe, T. E.

0020 PERIODICALS. REPORTS OF INSTITUTIONS, SOCIETIES, CONGRESSES, Etc.

Auskunftsbuch für die chemische Industrie, hrsg. v. H. Blücher. Jg 1. 1902. Wittenberg (R. Herrosé's Verlag), 1902, (V + 999 + VIII). 22 cm. Geb. 4 M.

Beschlüsse des Vereins schweiz. analytischer Chemiker [Wein-u.-Bier-Untersuchung] gefasst in Basel 1901. San.-Demogr. Wochenbull., Bern, **1901**, (751, 767).

Chemisches Central-Blatt. 5. Folge. General-Register zu Jg 1897–1901. Bearb. v. Rudolf Arendt. Berlin (R. Friedländer & S. in Komm.), 1902, (1297). 45 M. 24 cm.

Hauptversammlung des Vereins deutscher Eisenhüttenleute am 16. Februar [1902] zu Düsseldorf. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (218–220).

IX. Hauptversammlung der deutschen Bunsen-Gesellschaft für angewandte physikalische Chemie in Würzburg vom 8.–10. Mai 1902. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (478–481).

IX. Hauptversammlung der deutschen elektrochemischen Gesellschaft am 9. und 10. Mai 1902 zu Würzburg. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (448–456, 461–479, 481–507, 509–540, 575–595, 604–623, 638–649, 675–687).

Jahrbuch der Elektrochemie. Begründet und bis 1901 hrsg. von W. Nernst und W. Borchers. Berichte über die Fortschritte des Jahres 1901. Hrsg. von Heinrich Danneel. Jg 8. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (IX + 725). 25 cm.

Jahrbuch der Versuchs- und Lehranstalt für Brauerei in Berlin. Bd 4. 1901. (Erg.Bd zur Wochenschrift für Brauerei.) [Hrsg.] von W[ilhelm] Windisch. Berlin (P. Parey), 1902, (X + 381 + 68). 22 cm.

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet v. J. Liebig u. H. Kopp . . . hrsg. v. G. Bodländer, W. Kerp u. G. Minummi. Für 1894. Heft 4–8. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (961–2560, LXVI). 23 cm. Dasselbe. Für 1895. Heft 1. 2. Ebenda 1902, (1–640). 23 cm. Dasselbe. Für 1897. Heft 10 (Schluss des Jahrganges) Hrsg. v. G. Bodländer. Ebenda, 1902, (2881–3344, XCIII–CXII). 23 cm.

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesamtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 41, 1901. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903, (XII + 374). 22 cm. Geb. 12 M.

Photographischer Almanach für das Jahr 1902. Jg 22. Hrsg. v. L. Herm. Liesegang. Leipzig (Liesegang), 1902, (175, mit Taf. . 16 cm. 1 M.

Taschenbuch für Präzisionsmechaniker, Optiker, Elektromechaniker und Glasinstrumentenmacher für das Jahr 1902. (Jg 2.) Hrsg. von F. Harrwitz. Berlin (Administration der Fachzeitschrift „Der Mechaniker“), 1902, (VII + 392). 15 cm. Geb. 2 M.

Technisch-chemisches Jahrbuch 1900. Ein Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie. Hrsg. v. Rudolf Biedermann. Jg 23. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XII + 682). 22 cm. Geb. 15 M.

Verband landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche. Vorläufige Mitteilung der Beschlüsse der XVII. Hauptversammlung des Verbandes . . . zu Hamburg am 21. und 22. September 1901. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (277–282).

Verein der Gas-, Elektrizitäts- und Wasserfachmänner Rheinlands und Westfalens. Bericht über die Hauptversammlung in Bonn am 7. Sept. 1901. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (37–41, 53–56).

Verhandlungen der XVII. (ordentlichen) Hauptversammlung des Verbandes landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im deutschen Reiche im „Johanneum“ zu Hamburg am 21. und 22. September 1901. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (1–101).

Verhandlungen der 42. Jahresversammlung des deutschen Vereins von Gas- und Wasserfachmännern zu Düsseldorf am 25., 26. und 27. Juni 1902. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (479–485, 577–579, 597–603, 617–621, 637–640, 657–661, 677–684, 717–721, 833–837, 856–861, 873–879, 893–897, 913–919).

Zeitschrift für Farben- und Textil-Chemie mit Einschluss der verwandten Gebiete der organischen chemischen Industrie und der Textil-Industrie. Hrsg. von Arthur Buntrock. Jg I. (Heft 1 und 2). Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902. 27 cm. Der Jg zu 24 Heften 20 M.

[Baskerville], [Charles]. [Report on] industrial or technical chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (124–128).

Billitzer, Jean. Bericht über die IX. Hauptversammlung der deutschen elektrochemischen Gesellschaft in Würzburg vom 8. bis 10. Mai 1902. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (414-421).

Cartaud, G. Congrès de l'Association internationale pour l'essai des matériaux. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (18-23).

Danneel, H[einrich]. Verhandlungen der Hauptversammlung der deutschen Bunsengesellschaft für angewandte physikalische Chemie (früher deutsche elektrochemische Gesellschaft) zu Würzburg 1902. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (522-524); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (537-543). Nachtrag ebenda, **15**, 1902, (657).

Dennstedt, M. Chemisches Staats-Laboratorium [zu Hamburg; Jahresbericht]. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst., **18**, (1900) 1901, (CLXXXIV-CXCVI).

Easton, Pa., American Chemical Society. List of Officers and Meetings . . . [1876-1901]. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (79-85).

———— Twenty-fifth anniversary . . . New York City . . . 1901, Easton, Pa., (Chemical Pub. Co.), 1902, (168). 23.5 cm. [Supplement to the J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.]

———— The Anniversary Celebration. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (6-20).

———— Census Committee. Charles Baskerville, Chairman, *et alii*. Report . . . Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (99-137).

———— [Report on] agricultural chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (121-124).

Howell, F. J. Field experiments of the Chemical Branch of the Department of Agriculture for the year 1901. Vict. Journ. Dept. Agric., Melbourne, **1**, 1902, (115-125).

Kahlenberg, L[ouis]. [Report on] physical chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (117-120).

Lippmann, Edmund O. von und Jehn, C. Die „Chemiker-Zeitung“ und ihre Herausgeber im Vierteljahrhundert 1877-1902. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (1-4).

May, D. W. Convention of association of official agricultural chemists, 1901. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1902, (406-415).

N[oyes], W[illiam] A[lbert]. [Report on] organic chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (114-117).

Prudhomme. Matériel et procédés de blanchiment, de la teinture, de l'impression et de l'apprêt des matières textiles à leurs divers états. (Rapport à l'Exposition universelle de 1900). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (171-214).

[Rausch, Emil]. Die Einrichtungen für den physikalischen und chemischen Unterricht in dem Erweiterungsbau des Realgymnasiums und der Realschule, von dem Direktor und den Lehrern der Physik und Chemie. Jahres-Bericht des grossherzogl. Realgymnasiums und der Realschule zu Giessen. Giessen (O. Kindt), 1901, (12-15, mit Taf.). 27 cm.

Richards, J[oseph] W[illiam]. The American Electrochemical Society. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (581-584).

Wallach, O[tto]. Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen (X). Neue Synthesen in der Terpenreihe (II). Ueber die Unterscheidung von α - und β -Methyladipinsäure—Ueber eine Reihe neuer isomerer cyclischer Ketone der Formel $C_9H_{14}O$ und $C_9H_{16}O$. Ueber die Bildung von ϵ -Betainen. Ueber Phellandren. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math-phys. Kl., **1902**, (92-94, 94-96, 96-103, 103-104, 104-107).

0030 GENERAL TREATISES, TEXT BOOKS, DICTIONARIES, BIBLIOGRAPHIES. TABLES.

Chemiker-Kalender 1902. Ein Hilfsbuch für Chemiker, Physiker, Mineralogen, Industrielle, Pharmaceuten, Hüttenmänner u. s. w. von Rudolf Biedermann. Jg 23. Mit einer Beilage. Berlin (J. Springer), 1902, (XVIII + 350; VII + 474). 15 cm. Geb. u. geh. **4 M.**

Die Grundlehren der Chemie. Leicht verständlich dargestellt. [In: Bilz' grosse illustr. Hausbibl., Bd 3, Abt. 3.] Leipzig, [1902], (VI + 52).

Handbuch der chemischen Technologie . . . hrsg. von P. A. Bolley und K. Birnbaum. Nach dem Tode der Hrsg. fortgesetzt von C[arl] Engler. Bd 5. Gruppe 2. Lfg 3. (Bolley's Technologie. 63.) Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (385-576). 23 cm. 6 M.

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie . . . hrsg. v. Richard Meyer. Jg 11, 1901. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (XII + 548). 24 cm. 14 M.

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer, W. Kerp und G. Minunni. Für 1894. Heft 2, 3. Braunschweig (F. Vieweg & Sohn), 1902, (321-960). 23 cm. Je 10 M.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1901. Jg 47 (N.F., Jg 32), bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1902, (XIX + 604). 23 cm.

Kalender für Gesundheits-Techniker, Taschenbuch für die Anlage von Lüftungs-, Centralheizungs- und Badeeinrichtungen. 1902. Hrsg. v. Hermann Recknagel. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1902, (XIV + 202, mit Schreibkalender). 17 cm. Geb. 4 M.

Kalender für Elektrotechniker. Hrsg. v. F. Uppenborn. Jg 19. 1902. Tl 1. 2. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1902, (VII + 346, mit 4 Taf., VI + 288). 17 cm. Geb. u. geh. 5 M.

Katechismus der chemischen Technologie. Unter Mitwirkung von . . . hrsg. von Paul Kersting und Max Horn. Tl I u. 2. (Webers illustrierte Katechismen. No 233 und 234.) Leipzig (J. J. Weber), 1902, (XII + 358, X + 322). 17 cm. Geb. 10 M.

С.-Петербургъ, Энциклопедическій Словарь, изд. Ф. А. Брокгауза и И. А. Ефронъ. [St. Peterburg, Encyclopædic Dictionary, ed. F. A. Brockhaus and I. A. Efron.]

Ahrens, Felix B. Einführung in die praktische Chemie. Organischer Tl. (Volksbücher [Umschlagt.: Bibliothek] der Naturkunde und Technik, Bd 4). Stuttgart (E. H. Moritz), [1902], (144). 18 cm. Geb. 1 M. [1000].

Armstrong, Henry E. Chemistry. Encycl. Brit. Suppl., London, 26, 1902, (708-716).

Arrhenius, Svante. Text-book of electrochemistry. Translated by John McCrae. London (Longmans), 1902, (xi + 344). 22.5 cm.

Bartoszewicz, Stanisław. Chimie inorganique, analytique et organique, à l'usage des écoles techniques, industrielles et commerciales. (Polish.) Warszawa (F. Laskus), 1902, (341). 1 rb. 80 kop.

Béhal, A. Traité de chimie organique d'après les théories modernes. 2^e éd. 2 vols. Paris (Doin), 1902, (XI + 924, I + 1022). 25 cm. 32 fr.

Bernthsen, A. Traité de Chimie organique, traduit (de l'allemand) par MM. B. Hryniewiecki, T. Rotarski, H. Miączyński, W. Ciechoński et K. Jędrzychowski. (Polish.) Warszawa (Biblioteka przyrodnicza Wszecchiata, wydanie Kasy Mianowskiego), 1902, (II + IV + 563 + XXIX). 25 cm. 2 rb. 25 kop.

Blas, C. Traité de chimie analytique. Tome III: analyse quantitative générale comprenant les méthodes titrimétrique, électrolytique, gazométrique, docimastique, etc. Quatrième édition, revue, corrigée et considérablement augmentée. Louvain (A. Uystpruyst), 1902, (XIV + 605, av. fig.). 8vo. 17 fr. 50.

Böttger, H[einrich]. Lehrbuch der Chemie zum Gebrauch bei chemischen Vorlesungen, beim Unterricht in höheren Lehranstalten, sowie zum Selbstunterricht. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XIV + 703, mit 1 Taf.). 24 cm. 6 M.

Cohen, Julius B. Theoretical organic chemistry. London (Macmillan), 1902, (XV + 578). 18 cm. 6s.

Dehérain, P. P. Traité de Chimie agricole. Développement des végétaux, terre arable, amendements et engrais. 2^e éd. Paris (Masson), 1902, (XII + 969). 25 cm.

Ditte, Alfred. Introduction à l'étude des métaux. Leçons professées à la faculté des sciences. Paris (société d'éditions scientifiques), 1902, (II + 488). 25 cm. 15 fr.

Duparc, Louis et Leuba, Auguste. Chimie analytique quantitative; méthodes volumétriques. Genève (Kündig), Paris (Alcan), 1901, (VI + 98).

Faraday, Michael. Naturgeschichte einer Kerze. Sechs Vorlesungen für die Jugend. 3. durchges. Aufl. Mit einem Lebensabriss Faraday's hrsg. v. Richard Meyer. Dresden (H. Schultze), 1902, (VIII + 194, mit Portr.). 18 cm. Geb. 2.50 M.

Fischer, Ferdinand. Handbuch der chemischen Technologie. Bd 2: Organischer Teil. 15. umgearb. Aufl. (1.-11. Aufl. von R. v. Wagner). Leipzig (O. Wigand), 1902, (VII + 437). 24 cm. 10 M.

Gauthier, L., Wagner, R., Fischer, F. Traité de Chimie industrielle. 4^e éd., Vol. I. Paris (Masson), 1901, (VII + 941). 25 cm.

Graebe, C. Guide pratique pour l'analyse quantitative. 2^e éd. rev. et augm. Genève (Kündig), 1901, (XII + 88, av. 11 fig.).

Grigercsik, Géza. Elektrochemie. Hrsg. von Bannewitz. (Unterrichts-Werke Methode Hittenkofer Lehrfach Nr 126.) Strelitz (M. Hittenkofer), [1902], (28). 28 cm. 1,70 M.

Grigorjev, G. Cours abrégé de chimie. Deuxième édition. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (VIII + 163 + 32, av. 3 port., 62 illustr. et 2 tabl.). 24 cm.

Guillet, L. L'industrie des acides minéraux. Paris (Gauthier-Villars et Masson), 1902, (1-183). 20 cm.

Holleman, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Tl 1. Lehrbuch der organischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 2., verb. Aufl. In Gemeinschaft mit dem Verfasser bearb.

u. hrsg. v. Wilhelm Manchot. Leipzig (Veit & Comp.), 1902, (X + 482). 23 cm. Geb. 10 M.

Holleman, A. F. A textbook of inorganic chemistry. Translated by Hermon C. Cooper. New York (Wiley); London (Chapman & Hall), 1902, (VIII + 458, with pl.). 23.5 cm.

Horns, Arthur H. Metallography. London (Macmillan), 1902. (xiv + 158). 17 cm. 6s.

Horowitz, Arthur. Repetitorium der Chemie, Physik und Botanik für Chemiker, Pharmaceuten und Mediziner. Berlin (R. Trenkel), [1902], (120 + 36 + 227). 18 cm. Geb. 4.50 M.

Hubert, A. Analyse des matières agricoles. Paris (Dunod), 1902, (79). 29 cm.

Ipatjev, V. et Sapožnikov, A. Cours de chimie inorganique. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (VIII + 269, av. 38 dess.). 24 cm.

Jakovlev, N. Cours de chimie. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (VII + 104, avec 35 dess.). 24 cm.

Joly, A. et Lespieau, R. Métaux. Chimie organique. Cours élémentaire de chimie. 4^e éd. Paris (Hachette), 1902, (562). 18 cm. 5 fr.

Jones, Harry C. Principles of Inorganic Chemistry. New York and London (Macmillan), 1903, (XX + 521). 22 cm. 17s.

Kablukov, Iv. Les principes de la chimie inorganique. 2-de édition. (Russe.) Moskva, 1902, (II + 326, av. 113 dess. et 2 tabl.). 24 cm.

König, Johann Karl. Drogerie-, Spezerei- und Farb-Waaren-Lexikon mit deutschen, englischen, französischen und lateinischen Benennungen. Frühere Hrsg. Franz Geith u. Georg Buchner. 11. verm. Aufl., bearb. v. E. List, München (C. Kaiser), 1902, (XV + 586). 25 cm. 6,50 M.

Koppe, K. Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. Ausg. B in 2 Lehrgängen. Für höhere Lehranstalten nach den preussischen Lehrplänen von 1901 bearb. v. A[lfred] Husmann. Tl 2. Hauptlehrgang. Kürzere Ausgabe: Grundriss der Physik. Essen (G. D. Baedeker), 1902, (VIII + 360, mit 1 Karte). 24 cm.

Küster, F[r.]. W. Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Für den Gebrauch im Unterrichtslaboratorium und in der Praxis berechnet und mit Erläuterungen versehen. 3., neu berechnete u. erweit. Aufl. Leipzig (Veit u. Co.), 1902, (95). 18 cm. Geb. 2 M.

Leconte, Joseph N. An elementary treatise on the mechanics of machinery with special reference to the mechanics of the steam engine. New York and London (Macmillan), 1902, (X + 311, with pl.). 14 cm. 10s. 6d.

Lewkowitsch, J. Laboratoriumsbuch für die Fett- und Oel-Industrie. Braunschweig (Fr. Vieweg & S.), 1902, (X + 149). 24 cm. 6 M.

Lorscheid, J. Lehrbuch der anorganischen Chemie mit einem kurzen Grundriss der Mineralogie. 15. Aufl. von F. Lehmann. Freiburg i. Br. (Herder), 1902, (VIII + 344, mit 1 Taf. und 4 Tabellen). 22 cm. 3,60 M.

Mathet, L. Traité de Chimie photographique. 2^e éd. Paris (Ch. Mendel), 1901, (VI-306). 25 cm.

Mayer, Adolf. Lehrbuch der Agrikulturchemie in Vorlesungen . . . 5. verb. Aufl. Lfg 19-22 (Schluss des Werkes). Heidelberg (C. Winter), 1902, (VI + 193-253; 1-64; VI + 65-232), [= Bd 2, Abt. 2, Schluss; Bd 3]. 24 cm. Die Lfg. 1 M.

Mellor, J. W. Higher mathematics for students of chemistry and physics. With special reference to practical work. London (Longmans), 1902, (xxi + 543). 22,5 cm. 12s. 6d.

Mendéléjev, D. Les principes de la chimie. 7-me édit. Première livraison. Introduction et sept premiers chapitres. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (256). 24 cm.

Meyer, K. Naturlehre (Physik und Chemie) für höhere Mädchenschulen, Lehrerinnen-Seminarien und Mittelschulen. 2. verb. Aufl. Leipzig (G. Freytag), 1902, (VI + 220). 23 cm. Geb. 2,20 M.

Mittag, M. Chemie und Mineralogie. Als Anhang zu Dr. K. Sumpfs Anfangsgründen der Physik neu bearb. 4. Aufl. Hildesheim (A. Lax), 1902, (34). 22 cm. 0,40 M.

Oppenheimer, K. Les principes de la chimie organique. (Traduction de l'allemand.) Édition du libraire Iv. Iv. Ivanoff. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (II + 159). 24 cm.

Ost, G. Cours de technologie chimique. Trad. de la 4-ième édition allemande sous la rédact. du Prof. W. Th. Timotheeff. Livraison I. (Russe.) Moskva, 1902, (320 + 16, av. 240 dess. et 7 tabl.). 24 cm.

Ostwald, Wilhelm. The principles of inorganic chemistry. Translated by Alexander Findlay. London (Macmillan), 1902, (xxvii + 785, with 122 fig.). 23 cm. 18s.

——— Les principes de la chimie inorganique. Traduction de l'allemand de A. V. Generozoff avec préface du Prof. M. I. Konovaloff. (Russe.) Moskva, 1902, (XVI + 736). 24 cm.

——— Les principes de la chimie théorique. Trad. de Th. Korbét. (Russe.) Moskva, 1902, (XIII + 409). 24 cm.

——— Wissenschaftliche Grundlagen der analytischen Chemie. Nach der 2-ten Auflage des Originals übersetzt von L. H. und W. M. (Polish.) Warszawa (M. Borkowski), 1902, (197). 19,5 cm. 1 rb.

Rabaté, E. L'industrie des résines. Paris (Gauthier-Villars et Masson), 1902, (1-180). 20 cm.

Richter, V. Cours de chimie inorganique d'après les opinions nouvelles. Rédact. de L. Javeine. 11-ième édition. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (XIX + 655, av. 157 polytyp. et 2 tabl.). 24 cm.

Roscoe. Chimie. Traduction de l'anglais par A. A. Antonovitch. 5-me Edition. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (III + 90, av. 36 dess.). 20 cm.

Rudolfi, M. Allgemeine und physikalische Chemie. Aus dem Deutschen übersetzt von D. M. Margolin, unter der Redaktion von Ja. I. Michailenko. (Russ.) Kiev, 1902, (208, av. 22 dess.). 24 cm.

Sattler, A. Leitfaden der Physik und Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und der Lehre vom Menschen. Für die oberen Klassen von Bürgerschulen in zwei Kursen bearbeitet. 25. verb. u. verm. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VIII + 181, mit 1 Taf.). 22 cm. 1 M.

Sorel, E. La grande industrie chimique minérale. Soufre, azote, phosphates, alun. Paris (Naud), 1902, (809 + 4). 23 cm.

Sperber, Joachim. Leitfaden für den Unterricht in der anorganischen Chemie, didaktisch bearbeitet. Teil 2. Zürich (Speidel), 1901, (163, mit 9 Fig. und 1 Taf.).

Wichelhaus, H[ermann]. Populäre Vorlesungen über chemische Technologie. Berlin (G. Siemens), 1902. VII — 379. 24 cm. Geb. 11 M.

0040 ADDRESSES, LECTURES.

Boudouard. Les alliages. Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (67-71).

Brochet, André. L'industrie électrochimique. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (321-331); Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (79-82).

Brown, A. Crum. [Lecture before Royal Institution of Great Britain.] The ions of electrolysis. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (881-895).

Chandler, C[harles] F. Formation of the American Chemical Society. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (138-147).

Chercheffsky, N. Le suint. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (6-10).

Coffignier, Ch. L'industrie des vernis à l'alcool. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (23-27).

Crookes, Sir William. L'origine des éléments chimiques. (Discours.) Traduction de l'anglais par A. W. Generosow sous la rédact. et avec préface du Prof. M. I. Kononoff. (Russe.) Moskva, 1902, (XVI + 49, av. 3 dess.). 24 cm.

Desalmé, J. La fabrication des parfums synthétiques et artificiels. Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (108-110).

Dewar, James. Address of the President of the British Association for the Advancement of Science. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (533-551, 567-579, 621-631).

Duchemin, René. L'état actuel de l'industrie de la carbonisation du bois en France. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (27-32).

Dupont, Lucien. Applications industrielles des diastases. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (10-16).

Gamgee, Arthur. The Croonian Lecture.—On certain chemical and physical properties of hæmoglobin. [Abstract.] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (79-83).

Gerber. Les procédés d'extraction du caoutchouc et de la gutta-percha par solvants ou traitements mécaniques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (161-170).

Glöess, P. et Bernard, R. Les produits chimiques à l'Exposition universelle de 1900. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (261-287).

Granger, Albert. L'état actuel de l'industrie du grès. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (1-13).

Hoff, J. H. van't. Raoult Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (969-981, with pl.).

Ihering, A. von. Maschinenkunde für Chemiker. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (369-372).

Masson, Orme. "Lucifer matches." Austral. Min. Stand., Melbourne, **21**, 1902, (102-103).

Mathias, E. La préparation industrielle et les applications de l'acide carbonique liquide. 1^{re} Partie. Préparation, liquéfaction, conservation. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (180-193, 230-241, av. fig.).

Pierron, L. La fabrication de l'acide sulfurique. (Historique des procédés par contact). Rev. chim. indust., Paris, **13**, 1902, (99-108).

Rayleigh, Lord. Bakerian Lecture.— On the law of pressures of gases between 75 and 150 millimetres of mercury. [Abstract.] London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (495).

Reynolds, J. Emerson. Annual General Meeting of the Chemical Society. Presidential Address. [On certain aspects of the periodic law as modified by recent discovery.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (609–620, with pl.).

Szigeti, Henrik. Ueber das Gesetz der Substanz. (Ungarisch.) Délmagy. Term. Füzt., Temesvár, **25**, 1901, (105–122).

Theulier, Eugène. L'état actuel de nos connaissances sur les essences d'oranges et de mandarines. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (97–100).

Tiffeneau, Marc, Bernard, R. et Gloss, P. L'industrie des parfums chimiques et des parfums naturels à l'Exposition de 1900. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (321–336).

Tissier, C. Les parfums synthétiques. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (462–467).

Wiley, H[arvey] W[ashington]. The rôle of chemistry in University Education. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (841–850).

——— The dignity of chemistry. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (148–164).

0050 PEDAGOGY.

Baenitz, C[arl]. Grundzüge für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie. Nach methodischen Grundsätzen unter Mitwirkung des Prof. Dr. R[einhardt] Blochmann und mit Berücksichtigung der chemischen Technologie bearb. 2., durchgeseh. u. verm. Aufl. Bielefeld u. Leipzig (Velhagen u. Klasing), 1902, (IV + 110). 23 cm. Geb. 1,10 M.

Granger, A. L'école de Physique et Chimie industrielles de la ville de Paris. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (113–121).

Herbig, W. Ueber den Unterricht an Färbereifachschulen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (24–25, 47–52).

Howe, Henry M[arion]. Metallurgical laboratories. [Address at dedication of Gayley Laboratory of Chemistry and Metallurgy, Lafayette College, April, 1902]. Science, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (761–766).

Hübner, Max. Chemische Vorgänge in der Natur, in wichtigen Gewerbezweigen und im Haushalt des Menschen. Ein Merk- und Wiederholungsbuch für Schulen. 2. Aufl. Breslau (E. Morgenstern), 1902, (64). 22 cm. Kart 0,40 M.

Krug, Theodor. Die Induktion im chemischen Unterrichte. 72. Jahresbericht über das städt. Realgymnasium und die damit verbundene Realschule (Reformschule) zu Barmen für das Schuljahr 1900. Barmen (Druck v. D. B. Wiemann), 1901, (25). 25 cm.

Küster, F. W. Ueber den Universitätsunterricht in der Chemie und das neu begründete Ordinariat für anorganische Chemie in Göttingen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (23–25).

——— Die anorganische Chemie auf den deutschen Hochschulen. Eine Antwort an Clemens Winkler. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (45–47).

Lachman, Arthur. Some suggestions for the improvement of instruction in technical chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (775–785).

Levin, Wilhelm. Methodischer Leitfaden für den Anfangsunterricht in der Chemie unter Berücksichtigung der Mineralogie. 4. verb. Aufl. Berlin (O. Salle), 1902, (VI + 168). 23 cm. 2 M.

Löb, Walther und Rimbach, E. Der physikalisch-chemische Unterricht am chemischen Institut der Universität Bonn. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (445–448).

Long, John H. Some points in the early history and present condition of the teaching of chemistry in the Medical Schools of the United States. (Address of Vice-President of Section C.) Easton, Pa., Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., **50**, 1901, (251–271).

Lübeck, O. Chemie und Physik. Unterweisungen und Aufgaben. 4., durchgeseh. Aufl. (Unterrichts-Werke Methode Hittenkofer. Lehrfach Nr 59.) Strelitz (M. Hittenkofer), 1901, (76). 28 cm. 4,80 M.

Masson, Orme. Presidential Address. [Chemical Education.] Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, (119-133).

Richter, E. Wiederholungsbuch zum Unterrichte in der Chemie und Mineralogie. Für den Gebrauch in Lehrerseminaren bearbeitet. 3., nach den Lehrplänen vom 1. Juli 1901 umgearb. u. erweiterte Aufl. Freiburg i. Br. (Herder), 1902, (IX + 180). 22 cm. 2 M.

Rüdorff, Fr. Grundriss der Chemie für den Unterricht an höheren Lehranstalten. Völlig neu bearb. von Robert Lüpke. 12. Aufl. Berlin (H. W. Müller), 1902, (XIV + 532, mit 2 Taf.). 24 cm. 5 M.

Scheid, K. Industrie und Schule. Natur u. Schule, Leipzig, **1**, 1902, (64-66).

Schröder, G. von und Schröder, J. von. Tafeln für den Unterricht in der allgem. Chemie und chem. Technologie. Fortges. v. Aug. Harpf u. Hugo Krause. Lfg 7, Taf. 31-35. Cassel (Th. G. Fisher & Co.), [1902]. 78 × 105 cm. Mit Erl. 10 M. Auf Leinw. m. Stäben 16 M.

Smith, Alexander and Hall, Edwin H. The teaching of chemistry and physics in the secondary school. London (Longmans), 1902, (xiii + 377). 20.5 cm. 6s.

Sprockhoff, Albert. Naturkunde für höhere Mädchenschulen. Auf Grund der Bestimmungen über das höhere Mädchenschulwesen vom 31. Mai 1894 in 3 Tln bearb. 3. verb. Aufl. Tl 3: Naturlehre für das 8. u. 9. bzw. 10. Schuljahr. Physik und die wichtigsten chemischen Vorgänge des täglichen Lebens in Haushalt, Gewerbe u. Industrie mit Berücksichtigung der Mineralogie u. Geologie. Hannover u. Berlin (C. Meyer), 1902, (XVI + 255). 21 cm. Geb. 2 M.

Staedel, Wilhelm. Der theoretische Anfangsunterricht der Chemiker. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (605-612).

Waeber, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 14. verb. Aufl. (R. Waebers Unterrichtsbücher für Chemie und Physik.) Leipzig (F. Hirt & S.), 1902, (77). 22 cm. 0,80 M.

Wedekind, E. Das Studium der Chemie in Frankreich. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (961).

Wiley, H[arvey] W[ashington]. The rôle of chemistry in University Education. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (841-850).

W[illiams], R[ufus] P. Teaching of chemistry in schools, 1876, 1901. Amer. Chem. Soc., 25th Anniv., Easton, Pa., 1902, (128-135).

Winkler, Clemens. Die anorganische Chemie auf den deutschen Hochschulen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (87-88).

Wölckerling, Wilhelm. Das Wichtigste aus der reinen und angewandten Chemie in Einzeldarstellungen für die Oberstufe mehrklassiger Volks- und Bürgerschulen. 2. erweit. Aufl. Potsdam (A. Stein), [1902], (II + 59). 20 cm. 0.80 M.

0060 INSTITUTIONS, COLLECTIONS, ECONOMICS.

Das neue Laboratorium für Nahrungsmittelchemie und angewandte Chemie der Universität Marburg. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (2-4).

Der praktische Chemiker. Eine Anleitung zur Apparaten-Sammlung für das Studium der Experimental-Chemie. 3. verb. u. verm. Aufl. Leipzig (Lehrmittel-Anstalt), 1902, (IV + 128). 22 cm. 2 M.

Festschrift zum 50jährigen Jubiläum der landwirtschaftlichen Versuchs-Station Möckern. Geschichtliches über die Versuchs-Station Möckern 1851-1902. Berlin (P. Parey), 1902, (IV + 220, mit 3 Taf.). 25 cm.

Bohn, H[einrich]. Die Behandlung des Quecksilbers in physikalischen Kabinetten. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (27-28).

Gabriel, [Siegmond]. 1901. Bibliothek der deutschen chemischen Gesellschaft. Katalog No. 17. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1901), 1902, (4778-4816).

Glazebrook, R. T. The aims of the National Physical Laboratory of Great Britain. [Reprinted from Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **60**, December 1901.] Washington, D.C., Smithsonian Inst. Rep., **1901**, 1902, (341-357, with pl.).

Granger, A. L'école de Physique et Chimie industrielles de la ville de Paris. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (113-121).

Immendorff, H[einrich]. Das landwirtschaftliche Versuchswesen und die Tätigkeit der landwirtschaftlichen Versuchsstationen Preussens im Jahre 1899 . . . Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1902, Ergänzgsbd 2, (VIII + 309).

Jordis, E. Einrichtung und Ziele einer Bunsen-Gesellschaft. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (270-272).

Kellner, O. Geschichtliches über die landwirtschaftliche Versuchs-Station Möckern. (Aus der Festschrift zur Feier des 50jährigen Bestehens der Anstalt.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, 169-255, mit 3 Taf.).

Keppeler, Gustav. Chemischer Führer durch die Industrie- und Gewerbe-Ausstellung Düsseldorf 1902. [Beilage zur chemischen Zeitschrift.] Leipzig (S. Hirzel), 1902, (46). 18 cm.

Mohr, O. Die chemische Kollektivausstellung des Institutes für Gährungsgewerbe auf der Ausstellung für Spiritusindustrie. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (95-96).

—— Die Ausstellung für Spiritusindustrie in Berlin. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (154-155).

Ostwald, W[ilhelm]. Bunsen-Gesellschaft? Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (154-155).

Pearson, A. N. Report of the Chemical Branch of the Department of Agriculture for 1900. Vict. Ann. Rep. Dep. Agric., Melbourne, **1900-1**, 1902, (20-61, with 3 pls.).

Peters, Hermann. Die Chemie in der deutschen Vergangenheit. Zum 50-jährigen Jubiläum des germanischen Museums. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, 495-499).

Rothenbach. Das Gährungsgewerbe auf der Ausstellung für Spiritusindustrie. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (97).

Watt, George. Arsenic as it occurs in India: a popular account including the chief commercial facts regarding that substance. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 4, (103-106).

—— Alkalis, alkaline earths, alkaline ashes, [alkaloids] etc. A review of existing information. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 5, (107-148).

Wedekind, E. Das Studium der Chemie in Frankreich. [Laboratories.] ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (961).

Weigt. Die Tätigkeit des chemischen Laboratoriums beim ostasiatischen Expeditionskorps und der Besatzungsbrigade. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (536-537).

Witt, Otto N. Die chemische Industrie auf der internationalen Weltausstellung zu Paris 1900. Berlin (R. Gaertner), 1902, (III + 136). 23 cm. Geb. 5 M.

0070 NOMENCLATURE.

Słownik chemiczny. I. Związki nieorganiczne. Na zasadzie uchwał Akademii Umiejętności w Krakowie. [Dictionnaire de terminologie chimique polonaise. 1 partie. Composés inorganiques. Publié par la Rédaction du Chemik Polski, conformément aux décisions de l'Académie des Sciences de Cracovie.] Warszawa (Chem. pols.), 1902, (25). 21.5 cm. 20 kop.

Diergart, Paul. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (761-763).

Gorbov, A. Les formules chimiques. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (294-298).

Kraków, **Akademia Umiejętności**. Terminologie chimique polonaise, d'après les décisions de l'Académie des Sciences de Cracovie. Deuxième édition. (Polish.) Kraków (Akademia Umiejętności), 1902, (31). 16 cm.

Neumann, B[ernhard]. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (511-516).

——— Zur Geschichte des Messings. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1217-1218).

Wegscheider, Rud[olf]. Ueber die Benennung der Ester-Säuren unsymmetrischer zweibasischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4329-4330).

CHEMISTRY (SPECIFIC) OF THE ELEMENTS.

0100 GENERAL.

Anorganische Chemie und physikalische Chemie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (155).

Bouzat. Déplacement des bases fortes par l'oxyde cuivrique ammoniacal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1502-1505).

Crookes, Sir Wm. Artificial gems. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (611-613).

——— L'origine des éléments chimiques. (Discours.) Traduction de l'anglais par A. W. Generosow sous la rédaction et avec préface du Prof. M. I. Konovaloff. (Russe.) Moskva, 1902, (XVI + 49, av. 3 dess.). 24 cm.

Ebeling, Max. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für höhere Lehranstalten. Tl 1. Unorganische Chemie. Berlin (Weidmann), 1902, (IX + 284). 23 cm. Geb. 3,40 M.

Erdmann, H. Lehrbuch der anorganischen Chemie. 3. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XXVIII + 788, mit 7 Taf.). 23 cm. Geb. 16 M.

Forcrand, de. Sur la composition des hydrogènes de gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (835-838).

——— et **Fonzes-Diacon**. Recherches sur les composés hydrogénés des

métalloïdes de la seconde famille. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (247-272).

Gnehm, R. Taschenbuch für die Färberei und Farbenfabrikation. Unter Mitwirkung von H. Surbeck hrsg. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 229). 18 cm. Geb. 4 M.

Hallerbach, Wilh. Formeln, Moleculargewichte und procentische Zusammensetzung chemischer Körper. Bonn (C. Georgi), 1902, (III + 108). 22 cm. 2 M.

Hofmann, K[arl] A. Fortschritte der anorganischen Chemie im IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (211-214).

——— Neuere Fortschritte der anorganischen Chemie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (468-470, 499-501, 532-533).

——— Neuere Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (75-77, 107-109).

Kurilov, V. Revue des travaux de la chimie inorganique de l'année 1901. (Russe). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (143-149, II. 151-165, II).

Ostwald, Wilhelm. The principles of inorganic chemistry. Translated by Alexander Findlay. London (Macmillan), 1902, (xxvii + 785). 23 cm.

Palmer, E. Bleifreie Glasuren. D. Töpfer- u. Zieglerztg, Berlin, **33**, 1902, (256-259, 262-264).

Rauter, Gustav. Chemische Grossindustrie und anorganische Präparate. Berichte über die Fortschritte im III. und IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (217-220, 251-254, 280-282).

——— Die Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate in der Zeit vom 31. Dezember 1901 bis 30. Juni 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (473-475, 504-506); **2**, 1902, (8-10, 47-49).

Richter, V. von. Lehrbuch der anorganischen Chemie, bearb. von H[einr.] Klinger. 11. Aufl. Bonn (F. Cohen), 1902, (XII + 534, mit 1 Taf.). 21 cm. 9 M.

Schaer, Ed[uard]. Ueber „activerende“ Wirkungen von reducirenden Substanzen und colloidalen Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydirende Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (32–82).

Schall, Max. Die wichtigeren Mineral-Rohstoffe, ihre Gewinnung und Verwertung. Leitfaden für den Unterricht in Handels- und Fachschulen sowie zum Selbstunterricht. Berlin (C. Heymann), 1902, (X + 149). 23 cm. Geb. 2 M.

Vanderveelde, A. J. J. Sur les impressions produites sous l'influence de certains gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1453–1454).

Vulté, H[ermann] T[heodore] and **Neustadt**, George M. S. Laboratory manual of inorganic preparations. 3d ed. New York (Peck), 1902, (IV + 186 + IV). 20.5 cm.

Witt, Otto N. Chemische Technologie der Gespinnstfasern, ihre Geschichte, Gewinnung, Verarbeitung und Veredelung. [Anorganische pigmente.] Unter Mitwirkung von Arthur Buntrock. Lfg 3. [Handbuch der chemischen Technologie. Bearb. u. hrsg. v. P. A. Bolley u. K. Birnbaum. Bd 5, Gruppe 2, Lfg 3.] Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (385–576). 23 cm. 6 M.

ACIDS, INORGANIC.

Geisow, Hans. Beiträge zur Kenntniss der seltenen anorganischen Säuren. [Titan-, Niob- und Tantalsäuren.] Diss. München (Druck v. V. Höffing), 1902, (40). 23 cm. [6100].

Kühling, Otto]. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpeter-Säure. Erwiderung an die HHrn. O. Sackur und G. Bodländer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (678–680).

Wedekind, Edgar. Ueber das Verhalten von Chlor- und Fluor-Wasserstoff gegen Sulfomonopersäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2267–2269).

———. De l'action des acides chlorhydrique, bromhydrique et fluor-

hydrique sur l'acide monopersulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (712–714).

AIR.

Haldane, John S. The air of factories and workshops. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (414–444).

Kausch, O. Die Verwendung der flüssigen Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **6**, 1902, (1–8, 17–23).

Livinge, G. D. and **Dewar**, James. On the separation of the least volatile gases of atmospheric air; and their spectra. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **12**, 1901, (207–215).

Münch. Flüssige Luft. Experimental-vortrag. Metz, Jahresber. Ver. Erdk., **23**, (1900–01), 1901, (45–50).

Ramsay, William. The gases of the atmosphere: the history of their discovery. 2nd Ed. London (Macmillan), 1902, (X + 264, with 7 pl.) 21 cm. 6s.

Rayleigh, Lord. On the question of hydrogen in the atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (416–422).

ALKALIS.

Glaser, F. Ueber die elektrolytische Gewinnung von Chlor und Alkali nach dem Solvay-Kellner'schen Quecksilber-Prozess. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (552–558).

Jones, Francis. On the action of alkalies on glass and paraffin [with reference to apparatus for storage of alkalies and for estimating carbon dioxide by Pettenkofer's method]. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, (Pt. I), (1–17).

METALS AND ALLOYS.

Bailey, T. Lewis. Bronze containing lead: its corrosion, erosion and structure. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (531–532).

Berdel, Eduard. Beitrag zur Kenntnis der Legierungen. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (38, mit 12 Taf.). 27 cm.

Bilitzer, Jean. Elektrische Herstellung von colloidalem Quecksilber und einigen neuen, colloidalen Metallen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1929-1935).

Borchers, W. Elektro-Metallurgie. Die Gewinnung der Metalle unter Vermittlung des elektrischen Stromes. 3. verm. u. umgearb. Aufl. Abt. 1. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (IV + 288). 24 cm. 9 M.

Cartaud, G. La métallographie microscopique. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (189-194, 225-233).

Diergart, Paul. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (761-763).

Drewitz, C. Ueber einige physikalische Eigenschaften von Legierungen, die durch Einsmelzen und durch hohe Drucke aus Pulvern hergestellt sind. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (46, mit 1 Taf.). 22 cm. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (325-338).

Dürre, E. F. Berichte über die Fortschritte in der Metallurgie und Hüttenkunde im IV. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (246-248).

—— Bericht über die Fortschritte der Metallurgie und Hüttenkunde im ersten Quartal 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (535-538).

Escales, Richard. Bergbau, Hüttenwesen, Metallindustrie auf der Düsseldorfer Ausstellung. Chemische Plaudereien. München (Th. Riedel), 1902, (132). 22 cm. 2 M.

Holborn, [Ludwig] und Henning, F. Ueber die Zerstäubung und die Rekrystallisation der Platinmetalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (936-943).

Kahlbaum, Georg W. A., Roth, Karl und Siedler, Philipp. Ueber Metalldestillation und destillierte Metalle. [Spezifisches Gewicht und spezifische Wärme.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (177-294, mit 1 Taf.).

Leidié et Quennessen. Action du bioxyde de sodium sur les métaux de la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (n-3218)

(sér. 3), **27**, 1902, (179-183); J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (364-369).

Moissan, Henri. Action des métaux-ammonium sur l'hydrogène sulfuré. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (427-429).

Neumann, B[ernhard]. Messing. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (511-516).

—— Zur Geschichte des Messings. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1217-1218).

—— Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und Hüttenkunde im II. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (11-12, 49-51).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe des oxydes de carbone en présence de divers métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (689-691).

Stavenhagen, A. und Schuchard, E. Zur Kenntnis des Wolframs, Molybdäns, Urans und Titans. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (909-911).

METALLIC SALTS.

Biltz, Wilhelm. Ueber colloidale Hydroxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4431-4438).

Cuntze, Adolf. Cadmium-, Zink- und Wismuth-Cobaltcyanid und ihre Doppelsalze mit Ammoniak und den Cobaltidcyanalkalien. Diss. Berlin (Druck v. C. Feister), 1902, (52). 23 cm.

Fischer, Th. und Cuntze, A. Cadmium-, Zink- und Wismuthcobaltcyanid. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (872-873).

Gautier, Henri. Sur les conditions de formation et de stabilité des hydrures et azotures alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1108-1111).

Hantzsch, A[rthur]. Ueber die Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (289-324).

—— Zur Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (338-341).

Herz, W[alter]. Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden und -sulfiden. (Zum Teil gemeinschaftlich mit W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (454-457).

Mailhe, Al. Action des hydrates de cuivre sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (167-179); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (233-236).

———— Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Sels basiques mixtes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (362-397).

Meyer, Julius. Ueber die Polyhalogenverbindungen der Erdalkalien. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (113-121).

Ost, H. Das Verhalten von Salzlösungen gegen Kupfer und gegen Eisen bei Anwesenheit von Kupfer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (845-847).

Pfeiffer, P[aul]. Die Halogenosalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (191-234).

Rabe, W. O. Ueber die Löslichkeit analoger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (154-157).

Recoura, A. Action de l'acide chlorhydrique sur les sulfates des sesquioxides d'aluminium, de chromé et de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1155-1160).

Rubensbauer, Jacob. Ueber die Löslichkeit von Schwermetallhydraten in Natron. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (331-337).

Sackur, O. Bemerkungen zu der Abhandlung des Hrn O[tto] Kühling „Ueber die Einwirkung von Kohlensäure und Alkalisalzen auf Metalloxyde“ etc. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (94-96).

Selivanov, F. F. La question de la nature chimique des hydrates des oxydes de la formule générale $R(OH)_2$. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (13-14, II, Pr. verb.).

Weinland, R[udolf] F. und Schlegelmilch, Fr. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (134-143).

RADIOACTIVE SUBSTANCES.

Behrendsen, O[tto]. Ueber die radioaktive, im Uranpecherz vorkommende „flüchtige Substanz“. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (572-573).

Curie, Frau. Ueber den radioaktiven Stoff „Polonium“. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1903, (234-235).

Giesel, F. Ueber Radium und radioactive Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3608-3611).

———— Weiteres über Radium und Polonium. Braunschweig, Jahresber. Ver. Natw., **12**, 1902, (38).

———— Ueber radioaktive Substanzen und deren Strahlen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (1-28).

Köthner, Paul. Selbststrahlende Materie, Atome und Elektronen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1153-1168, 1183-1193).

Marckwald, W[illy]. Das radioaktive Wismut (Polonium). Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (51-54).

———— Ueber das radioaktive Wismuth (Polonium). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (895-896).

———— Ueber den radioactiven Bestandtheil des Wismuths aus Joachimsthaler Pechblende. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4239-4240).

Strauss, E. Ueber radioaktive Substanzen, unter Mitwirkung von K[arl] A. Hofmann. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (694-696, 721-724).

RARE EARTHS.

Böhm, C. R. Cerium oxalicum medicinale als Ausgangsmaterial für die Darstellung der Ceritelemente. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (372-380).

Böhm, Richard C. Die modificirte Chromsäure-Trennungsmethode in ihrer Anwendung auf die Ceritelemente. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1282-1299).

Brauner, B. F. Sur les éléments des terres rares—La, Ce, Pr, Nd, Th etc. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (4-5, II, Pr-verb.).

Drossbach, G. P. Beitrag zur Chemie der Monazitbestandtheile. [Yttrium, Erbium, Didym, etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2826-2831).

Hofmann, Karl. Ueber die Euxenerde. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (120-121).

Marc, Robert. Die Kathodoluminescenz-Spektren der seltenen Erden und Untersuchungen über die Erden der Yttergruppe. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (44, mit 3 Taf.). 23 cm.

——— Ueber den Einfluss eines Cer-Gehaltes im didym- und praseodymhaltigen Lanthan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2370-2376).

Matignon, Camille. Préparation des chlorures anhydres de samarium, d'yttrium et d'ytterbium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1308-1310). Errata (1388).

Meyer, R[ichard] J[os.] und Koss, M. Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626).

Pissarjewsky, L. Wirkung von Wasserstoffsuperoxyd und Natriumhypochlorit auf die Oxyde von Thorium, Zirkonium und Cerium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (359-367).

Postius, K[arl] Theodor. Untersuchungen in der Yttergruppe. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck von V. Höfling), 1902, (31). 28 cm.

Reitinger, Josef. Analytische Untersuchungen über die natürlichen Phosphate der Ceriterden und Yttererden sowie über Zirkon- und Titanminerale. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. M. Volk), 1902, (60). 21 cm.

Weiss, Ludwig. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Diss. Techn. Hochsch. München. Leipzig [Druck von E. Polz], 1902, (47, mit 4 Taf.). 21 cm.

0110 (Ag) ARGENTUM (SILVER).

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Brom auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (33-36).

Grimm, Curt. Beiträge zur Kenntniss der physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Diss. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (54). 22 cm.

Jouniaux, Alcide. Action des hydrides halogénés sur l'argent et réactions inverses. Lille, 1901, (107). 25 cm.

Küspert, Franz. Ein Demonstrationsversuch über colloidales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2815-2816).

——— Colloidales Silber. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4066-4070).

——— Colloidales Silber und Gold. (Nachtrag zur 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4070-4071).

Leduc, A. Sur l'équivalent électrochimique de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (237-240).

Paal, C[arl]. Ueber colloidales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2224-2236).

Sander, C. Ueber die beim Rösten silberhaltiger Zinkblenden eintretenden Verluste an Edelmetall. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (353-354).

Steiger, George. Preliminary note on silver chabazite and silver analcite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (31-32).

Ag Cl SILVER CHLORIDE.

Renz, Carl. Verbindungen von Chlorsilber mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1954-1956).

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

Ag O SILVER OXIDE Ag₂O

Bakhuys Roozeboom, H[endrik] W[illems]. [On the absorption of oxygen by melted metals in its relation to the vapour-pressure of saturated salt solutions.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (371-377) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (350-357) (Dutch).

Berthelot, M. Nouvelle série d'expériences relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (78-97).

Middelveld Viersen, Wessel. [Die Darstellung des Silberbioxys.] (Holländisch.) Utrecht (J. van Boekhoven), 1902, (7-12).

Noyes, A[rthur] A[mos] and **Kohr**, D. A. The solubility equilibrium between silver chloride, silver oxide, and solutions of potassium chloride and hydroxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1141-1148).

Paal, C[arl]. Ueber colloidales Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2206-2218).

Silver Salts.

Hall, R. D. and **Lenher**, Victor. Action of tellurium and selenium on gold and silver salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (918-927).

Ley, H[einrich]. Elektrochemische Konstitutionsbestimmungen an Silbersalzen. (Gemeinschaftlich bearb. mit K. Schaefer.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (694-695).

— und **Schaefer**, K. Ueber Silbersalze von Säureamiden und Säureimiden. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1316-1319).

Sigorskij, S. et **Sorokin**, A. Sur la solubilité des sels de l'argent, du cuivre et du mercure des acides naphthéniques dans le benzène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643).

Silver Arsenite.

Wanklyn, J. Alfred. The composition of the canary-yellow arsenite of silver. Chem. News, London, **85**, 1902, (181).

Silver Chlorate.

Foote, H. W. On the mixed crystals of silver chlorate and sodium chlorate, and their solution. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 96; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (345-354).

Silver Nitrate.

Kurilov, V. Sur les combinaisons de l'ammoniaque avec le nitrate d'argent. (Russe.) St. Peterburg, Bull. Ac. sc., (sér. 5), **17**, 1902, (149-160).

— Un ammoniacate du nitrate d'argent. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843).

Middelberg, Walter. Equilibria in the system: succinonitrile, silver nitrate, water. (Dutch.) Baarn (H. J. den Boer), 1902, (114, with 4 pls.). 24 cm.

0120 (Al) ALUMINIUM.

Aluminium. Its history and metallurgy. Austral. Min. Stand., Melbourne, **28**, 1902, (118-119, 184, 220-221, 256-257, 292-293, 328-329).

Duboin. Sur les combinaisons de l'alumine avec le sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (840-842).

Geipert, R. Ueber Aluminiumdarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (657-658).

Goldschmidt, Hans. Ueber die Energiedichte des Thermits und einige neue technische Anwendungen der Aluminothermie. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (699-706).

— Aluminothermie. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (166-171, 194-200).

Granger, Albert. Sur l'état pâteux que prend l'aluminium au voisinage de son point de fusion et sur l'application de cette propriété à la division de ce métal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (789-790).

Haber, F[ritz]. Ueber Aluminiumdarstellung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (607-616).

——— und **Geipert**, R. Versuche über Aluminiumdarstellung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (1-8, 26-33).

Hofman, H. O. Aluminium as a reducing and a heat-producing agent. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (93-104).

Ipatjev, V. N. Réactions pyrogénées de contact (avec aluminium). (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 442).

Minet, Adolphe. Die Gewinnung des Aluminiums und dessen Bedeutung für Handel und Industrie. Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 2.) Halle (W. Knapp), 1902, (VII + 129). 24 cm. 7 M.

Pastrovich, P. Ueber die Verwendbarkeit des Aluminiums in der Stearinindustrie. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (278-279).

Palmer, E. Matblau und Pink. D. Töpfer- u. Zieglerztg, Berlin, **33**, 1902, (412-414, 418-419).

Perkins, Frank C. Gewinnung von Aluminium für elektrische Leiter. Uebersetzung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (571-574).

Alloys.

Campbell, William and **Mathews**, John A. The alloys of aluminium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (253-266, with pls.).

Guillet, Léon. Contribution à l'étude des alliages d'aluminium. Paris, 1902, (51, av. pl.). 28 cm.

Fe_2Al_3 ; FeAl_3 ; Mn_2Al_3 ; MnAl_3 ; MnAl_4

Guillet, Léon. Contribution à l'étude des alliages aluminium-fer et aluminium-manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (236-238).

AlVa

Matignon, C. et **Monnet**, E. Chaleur spécifique et poids atomique du vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (542-545).

Al_2Mg ; AlMg ; AlMg_2

Boudouard, O. Sur les alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (5-7, 45-48).

Saacke, Fritz. Magnalium. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (86-87, 95-97).

Al Br ALUMINIUM BROMIDE AlBr_3

Kononov, M. I. Les combinaisons complexes d'aluminium bromide avec sulfure de carbone et d'autres substances. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42-43, II, Pr.-verb.).

——— et **Finogëjev**. Action du bromure d'aluminium sur les cétones. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (944-949).

Plotnikov, V. A. Combinaisons du bromure d'aluminium avec le brome, le bromure d'éthyle et le sulfure de carbone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (697-706).

——— Ueber die Verbindungen von Aluminiumbromid mit Brom und Schwefelkohlenstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (127-135).

Al Cl ALUMINIUM CHLORIDE AlCl_3

Baud, E. Combinaisons de l'hydrogène sulfuré avec le chlorure d'aluminium anhydre [$\text{Al}_2\text{Cl}_6\text{H}_2\text{S}$]. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1429-1431).

Gustavson, G. G. A la théorie d'effet d'aluminium chloride aux synthèses et décompositions. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (53-54, II, Pr.-verb.).

Konovalov, M. I. Synthèse des terpènes en employant les combinaisons halogénées d'aluminium. (Russe.) St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.*, **34**, 1902, (31-33).

Ruff, Otto. Die katalytische Wirkung des Aluminiumchlorids bei den Reactionen des Sulfurylchlorids (Dissociationskatalyse). Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4453-4470).

Al O ALUMINA Al_2O_3

Verneuil, A. Production artificielle du rubis par fusion. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (791).

Aluminium Salts.

Chromate.

Gröger, Max. Ueber Aluminiumchromat. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3420-3424).

Silicates.

Gerauer, H. Technische Rückblicke: Weichporzellan. D. Töpfer- und Zieglerztg, Berlin, **33**, 1902, (108-110).

Hecht, H. Wandlungen auf dem Gebiete der Feinkeramik. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (691-694).

Hendricks. Porzellan, seine Geschichte und Herstellung. (Vortrag.) Hannoversches GewBl., **1902**, (49-51, 59-60, 66-68).

Hofmann, Reinhold. Ultramarin. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (VI + 155). 23 cm. 4 M.

Lehnert, Georg. Das Porzellan. (Sammlung illustrierter Monographien. 6.) Bielefeld u. Leipzig (Velhagen & Klasing), 1902, (152). 26 cm. 4 M.

Lidov, A. Ultramarine. (Russe.) St. Petersburg, *Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (711-715).

Rohland, Paul. Ueber Plastizität der Thone. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (153-160).

Stoermer, M. Untersuchungsmethoden der in der Thonindustrie gebrauchten Materialien, mit besonderer Berücksichtigung der häufig auftretenden Fabrikationsfehler, deren Ursachen und Verhütung. 2. verb. Aufl. von „Die Fehler bei der Thonwaren-Fabrikation und deren Abhilfe“. Freiburg i. S. (Craz u. Gerlach), 1902, (VIII + 191). 23 cm. 6 M.

Sulphate.

Lumière et Seyewetz. Sur la réaction acide des aluns et l'influence de cette acidité sur l'insolubilisation de la gélatine dans le cas de l'alun de chrome. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1073-1077).

Chlorosulphate $AlClSO_4 \cdot 6H_2O$

Recoura, A. Action de l'acide chlorhydrique sur les sulfates des sesquioxides d'aluminium, de chrome et de fer. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1155-1160).

— Sur un chlorosulfate d'aluminium. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (736-738).

Aluminates.

Arth, G. Sur l'aluminate de baryum employé comme désincrétant. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (297-302).

Dufau, Em. Aluminate de manganèse $Al^2O^4 Mn$. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (963-964).

0130 (Ar) ARGON.

Baly, E. C. C. and Donnan, F. G. The variation with temperature of the surface energies and densities of liquid . . . argon . . . London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (115-116).

Rayleigh. Argon. *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **25**, 1902, (620-623).

Schwarze, Walther. Ueber die Wärmeleitung des Argons. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (264).

Steudel, [Victor]. Ueber Argon und Helium. Wissenschaftliche Beilage zu den Schulnachrichten der Realanstalt Reutlingen. Schuljahr 1899-1900. Tübingen (Druck v. O. Riecker), [1901], (36). 26 cm.

Talbot, Henry P[aul]. The recorded history of the members of the argon group. *Tech. Q. and Proc. Soc. Arts*, Boston, Mass., **15**, 1902, (195-228).

Organen localisirt. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **36**, 1902, (391-397).

Ebaugh, W. Clarence. The atomic weight of arsenic. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 61; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (489-497).

Erdmann, H. Ueber gelbes Arsen. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (176-178).

Lebeau, Paul. Sur les arsénures alcalinoterreux. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (470-483).

Šafir, Ju. Phosphor, Schwefel und Arsenik im Stahl. (Russ.) *Chimik*, Vilina, **II**, 28, 1902, (671-679).

0140 (As) ARSENIC.

Die Hilfsmittel der modernen Arsen-therapie. *Pharm. Ztg*, Berlin, **47**, 1902, (316-317).

Adrian et Trillat. Composition et dosage volumétrique du méthylarsinate de sodium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1231-1232); *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (284-287).

Astruc, A. Procédé de dosage alcalimétrique du méthylarsinate disodique ou arrhénil. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (661).

Falières, Élie. Dosage volumétrique du méthylarsinate disodique. *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (466-469).

Bertrand, Gabriel. Sur l'existence de l'arsenic dans l'organisme. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1434-1437); *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (847-851).

Cerný, Karl. Ueber das Vorkommen von Arsen im thierischen Organismus. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **34**, 1902, (408-416).

Gautier, Armand. L'arsenic existe normalement chez les animaux et se localise surtout dans leurs organes ectodermiques. *Paris, C.R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1394-1399); *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (843-847).

——— Arsenik kommt normaler Weise im thierischen Organismus vor und ist besonders in den ektodermalen

As Cl ARSENIC CHLORIDE $AsCl_3$

Baskerville, Charles and **Bennett**, H. H. Arsenic pentachloride. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **21**, 1902, (1070-1072).

As H ARSENIC HYDRIDE AsH_3

Vanino, L. Ueber den Arsenwasserstoff. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (856-858).

As O ARSENIC OXIDES



Arsenious acid.

Jenny, Alexander. Ueber Isomerien bei Kobalttetramminen; nebst einem Anhang: Versuche zur Darstellung von Metallammoniakverbindungen der sulfarsenigen Säure. *Diss. München* (Druck v. Kastner u. Lössen), 1902, (43, mit 1 Taf.). 22 cm.

Zawidzki, Jan. Contribution à la connaissance de l'acide arsénieux. (Polish.) *Chem. pols.*, Warszawa, **2**, 1902, (673-681).

Arsenic acid and its salts.

Auger, V. Sur l'anhydride arsénique et ses hydrates. [The arsenic acids (H_3AsO_4), H_2O and $\text{H}_6\text{As}_4\text{O}_{13}$ are known, but H_3AsO_4 , $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7$ and HAsO_3 could not be obtained.] Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1059-1061).

——— Sur l'acide glycéro-arsénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (238-240).

Genvresse, P. Action de l'acide arsénique cristallisé sur le pinène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (360-362).

Hehner, Otto. On the action of boiling hydrochloric acid upon arsenic acid. London, Anal., **27**, 1902, (268-270).

McCay, L. W. The interaction of sulphuretted hydrogen and arsenic acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (661-667).

Petrenko, G. I. Action du peroxyde d'hydrogène sur le Na_3AsO_4 . (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (391-392).

0150 (Au) AURUM (GOLD).

Averkijev, N. Précipitation de l'or métallique cristallin par l'aldéhyde formique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (828-835).

Gregory, J[ohn] W[alter]. The factors that control the depth of ore deposits. Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng., **8**, 1902, (127-154).

Guereau. L'essai micrométrique des minerais d'or. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (790-792).

Gutbier, A. Ueber das flüssige Hydrosol des Goldes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (448-450).

Hall, R. D. and Lenher, Victor. Action of tellurium and selenium on gold and silver salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (918-927).

Küspert, Franz. Colloïdales Silber und Gold. (Nachtrag zur 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4070-4071).

Lenher, Victor. Action of selenic acid on gold. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (354-355).

——— Naturally occurring telluride of gold. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (355-360).

Paal, C[arl]. Ueber colloïdales Gold. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2236-2244).

Pape, Hermann. Neuerungen in der Behandlung von Goldzeren. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1473-1480).

Penfield, S[amuel] und Ford, W. E. Ueber den Calaverit. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (430-451).

Rose, T. Kirke. The metallurgy of gold. Edited by W. C. Roberts-Austen. 4th Ed. London (Griffin), 1902, (xvi + 554). 22 cm. 21s.

Zsigmondy, Richard. Das colloïdale Gold als Reagens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (168-172).

0160 (B) BORON.

B O BORON OXIDES.

Boric Acid.

Farnsteiner, K. Ein Beitrag zur Kenntniss der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1-8).

Rose, Johannes Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Borsäure und über eine direkte gewichtsanalytische Bestimmung derselben. Diss. Erlangen. Bonn. a Rh. (Druck v. S. Foppen), 1902, (76). 22 cm.

Borates.

Džavachov, A. Sur les borates de hydrazine. (Russe.) St. Peterburg Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (227-230).

Granger, A. Sur la fusibilité des silicates et borates utilisés en céramique et en verrerie. Monit. sci. Quesn., Paris (sér. 4), **16**, 1902, (81-88).

Perboric Acid.

Petrenko, G. I. Quelques dérivés de l'acide hyperborique. (Russe.) St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (37-42).

Stansfield, Edgar. Note préliminaire sur la préparation du baryum. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (284-288).

B N BORON NITRIDE.

Moeser, L. und Eidmann, W. Zur Kenntniss des Borstickstoffs. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (535-539).

Ba O BARIUM OXIDE.**Barium Salts.****B N H BORIMIDE.**

Bliz, Martin. Ueber das Borimid $B_2(NH)_3$ und seine Stellung unter den verwandten anorganischen Verbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (36). 22 cm.

Arth, G. Sur l'aluminat de baryum employé comme désincrustant. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (297-302).

Fraps, G. S. The solubility of barium sulphate in ferric chloride, aluminium chloride, and magnesium chloride. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (288-291).

Jacobs, Charles B. The manufacture of soluble barium compounds from barytes in the electric furnace. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (391-392).

0170 (Ba) BARIUM.

Coppet, L. C. de et Muller, W. Sur la température du maximum de densité et sur la conductivité électrique de quelques solutions de bromure et iodure de baryum, et de chlorure, bromure et iodure de calcium. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1208-1209).

Jones, Louis Cleveland. The action of carbon dioxide on the borates of barium. *Amer. J. Sci.*, New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (49-56).

Dickson, C. W. The concentration of barium in limestone. *Sch. Mines Q.*, New York, N.Y., **23**, 1902, (366-370).

0180 (Be) BERYLLIUM.

Henning, F. Ueber radioactive Substanzen. I. Ueber die durch Thoroxyd inducirte Activität. II. Ueber die elektrolytische Leitfähigkeit des radioactiven Chlorbaryums. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (562-575).

Hartley, W. N. Notes on quantitative spectra of beryllium. London, *Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (283-285).

Lacombe, H. Sur un type de composés du glucinium. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (772-774).

Kochs, E. und Seyfert, F. Ueber Lithopon. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (802-808).

Wyrouboff, G. Sur la séparation de la glucine. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (733-734).

Mentrel. Sur le baryum-ammonium et l'amidure de baryum [$Ba(NH_2)_2$ et Ba_3N_2]. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (740-742).

——— Sur quelques oxalates de glucine. Paris, *Bul. soc. franç. minér.*, **25**, 1902, (71-84).

0190 (Bi) BISMUTH.

Gutbier, A. Ueber die Verbindungen des Tellurs mit Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (331-339).

Hauser, Otto. Beiträge zur Chemie des Wismuts. Ueber eine neue Trennung von Chlor und Jod. Diss. München. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1902, (72). 23 cm.

Lownds, Louis. Ueber die thermomagnetischen und verwandten Eigenschaften des krystallinischen Wismuts. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (36). 22 cm.

——— Ueber das Verhalten des krystallinischen Wismuts im Magnetfeld. (2. Mitt.) *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (677-690).

Marckwald, W[illy]. Ueber das radioactive Wismuth (Polonium). [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2285-2288); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (252-254).

——— Ueber den radioactiven Bestandtheil des Wismuths aus Joachimsthaler Pechblende. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4239-4240).

——— Ueber das radioactive Wismuth (Polonium). *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (895-896).

——— Das radioactive Wismut (Polonium). Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (51-54).

Wills, A. P. On magnetostriktion in bismuth. *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (1-6).

Bismuth Salts.

Bismuth Sulphates.

Allan, F. B. The sulphates of bismuth. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (284-288).

Bi S BISMUTH SULPHIDE Bi_2S_3

$\text{Bi}_2\text{S}_3, (\text{BiSCl})_2, 2\text{Cu}_2\text{S}$;

$\text{Bi}_2\text{S}_3, (\text{BiSBr})_2, 2\text{Cu}_2\text{S}$; and

$\text{Bi}_2\text{S}_3, (\text{BiSI})_2, 2\text{Cu}_2\text{S}$

Ducatte, Fernand. Préparation et propriétés des chloro-, bromo- et iodo-sulfobismuthites de cuivre. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1212-1213).

$\text{Bi}_2\text{S}_3, 2\text{BiSCl}, \text{PbS}$;

$\text{Bi}_2\text{S}_3, 2\text{BiSBr}, \text{PbS}$; and

$\text{Bi}_2\text{S}_3, 2\text{BiSI}, \text{PbS}$

——— Préparation et propriétés des chloro-, bromo- et iodo-sulfobismuthites de plomb. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1061-1063).

0200 (Br) BROMINE.

Kellner, K. Ueber das Verhalten von Brom gegen Entladungen hochgespannter elektrischer Ströme. Vortrag. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (500-504).

Bi O BISMUTH OXIDE Bi_2O_3

Aloy, J. Action de l'oxyde de bismuth sur diverses solutions métalliques. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (t37).

Rutten, G[erardus] M[arie]. Das System Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser. Mitgeteilt durch J[akob] M[aarten] van Bemmelen. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (342-405, mit 3 Taf.).

0210 (C) CARBON.

Acheson, Edward G. Zur Geschichte der Entdeckung des künstlichen Graphites. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (641-642).

Barfod. Die verschiedenen Graphitsorten, deren Vorkommen und Verwendung. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (539-540).

Bolton, Werner von. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (165-170).

Cari-Mantrand. Sur l'emploi du noir en cenologie. Ses avantages et ses inconvénients. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1119-1128).

Charpy, Georges et **Grenet**, Louis. Sur l'équilibre chimique des systèmes fer-carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (103-105).

Donath, Ed[uard] und **Margosches**, B. M. Beitrag zur Unterscheidung der Kohlenstoff- und Kohlenarten. (Vorl. Mitt.) Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (226-231).

Egorov, K. Braunkohle. (Russ.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (528-544).

Charbon de bois. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (544-549).

Gellendien. Ueber die Versuche von Dr. Ludwig zur Erzeugung künstlicher Diamanten. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1709-1711).

Ginzberg, A. Charbon animal. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (548-549).

Hofmann, J. F. Zur Theorie der Steinkohlenbildung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (821-831).

Hoyer mann, H. Ueber künstliche Diamanten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (481-483).

Lorenz, Richard. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (203-204).

Ludwig, A. Bildungsweise der Diamanten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (677-680).

Die Schmelzung der Kohle. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (273-281).

Moissan, Henri. Sur la température d'inflammation et sur la combustion dans l'oxygène des trois variétés de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (921-928).

Sur une nouvelle synthèse de l'acide formique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1148-1152).

Mühlhaeuser, Otto. Zur Geschichte der Entdeckung des künstlichen Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (336).

Zur Geschichte der Entdeckung des Siliciumcarbids und des Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (807-808).

Odernheimer, Edgar. Künstliche Kohle. (Entgegnung.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (837).

Vukolov, S. Carbone. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (483-488).

Steinkohle. (Russ.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (549-556).

Walden, P. Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018-2031).

C N CYANOGEN.

Feld, Walther. Die Auswaschung des Cyans aus dem Gase. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (933-940).

King, Arthur Scott. Einige neue Eigentümlichkeiten der Structur von den Cyanbanden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (791-800).

Nauss, A. O. Die Cyanverluste in der Scrubbing und das nasse Cyan-Reinigungsverfahren. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (953-957).

Traube, Wilhelm. Ueber das Verhalten des Dicyans zu Methylenverbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (114-116).

CNCl CNBr CNI

Chattaway, F. D. and Wadmore, J. Mello. [The action of hydriodic acid, sulphurous acid and hydrogen sulphide on cyanogen chloride, bromide and iodide; also their constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (195-199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (5).



Cyanuric chloride and bromide, and cyanuric acid. r. 1930.

C N H HYDROCYANIC ACID. r. 1310.

C N O H CYANIC ACID. r. 1310.

C N S H THIOCYANIC ACID. r. 1310.

C O CARBON OXIDES.

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe des oxydes de carbone en présence de divers métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (689-691).

Carbon Monoxide.

Baly, E. C. C. and Donnan, F. G. The variation with temperature of the surface energies and densities of . . . carbon monoxide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116).

Magnus-Blauberg. Kohlenstoffoxyd. (Russ.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (488-492).

Smits, A[udré] and Wolff, L[udwig] K[arl]. The velocity of . . . [the reaction $2\text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{C}$]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, 1902, (493-499). (Dutch).

Wilderman, Meyer. [Velocity of combination of carbon monoxide and chlorine in light.] [Abstract.] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (66-74).

Carbon Dioxide.

Darling, Chas. R. A simple method of collecting solid carbon dioxide for lecture purposes. Chem. News, London, **85**, 1902, (301-302).

Kuenen, J. P. and Robson, W. G. [Behaviour of carbon dioxide with regard to the law of corresponding states. Volumes of saturated vapour of carbon dioxide below 0° . Latent heat of evaporation. Latent heat of sublimation at the triple point and at the boiling point.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (622-630).

Lohmann, W. Flüssige und gasförmige Kohlensäure. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (102, 129).

Lutz, G. Vorschläge zur Nutzbarmachung der Kohlensäure von der Carbonat-Verseifung. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (326-327).

Vukolov, S. L'acide carbonique. (Russ.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (452-457).

Wanklyn, J. Alfred. [Rate of absorption of carbon dioxide by still water.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (346-348).

Westphal. Verfahren und Einrichtung zur Erzeugung von Kalkhydrat und Kohlensäure durch Brennen von Kalk. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (82-90).

C S CARBON SULPHIDES.

Carbon Monosulphide CS

Russell, Edward John and Smith, Norman. Non-existence of the gaseous sulphide of carbon described by Deninger. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1538-1542); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (197).

Thomsen, Julius. A method by which the hitherto hypothetical substance of carbonic monosulphide (CS) may easily be formed. (Danish.) Kjöbenhavn. Vid. Selsk. Overs., **1902**, (215-224).

Carbon Disulphide CS₂

Konovalov, M. I. Les combinaisons complexes d'aluminium bromide avec sulfure de carbone et d'autres substances. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42-43, II. Pr. verb.).

Plotnikov, V. A. Combinaisons du bromure d'aluminium avec le brome, le bromure d'éthyle et le sulfure de carbone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (697-706).

0220 (Ca) CALCIUM.

Arndt, Kurt. Die Gewinnung metallischen Calciums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (861).

Borchers, Wilhelm und Stockem, Lorenz. Verfahren zur Gewinnung metallischen Calciums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (757-758); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1065-1067).

————— Zu den Mitteilungen des Herrn Kurt Arndt über die Gewinnung metallischen Calciums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (938).

Coppet, L. C. de et Muller, W. Sur la température du maximum de densité et sur la conductivité électrique de quelques solutions de bromure et iodure de baryum, et de chlorure, bromure et iodure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1208-1209).

Hinrichsen, Willy F. Ueber das Verbindungsgewicht des Calciums II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (746-749).

Richards, Theodore William. A re-determination of the atomic weight of calcium. Preliminary Paper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (374-377).

————— Neubestimmung des Atomgewichtes von Calcium. (Vorl. Mitt.) [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (271-274).

Ruff, Otto und Plato, Wilhelm. Zur Darstellung des Calciums [durch Elektrolyse]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3612-3619).

Calcium-ammonium.

Moissan, Henri. Décomposition du calcium-ammonium et du lithium-ammonium par le chlorure d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (423-425).

Ca As CALCIUM ARSENIDE.

Lebeau, Paul. Sur les arsénures alcalinoterreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (470-483).

Ca C CALCIUM CARBIDE.

Brame, J. S. S. and Lewes, Vivian B. The production of mixed carbides of manganese and calcium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (755-759).

Gin, G. Ueber die Reaktionen bei der Bildung von Calciumcarbid. Uebersetzung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (397).

Kügelgen. Étude sur le pouvoir réducteur du carbure de calcium. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (34-44).

Munsterberg, Oscar. L'état actuel de l'industrie du carbure de calcium et de l'acétylène. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (528-534).

Vukolov, S. Calcium carbid. (Russ.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (475-482).

Ca O CALCIUM OXIDE.

Kosmann. Ueber die Berechnung der Volumengewichte des Calciumhydrats. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (235–237).

Moissan, Henri. Sur quelques propriétés de la chaux en fusion. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (280–288); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (660–666); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (136–142).

Selivanov, O. O. Sur les hydrates de calcium oxyde. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (14–15, II, Pr.-verb.).

Westphal, Ch. Entgegnung auf den Aufsatz des Herrn Dr. Kosmann „Ueber die Berechnung der Volumengewichte des Calciumhydrats“. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (237–238).

Calcium Salts.*Calcium Carbonate.*

Cameron, Frank K. and Seidell, Atherton. Solubility of calcium carbonate in aqueous solutions of certain electrolytes in equilibrium with atmospheric air. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (50–56). [7150].

Meigen, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss des kohlensauren Kalkes. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (55). 24 cm.

Stocks, H. B. On the formation of carbonate of lime under various conditions [and the forms which it assumes]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (526–530).

Westphal. Verfahren und Einrichtung zur Erzeugung von Kalkhydrat und Kohlensäure durch Brennen von Kalk. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (82–90).

Calcium hypochlorite.

Tizengolīt, V. R. [Tiesenholt, W. von.] Composition de l'hypochlorite de chaux. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (666–683).

Bleaching powder.

Ditz, Hugo. Weiterer Beitrag zur Kenntniss des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (749–755).

Rhodin, B. E. F. Electrolytic manufacture of . . . bleaching powders at Sault Ste. Marie, Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (449–451).

Tiesenholt, W. von. Ueber die Zusammensetzung des Chlorkalks. (I. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (512–527).

Winteler, F. Die Bildung des Chlorkalks unter Zugrundelegung des Massenwirkungsgesetzes. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (773–780).

Calcium sulphate.

Cameron, Frank K. and Seidell, Atherton. Solubility of gypsum in aqueous solutions of certain electrolytes. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (643–655).

Gary, M[ax]. Vorbericht über Versuche mit Estrichgips und Gipsmörteln. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (1–40).

Hoff, J. H. van't. Zink, Gips und Stahl vom physikalisch-chemischen Standpunkt. (Russ.) Chimik, Vilina, **II**, 12–13, 1902, (309–319).

——— Ueber Gips. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (575–579).

Orlov, N. A. Sur la solubilité du gypse en présence des chlorides. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (949–951).

Rohland, Paul. Ueber den Gyps. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (804–806).

——— Ueber die Ursachen der Beeinflussung der Hydratationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reaktionen durch positive und negative Katalysatoren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (437–444).

Cement.

Blount, Bertram. Cement. Encycl. Brit. Suppl., London, **26**, 1902, (628).

Glaessner, Arthur. Studien zur Zulkowskischen Theorie über Glas und hydraulische Bindemittel II. Ueber das Verhalten der Magnesia in Portlandementen. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (507-510).

Ca Si CALCIUM SILICIDE.

Moissan, Henri und **Dilthey**, Walther. Ueber das Calciumsilicid, CaSi_2 . Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1106-1110).

————— Recherches sur le siliciure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (503-507).

0230 (Cd) CADMIUM.

Boudouard, O. Sur les alliages de cadmium et de magnésium. CdMg ; CdMg_4 ; CdMg_{30} . Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1431-1434); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (854-858).

Cohen, E. Ueber Normalelemente nach Versuchen von H. C. Bijl. [Cadmium amalgams.] Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (643-645).

Gautier, Henri. Sur les alliages du cadmium avec le baryum et le calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1054-1056).

Grossmann, Hermann. Ueber einige Rhodanverbindungen des Cadmiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2665-2669).

Kohlschütter, Volkmar. Ueber Doppelsalze des Cadmiums und Quecksilbers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (483-492).

Loebe, Richard. Beitrag zur Kenntnis der Zink- und Cadmiumcyanide. Diss. Berlin. Jena (Druck v. G. Neuenhahn). 1902, (63). 22 cm.

Miller, Edmund H. On the ferro-cyanides of cadmium. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 60; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (226-234).

Tanatar, S. M. et **Lévin**, M. Sur les hypooxydes de cadmium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (495-501).

Viard, Georges. Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (242-244).

0240 (Ce) CERIUM.

Böhm, C. R. Cerium oxalicum medicinale als Ausgangsmaterial für die Darstellung der Ceritelemente. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (372-380).

————— Prüfung von Cerium oxalicum medicinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (737-739).

————— Cerium oxalicum medicinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (297-298); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (678).

Holm, Hermann. Beiträge zur Kenntnis des Cers. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (34). 23 cm.

Kellenberger, F. und **Kraft**, K. Spezifische Wärme einiger Cer- und Lanthan-Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (279-281).

Meyer, Richard Jos. und **Koss**, M. Ein neues Verfahren zur Abscheidung des Cers aus Gemischen seltener Erden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (672-678).

Muthmann, W[ilhelm], **Hofer**, H. und **Weiss**, L. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (231-269, mit 4 Taf.).

————— und **Kraft**, K. Untersuchungen über das Cer und das Lanthan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (261-278).

Ce C CERIUM CARBIDE CeC_2

Sterba, Jean. Sur un oxycarbure de cérium. [$\text{CeC}_2\cdot 2\text{CeO}_2$]. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1056-1059).

Ce Cl CERIUM CHLORIDE.

Compound with pyridine hydrochloride
 $\text{CeCl}_3, \text{C}_5\text{H}_5\text{N}, \text{HCl}, 2\text{HOEt}$

Meyer, R[ichard] J[os.] und **Koss**, M.
 Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D chem. Ges., **35**, 1902, 2622-2626.

Ce H CERIUM HYDRIDE.

Muthmann, W[ilhelm] und **Baur**, E[mil]. Ueber die Dissociation des Lanthanwasserstoffs und Cerwasserstoffs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (281-291).

Ce O CERIUM OXIDES.

Baur, E[mil]. Notiz über Cerperoxyd. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (251-257).

Pisarževskij, L. Action du peroxyde d'hydrogène et de l'hypochlorite de sodium sur les oxydes de thorium, zirconium et cérium. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (483-494).

Cerium Salts.*Cerium carbonate.*

Job, André. Glucose et carbonates de cérium. Sur un nouveau mécanisme d'oxydation provoquée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1052-1054).

Ce Si CERIUM SILICIDE CeSi_2

Sterba. Étude du siliciure de cérium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (170-172).

0250 (Cl) CHLORINE.

Bevan, P. V. On some phenomena connected with the combination of hydrogen and chlorine under the influence of light. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (264-266).

Bolton, Werner von. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (165-170).

Forcrand, (de). Composition de l'hydrate de chlore. $[\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}]$ Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (991-993).

Glaser, F. Ueber die elektrolytische Gewinnung von Chlor und Alkali nach dem Solvay-Kellner'schen Quecksilber-Prozess. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (552-558).

Graebe, C[harles]. Ueber Darstellung von Chlor mittels übermangansaurem Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (43-45).

Lorenz, Richard. Ueber direkte Vereinigung von Chlor mit Kohlenstoff. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (203-204).

Mellor, J. W. . . . The action of light on chlorine gas [in presence or absence of moisture]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1280-1292); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (169-170).

——— The union of hydrogen and chlorine. VI. The period of induction. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1292-1301); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (170).

——— and **Anderson**, W. R. The union of hydrogen and chlorine. Part IV. The Draper effect. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (414-418); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (32).

——— and **Russell**, Edward John. The preparation of pure chlorine and its behaviour towards hydrogen [in presence or absence of moisture]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1272-1280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (166-167).

Müller, Fr[iedrich] C. G. Bemerkungen über Chlordarstellung beim Unterricht. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (24-25).

*Bleaching.***Oxy-acids of Chlorine.**

(See also 0220 Calcium hypochlorite.)

Hölbling, Victor. Die Fabrikation der Bleichmaterialien. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 282). 24 cm. Geb. 8 M.

——— Bericht über Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (555–560, 573–579).

Théis, Friedrich Carl. Die Breitbleiche baumwollener Gewebe. Berlin (M. Krayn), 1902, (248). 26 cm. 7,50 M.

Cl H HYDROCHLORIC ACID.

Bodländer, G[uido]. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (99–102).

——— und **Sackur**, O. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure. Erwiderung an Hrn. O. Kühling. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1255).

Kühling, O. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure und das Verhalten der letzteren gegen Jodkaliumlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1257–1261).

Matignon, Camille. Propriétés chlorurantes du mélange acide chlorhydrique et oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1497–1499).

Rebenstorff, H. Einfache Versuche über Löslichkeit von Chlorwasserstoff. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (160).

Thorne, L. T. and **Jeffers**, E. H. Note on the purification of hydrochloric acid from arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118–120).

Cl O CHLORINE OXIDES.**Chlorine Monoxide Cl₂O**

Mellor, J. W. [Action of hydrogen on chlorine monoxide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1300).

(p-3218)

Luther, R[obert]. Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und Chlorsäure. Bemerkung zur gleichnamigen Arbeit von E. Müller. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (601–604).

Müller, Erich. Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und der Chlorsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (425–439).

Hypochlorous acid and hypochlorites.

Foerster, F[riedrich] und **Müller**, Erich. Ueber das Verhalten der unterchlorigen Säure und ihrer Salze bei der Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (633–638, 665–672).

Graebe, C[harles]. Ueber die Beständigkeit der Hypochlorite und Hypobromite. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2753–2756).

Mellor, J. W. [Action of hydrogen on hydrogen hypochlorite.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1300).

Chlorates.

Meusser, A. Metallchlorate. Studien über die Löslichkeit der Salze. X. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1414–1424).

Perchloric acid.

Astruc, A. et **Murco**, H. Sur les acides perchlorique et periodique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (929–930).

HALOGENS.

Pfeiffer, P[aul]. Die Halogenosalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (191–234).

Schlegelmilch, Friedrich. I. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. II. Ueber Doppelsalze des Antimonpentachlorids. Diss. München. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1902, (20). 23 cm.

Cobalt oxalates.

$\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6(\text{NH}_4)_6\text{aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{K}_6\text{7aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Rb}_6\text{8aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Na}_6\text{10aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Li}_6\text{12aq}$;
 $\text{Co}_6(\text{C}_2\text{O}_4)_{24}\text{K}_5\text{Na}_{19}\text{32aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Rb}_3\text{Na}_3\text{5aq}$;
 $\text{Co}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6(\text{NH}_4)_3\text{Na}_3\text{7aq}$

0260 (Co) COBALT.

Beltzer. Etudes sur la séparation du nickel et du cobalt. Rev. gén. chim., Paris, 5, 1902, (169-182).

Copaux. Sur les cobaltioxalates alcalins. Paris, C.-R. Acad. sci., 134, 1902, (1214-1216).

Cobaltammines.

Berl, Ernst. Untersuchungen über Kobaltammoniak-Verbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (67). 8vo.

Bindschedler, Emil. Ueber Oxalato-aquotriamminkobaltsalze und komplexe Triamminkobaltiakverbindungen. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (80). 8vo.

Dawe, Karl. Ueber Hexamminmetallsalze und Dirhodanatokobaltiae. Phil. Diss. II. Zürich, Heidelberg, 1901-1902, (46). 8vo.

Humphrey, Edith. Ueber die Bindungsstelle der Metalle in ihren Verbindungen und über Dinitritdiäthylendiaminkobaltsalze. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (74). 8vo.

Jenny, Alexander. Ueber Isomerien bei Kobalttetraminen; nebst einem Anhang: Versuche zur Darstellung von Metallammoniakverbindungen der sulfarsenigen Säure. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lossen), 1902, (43, mit 1 Taf.). 22 cm.

Klien, Alfred Rudolf. Ueber die Bindefestigkeit der negativen Reste in den Kobalt-, Chrom- und Platinammoniaten. Ueber eine neue Nitritorhodanatotetramminkobalt-Reihe. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (96). 8vo.

Salzer, Franz. Ueber komplexe Kobaltammoniak. Phil. Diss. II. Zürich, Dresden, 1901-1902, (59). 8vo.

Co Cl COBALT CHLORIDE.

Bourion, F. Combinaisons de l'alcool avec les chlorures de manganèse et de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 134, 1902, (555-557).

Donnan, Frederick G., **Bassett**, Henry jun. and **Fox**, C. J. J. The colour changes exhibited by the chloride of cobalt . . . from the standpoint of the theory of electroaffinity. London, J. Chem. Soc., 81, 1902, (939-956); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 18, 1902, (164).

Co O COBALT OXIDES.

Döring, Theodor. Der Einfluss des Kobaltdioxyds auf die Einwirkung der Halogene auf Kalilauge. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (VIII + 71). 22 cm.

Cobalt Salts

Cobaltous sulphate.

Mallet, Frederick R. [Cobaltous potassium sulphate, $\text{CoSO}_4\cdot\text{K}_2\text{SO}_4$]. London, J. Chem. Soc., 81, 1902, (1551).

Stünzi, Robert. Beitrag zur Kenntnis der Diacidotetramminkobaltiake. Phil. Diss. II. Zürich, Basel, 1900–1901, (64). 8vo.

Wyrouboff, G. Recherches sur la constitution des composés du chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (666–679, 719–733).

Co Si COBALT SILICIDES.

SiCo_2 ; $\text{Si}'\text{Co}$; Si_2Co

Lebeau, Paul. Sur les siliciures de cobalt. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (271–277).

——— Sur les combinaisons du silicium avec le cobalt et un nouveau siliciure de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (475–477).

Cr B CHROMIUM BORIDE.

Tucker, Samuel Auchmuty and **Moody**, Herbert R. [Chromium boride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (16).

Cr O CHROMIUM OXIDES.

Ditte, Alfred. Sur la cristallisation du sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (336–343).

Duboin. Sur les combinaisons de l'alumine avec le sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (840–842).

Fischer, W. und **Herz**, W[alter]. Ueber das Chromhydroxyd. (Nach Experimenten von W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (352–358).

0270 (Cr) CHROMIUM.

Klien, Alfred Rudolph. Ueber die Bindefestigkeit der negativen Reste in den Kobalt-, Chrom- und Platinammoniak. Ueber eine neue Nitratorhodanatotetramminkobalt-Reihe. Phil. Diss. II. Zürich, 1900–1901, (96). 8vo.

Le Blanc, Max. Die Darstellung des Chroms und seiner Verbindungen mit Hilfe des elektrischen Stromes. (Monographien über angewandte Elektrochemie Bd 3.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 109). 25 cm. 6 M.

Lewis, Ernest A. The melting point of chromium. Chem. News, London, **86**, 1902, (13).

Manchot, W[ilhelm] und **Wilhelms**, O. Peroxydation der Chromverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (125–128).

Pfeiffer, P[aul]. Tetraquodipyridinchromsalze. (Beitrag zur Chemie der Aqueosalze I.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (401–436).

Werner, A. Constitution der Oxoniumsalze [Harnstoffderivate]. [Chromium double salts]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296–351).

——— und **Klien**, J. Ueber Tetraquodiammin- und Diacidodiammin-Chromsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (277–291).

(D-3218)

Chromium Salts.

$\text{CrClSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

Recoura, A. Action de l'acide chlorhydrique sur les sulfates des sesquioxydes d'aluminium, de chrome et de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1155–1160); Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (163–165).

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6(\text{NH}_4)_6\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{K}_6\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Rb}_6\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Na}_6\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Li}_6\text{H}_2\text{aq}$ (and 17aq);

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Na}_{10}\text{K}_5\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{NH}_4\text{Na}_5\text{aq}$;

$\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_6\text{Rb}_6\text{Na}_7\text{aq}$

Wyrouboff, G. Recherches sur la constitution des composés du chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (666–679, 719–733).

Chromic Acid and Chromates.

0290 (Cu) COPPER.

Autenrieth, Wilhelm]. Ueber einige chromsaure und dichromsaure Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2057-2064).

Bach, A. Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (872-877).

——— Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen das Caro'sche Reagens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3940-3943).

Gröger, Max. Ueber Aluminiumchromat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3420-3424).

Wyrouboff, G. Recherches sur la constitution des composés du chrome. [Chromium sulphochromate; chromosulphochromic acid; chromodisulphochromic acid]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (666-679, 719-733).

Bodländer, Guido]. Ueber die Chemie der Cuproverbindungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (514-515).

——— und **Storbeck**, O. Beiträge zur Kenntnis der Cuproverbindungen I. II. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (1-41, 458-476).

Egli, Jacob. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (18-85).

Heyn, E. Krankheitserscheinungen in Eisen und Kupfer. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1227-1236); Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1115-1123).

Hüllman. Ueber Anfressungen kupferner Wasserleitungen an Bord unserer Kriegsschiffe. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (535-537).

Repiton, Fernand. Procédé de dosage volumétrique du cuivre. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (287).

Schaufelberger, W. Wärmeleitfähigkeit des Kupfers, aus dem stationären und variablen Temperaturzustand bestimmt, und Wärmefluss in einer durch Kühlwasser bespülten Endfläche eines Wärmeleiters. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (589-630).

Siegfeld, M. Ueber die Einwirkung milchsaurer Flüssigkeiten auf Kupfer mit besonderer Berücksichtigung der Sauermilchkäserei. Milchztg., Leipzig, **31**, 1902, (401-403).

Siegrist, Jos. Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Abscheidung von Kupfer bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (49). 8vo.

Sigorski, S. et **Sorokin**, A. Sur la solubilité des sels de l'argent, du cuivre et du mercure des acides naph-téniques dans le benzène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643).

0280 (Cs) CÆSIUM.

Chabrié, C. Contribution à l'étude des composés du cæsium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (212-228).

Ramage, Hugh. The spectrum of . . . caesium . . . London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (303-312).

Cs O CÆSIUM OXIDE.

Caesium Salts.

Caesium sulphate.

Locke, James. On some double sulphates of thallic thallium and caesium. New Haven, Conn. Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 94; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (280-284).

Truchot, P. Analyse des cuivres et mattes industriels. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (1-5, 58-61).

Copper Alloys.

Bajkov, A. A. Sur les phénomènes de la trempe dans les alliages de cuivre et d'antimoine. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (9, II, Pr.-verb.).

Boudouard, O. Sur les alliages de cuivre et de magnésium. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (794-796).

Heycock, C. T. and Neville, F. H. On the constitution of copper-tin alloys. London, *Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (320-329).

Lewis, Ernest A. The alloys of copper and manganese. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (842-844).

Cu Cl COPPER CHLORIDE.

Donnan, Frederick G., Bassett, Henry jun. and Fox, C. J. J. The colour changes exhibited by . . . cupric chloride, from the standpoint of the theory of electroaffinity. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (939-956); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (164).

Viard, Georges. Sur la précipitation du chlorure et du bromure cuivriques par l'acide sulfurique. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (168-170).

Cu O COPPER OXIDES.

Bouzat. Oxyde cuivrique ammoniacal. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1310-1312).

— Déplacement des bases fortes par l'oxyde cuivrique ammoniacal. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1502-1505).

Gröger, Max. Ueber das gelbe Kupferoxydul. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (326-330).

Meyer, Julius. Ueber die Oxydation des ammoniakalischen Kupferoxyduls. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3952-3957).

Compounds of CuO with ZnCl₂ ;
ZnBr₂ ; CuCl₂ ; CuBr₂ ; ZnSO₄ ;
Zn(NO₃)₂ ; NiCl₂ ; NiBr₂ ; NiSO₄ ;
Ni NO₃ ; CoCl₂ ; CoSO₄ ; Co NO₃ ;
CdCl₂ ; CdBr₂ ; CdSO₄ ; Cd NO₃ ;
MnCl₂ ; Mn NO₃ ; HgCl₂ ; Hg NO₃ ;
and Cu NO₃.

Mailhe, Al. Action des hydrates de cuivre sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (167-179); Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (42-45, 233-236).

Copper Salts.

Angel, Andrea and Harcourt, A. Vernon. Observations on the phenomena and products of decomposition when normal cupric acetate is heated. [Formation of cuprous acetate.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1385-1402); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (185).

Bouzat. Sulfates cuproammoniques anhydres. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (534-536).

— Sur la constitution des sels cuivriques ammoniacaux. Action de l'ammoniaque. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1216-1219).

Vasiljev, N. Z. Action de l'azotate de cuivre sur le benzène. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (33-37).

Cu S COPPER SULPHIDE.

Rieder, Josef. Ueber elektrolytisch erzeugtes Schwefelkupfer. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (370-373).

Rössing, A. Löslichkeit von Schwefelkupfer in Schwefelalkalien; Trennung von Kupfer, Blei, Antimon und Zinn in Legierungen. *Zs. anal. Chem.*, Wiesbaden, **41**, 1902, (1-11).

0310 (F) FLUORINE.

Kazaneckij, P. Sur les fluoromolybdates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (383-387).

Moissan, Henri. Etude du pentafluorure d'iode. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (563-567).

— et **Lebeau, P.** Sur un nouveau corps gazeux : l'hexafluorure de soufre SF₆. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (230-236).

— — — — — Sur la densité et l'analyse de l'hexafluorure de soufre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (236-240).

— — — — — Etude des fluorures et oxyfluorures de soufre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (145-178).

— — — — — Sur un nouvel oxyfluorure de soufre, le fluorure de sulfure SO₂F₂. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (246-254).

— — — — — Préparation, propriétés et analyse du fluorure de thionyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (240-246).

Vukolov, S. Fluor. (Russ.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (838-848).

0320 (Fe) FERRUM (IRON).

α History.

Keep, William J. Cast iron : a record of original research. New York, N.Y. (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (XV + 225). 23.4 cm. \$2.50.

β Physical Properties.

Barrett, W. F. On the increase of electrical resistivity caused by alloying

iron with various elements [manganese, carbon, nickel, tungsten, chromium, copper, aluminium and silicon], and the specific heat of those elements. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (480-485).

Benedicks, Carl. Der elektrische Leitungswiderstand des Stahles und des reinen Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (545-560).

Bühl, E. Eine neue Methode der Metalluntersuchung [Metallographie]. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (213-216, 238-239).

Charpy, Georges et Grenet, Louis. Sur la dilatation des aciers aux températures élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (540-542).

— — — — — Etude des transformations des aciers par la méthode dilatométrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (598-601).

Hoff, J. H. van't. Zink, Gips und Stahl vom physikalisch-chemischen Standpunkt. (Russ.) Chimik, Vil'na, **II**, 12-13, 1902, (309-319).

Jüptner, Hanns von. Grundzüge der Siderologie. Für Hüttenleute, Maschinenbauer u. s. w. sowie zur Benutzung beim Unterrichte bearbeitet. Tl 2. Zusammenhang zwischen thermischer und mechanischer Bearbeitung, Konstitution und Eigenschaften der Eisenlegierungen. Leipzig (A. Felix), 1902, (VIII + 408, mit 22 Taf.). 23 cm. 18 M.

— — — — — Siderology : the science of iron. The constitution of iron alloys and slags. Translated from the German by Charles Salter. London (Scott, Greenwood), 1902, (VIII + 344, with 11 pl.). 22 cm. 10s. 6d.

Osmond, F. Remarques sur une Note récente de MM. Nagaoka et Honda, relative à la magnétostriction des aciers au nickel. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (596-598).

Šaňr, Ju. La propriété de l'acier de briller aux hautes températures. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 4, (partie non-officielle), 1902, (29-42).

γ Manufacture.

Gemeinfassliche Darstellung des Eisenhüttenwesens. Hrsg. vom Verein deutscher Eisenhüttenleute in Düsseldorf. 4. Aufl. Düsseldorf (A. Bagel in Comm.), 1901, (XII + 144). Geb. 3 M.

Jahrbuch für das Eisenhüttenwesen. (Ergänzung zu „Stahl und Eisen“. Ein Bericht über die Fortschritte auf allen Gebieten des Eisenhüttenwesens im Jahre 1900. Im Auftrage des Vereins deutscher Eisenhüttenleute bearbeitet von Otto Vogel. Jg 1. Düsseldorf (A. Bagel in Comm.), 1902, (XVI + 460). 25 cm. Geb. 10 M.

Stenographisches Protokoll der Hauptversammlung des Vereins deutscher Eisenhüttenleute am 16. Februar 1902 zu Düsseldorf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (249–268).

Taschen-Kalender für Eisenwarenhändler, Eisenwarenfabrikanten und verwandte Gewerbetreibende für das Jahr 1902. 14. Jg. Berlin (O. Elsner), 1902, (36 Bl. + 282). 16 cm. Geb. 2,50 M.

Bahlsen, E. Ueber Titaneisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (326–330).

Brisker, Karl. Die Fortschritte im Eisenhüttenwesen in den letzten fünf Jahren. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (11–15, 47–49, 56–59, 73–75, 217–220).

Fay, Henry. Absonderung von Phosphor im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (955–956).

Fischer, Ferd. Zur Theorie des Besemerverfahrens. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1006–1008, 1376); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (612–615).

Grau. Herstellung von Giessereirohren und der Giessereibetrieb im allgemeinen. Vortrag. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (5–11).

Heyn, E. Krankheitserscheinungen in Eisen und Kupfer. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1115–1123); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1227–1236).

Holz, E. Talbotverfahren und combinirter Bessemer-Martin-Process. Vortrag. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1–5).

Houllevigue, L. Sur la préparation du fer par le procédé Goldschmidt. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (312–314).

Hundhausen, Theodor. Die Arten des Eisens. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (225–227, 249–250).

Kerpely, Anton von. Bericht über die Fortschritte der Eisenhütten-Technik im Jahre 1898. Hrsg. von Theodor Beckert. Jg. 35 (N.F. 15). Leipzig (A. Felix), 1902, (VIII + 240). 24 cm. 14 M.

Kohlmann. Das deutsch-französisch-luxemburgische Minettevorkommen nach den neueren Aufschlüssen. (Vortrag.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (218–219).

Krauss, A. Eisen-Hütten-Kunde. Tl 1. Das Roh-Eisen. Tl 2. Das Schmiedeeisen. (Sammlung Götschen, 152. 153). Leipzig (G. J. Götschen), 1902, (85, mit 4 Taf.; 80, mit 5 Taf.). 16 cm. Geb. je 0,80 M.

Lebeau, P. Sur la cimentation du fer par le silicium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (44–45).

Ledebur, A. Handbuch der Eisenhüttenkunde. Für den Gebrauch im Betriebe wie zur Benutzung beim Unterrichte bearbeitet. 4. neu bearb. Aufl. Abt. 1. Einführung in die Eisenhüttenkunde. Leipzig (A. Felix), 1902, (IV + 381, mit 1 Taf.). 24 cm. 12 M.

——— Handbuch der Eisenhüttenkunde. Für den Gebrauch im Betriebe wie zur Benutzung beim Unterrichte bearb. 4. neu bearb. Aufl. Abt. 2: Das Roheisen und seine Darstellung. Leipzig (A. Felix), 1902, (IV + 383–702). 24 cm. 13 M.

——— Ueber den Einfluss des Siliciums beim Glühfrischen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (813–815).

——— L'acier et le phosphore. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Petersburg, **LXXVIII**, 2, (partie non-officielle), 1902, (153–167).

Mulacek, Otto. Ueber Schnelldrehstähle und deren Anwendung. Bayr. IndBl., München, **88**, 1902, (246–249).

Osann, B[ernhard]. Zur Frage der Prüfung, Beurtheilung und Eintheilung von Giessereiroheisen und Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (316–322).

——— Interessante Erscheinungen beim Hochofengange und ihre Erklärung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (219).

Otto, C. Unmittelbare Eisenerzeugung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (181–182).

Pauli, Robert. Dynamo-Gussstahl. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (72–73).

——— Die Entphosphorung des Roheisens, ihre Begründer und Erfinder 1860–1902. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (390–391, 400–401, 410–411, 420–421).

Riemer, Adolf. Ueber Inhomogenität der weichen basischen Martinblöcke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (269–272).

——— Manganerz als Entschwefelungsmittel beim basischen Martinverfahren. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1357–1362).

Romanov, A. La quantité du carbone et du phosphore dans le fer coulé. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, **8**, 1902, (801–816).

Rott, Carl. Zwei dringend gewordene Aufgaben im Giessereibetrieb. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (430–431).

Šaňr, Ju. Phosphor, Schwefel und Arsenik im Stahl. (Russ.) Chimik, Vilina, **II**, 28, 1902, (671–679).

Schmidhammer, W. Eine besondere Art des Erzprocesses im Martinofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (651–654).

Sievers. Ueber Schnelldrehstahlfabrikation. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (110–131).

Skrabal, A. Ueber Darstellung von reinem Eisen [durch Elektrolyse]. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3404–3405).

Teufer, Bernh. Beitrag zur Kenntniss über Wasserenteisung. Gesundheits-Ing., München, **25**, 1902, (105–106).

Wahlberg, Axel. Schwankungen von Kohlenstoff und Phosphor im Flusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (82–90).

Wedding, Hermann. Ausführliches Handbuch der Eisenhüttenkunde . . . 2. umgearb. Aufl. von des Verf. Bearbeitung von „J. Percy's Metallurgy of iron and steel“. In 4 Bdn. Bd 2. Die Grundstoffe der Eisenerzeugung; Lfg 4 (Schluss des 2. Bandes). Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (III, XXI–XXVIII + 817–1217). 23 cm. 15 M.

——— Härte und Härtung des Werkzeugstahles. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (228–234).

§ Theoretical.

Charpy, Georges et **Grenet**, Louis. Sur l'équilibre chimique des systèmes fercarbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (103–105).

Sacharoff, N. Das Eisen als das thätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Ins Deutsche übersetzt von M. Rechtsamer. Jena (G. Fischer), 1902, (83, mit 2 Taf.). 24 cm. 2,50 M.

§ Interactions.

Manchot, W[ilhelm]. Ueber Peroxydbildung beim Eisen. (Unter Mitwirkung von O. Wilhelms.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (105–124).

§ Compounds.

Coffignier, Ch. Sur la solubilité du bleu de Prusse dans certaines conditions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (696–699).

Matuschek, J. Beiträge zur Kenntniss des „Ferri-ferrocyanides“. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (41–43).

——— Ueber die Darstellung eines wasserlöslichen Berliner Blaus. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (92–93).

Rupp, Erwin und **Schiedt**, Albert. Ueber die Jodometrie von Ferro- und Ferri-Cyaniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2430–2434).

Wyrouboff, G. Sur la solubilité du bleu de Prusse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (940-941).

Iron Alloys.

Guillet, Léon. Contribution à l'étude des alliages aluminium—fer et aluminium—manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (236-238).

Ledebur, A. Ueber einen Gehalt des Eisens an Calcium und Magnesium. [Eisenlegierungen.] Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (710-713).

Rudeloff, M[ax]. 6. Bericht des Sonderausschusses für Eisen-Nickel-Legierungen. [Festigkeitsuntersuchungen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (81-134, mit Taf. und Tab.).

Fe Cl IRON CHLORIDES.

Donnan, Frederick G., Bassett, Henry jun. and Fox, C. J. J. The colour changes exhibited by . . . ferric chloride, from the standpoint of the theory of electroaffinity. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (939-956); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (164).

Dunn, J. T. The density of aqueous solutions of ferrous chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (390).

Gurevič, A. I. Théorie de l'action du chlorure de fer dans les synthèses de substances organiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (625-629).

———— Condensation de l'iodure de butyle tertiaire avec le résorcine sous l'action du chlorure de fer dans une atmosphère d'acide carbonique et d'oxygène continuellement renouvelée. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (622-625).

Fe N IRON NITRIDES.



Guntz. Sur un procédé général de formation des azotures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (738-740).

Fe O IRON OXIDES.

Ditte, Alfred. Sur une circonstance de cristallisation du peroxyde de fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (507-512).

Gintl, Wilhelm Heinrich. Studien über die maassanalytische Bestimmung des Eisens und eine neue Methode der Reduction von Eisenoxydverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (398-402, 424-434).

Hantzsch, A. und Desch, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. [Colloïdale-Ferrihydrate und Ferrioxychloride.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

Ruff, O. Das Eisenoxyd und seine Hydrate. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (126-128).

Iron Salts.

Iron Sulphates

Scharizer, Rudolf. Beiträge zur Kenntniss der chemischen Constitution und der Genese der natürlichen Eisensulfate. III. 4. Das saure Ferrisulfat $[\text{HO}]_n\text{Fe}_2\text{S}_4\text{O}_{12} - 6 \text{ aq.}$ Zs. Kristallogr., Leipzig, **35**, 1902, (345-356).



Recoura, A. Action de l'acide chlorhydrique sur les sulfates des sesquioxides d'aluminium, de chrome et de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1155-1160).

Fe Si IRON SILICIDES.

Jouve, Adolphe. L'état actuel de nos connaissances sur les ferrosiliciures. *Rev. gén. chim.*, Paris, **5**, 1902, (244-251).

Lebeau, Paul. Sur les combinaisons du fer avec le silicium. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (5-31).

— Sur l'état du silicium dans les fontes et les ferrosiliciures à faible teneur. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (39-42).

0350 (Ge) GERMANIUM.

Voegelen, E. Germaniumwasserstoff. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (325-330).

0360 (H) HYDROGEN.

Baker, H. Brereton. The union of hydrogen and oxygen. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (400-406); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (40-41).

Bevan, P. V. On some phenomena connected with the combination of hydrogen and chlorine under the influence of light. *Cambridge, Proc. Phil. Soc.*, **11**, 1902, (264-266).

Crookes, William. The stratifications of hydrogen [observed on passing the electric discharge through a vacuum tube]. *London, Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (399-413).

Dewar, James. Solid hydrogen. [Reprinted from *London, Proc. R. Inst.*, 1900.] *Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep.*, **1901**, 1902, (251-261).

Leduc, Anatole. Sur l'hydrogène atmosphérique. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (860-861).

Martin, Geoffrey. Some remarks on A. Bach's paper, "The Mechanism of the Action of Peroxide of Hydrogen on Permanganic Acid" in so far as it involves the question of the valency of

hydrogen. *Chem. News, London*, **86**, 1902, (50-51).

Mellor, J. W. The union of hydrogen and chlorine. V. The action of light on chlorine gas. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1280-1292); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (169-170).

— The union of hydrogen and chlorine. VI. The period of induction. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1292-1301); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (170).

— and **Anderson, W. R.** The union of hydrogen and chlorine. Part IV. The Draper effect. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (414-418); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (32).

— and **Russell, Edward John.** The preparation of pure chlorine and its behaviour towards hydrogen [in presence or absence of moisture]. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1272-1280); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (166-167).

Olszewski, K. Bestimmung der Inversionstemperatur der Kelvin'schen Erscheinung für Wasserstoff. *Ann. Physik, Leipzig*, (4. Folge), **7**, 1902, (818-823).

— Determination of inversion temperature of Kelvin effect in hydrogen. *Phil. Mag., London*, (Ser. 6), **3**, 1902, (535-540).

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur les sulfures et sélénures. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (365-432).

Rayleigh, Lord. On the question of hydrogen in the atmosphere. *Phil. Mag., London*, (Ser. 6), **3**, 1902, (416-422).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe de carbures acétyléniques par la méthode de contact. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (87-89).

— Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (225-227).

— Hydrogénation directe des oxydes de l'azote par la méthode de contact. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (278-281).

Schalkwijk, Johannes Christiaan. L'isotherme exact de l'hydrogène à 20° C entre 8 et 60 atmosphères. (Hollandais.) Leiden (Eduard IJdo), 1902, (135, av. 7 pls.). 25 cm.

Vorländer, D[aniel]. Ueber die Beziehung des Wasserstoffs zu ungesättigten Elementen und Elementgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1845-1846).

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Platin. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (388-404).

Goldberg, A. Ueber die Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, **28**, 1902, (912-918).

Zimin, N. P. Ozonisation de l'eau comme moyen de remédier aux défauts de filtration dans les conduits d'eau urbains. Rapport de l'ingén. N. P. Zimine au V. Congrès hydraulique à Kiev. (Russe.) Moskva, 1902, (68). 24 cm.

Hydrogen Dioxide H_2O_2

H K HYDRIDES OF POTASSIUM AND

H Na HYDRIDES OF SODIUM.

Moissan, Henri. Préparation et propriétés de l'hydrure de potassium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1140-1144).

——— Préparation et propriétés de l'hydrure de sodium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1145-1148).

——— Préparation et propriétés des hydrures de potassium et de sodium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (348-362).

——— Action de l'hydrure de potassium sur l'iodure d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (389-392).

H O HYDROGEN OXIDES.

Water H_2O

Chapman, D. L. and Lidbury, F. Austin. The decomposition of water vapour by the electric spark. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1301-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183).

Engelhardt, Viktor. Die Elektrolyse des Wassers, ihre Durchführung und Anwendung. [Monographien über angewandte Elektrochemie, Bd 1]. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII + 117). 24 cm. 5 M.

Bredig, Georg and **Ikeda**, Kikunaye. [Die Lähmung der Platinkatalyse des Wasserstoffsperoxyds durch Gifte.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (425-477); Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1-68).

D'Arcy, R. F. The decomposition of hydrogen peroxide, and the electrical discharging action of this decomposition. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (42-52).

Fawsitt, Charles A. Peroxide of hydrogen; its manufacture, properties and uses. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (229-236).

Kazaneckij, P. V. Action du peroxyde d'hydrogène sur les bicarbonates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 976-977).

——— Action du peroxyde d'hydrogène sur les carbonates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (202-204, 388-391).

Melikov, P. G. Action du peroxyde d'hydrogène sur quelques sels. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (207-210).

Petrenko, G. I. Action du peroxyde d'hydrogène sur les phosphates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (204-207).

——— Action du peroxyde d'hydrogène sur le Na_2AsO_4 . (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (391-392).

Pisarževskij, L. Action du peroxyde d'hydrogène sur les vanadates et hypervanadates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (210-216).

——— Action du peroxyde d'hydrogène et de l'hypochlorite de sodium sur les oxydes de thorium, zirconium et cérium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, 483-494.

Staedel, Wilhelm. Ueber krystallisierte Hydroperoxyd. (Wasserstoff-superoxyd.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (642-643).

Higher Oxides of Hydrogen.

Bach, A. Zur Frage nach der Existenz höherer Hydroperoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (158-160).

——— Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (872-877).

——— Hydrotetroxyd und Ozonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3424-3425).

——— Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen das Caro'sche Reagens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3940-3943).

——— Du mécanisme de l'action du peroxyde d'hydrogène sur l'acide permanganique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (16-18).

——— Sur l'existence des peroxydes d'hydrogène contenant plus d'oxygène que le bioxyde. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (337-338).

——— Sur les peroxydes supérieurs d'hydrogène. Arch. sci. phys., Genève, **11**, 1901, (128-141).

H Si HYDRIDE OF SILICON Si_2H_6

Moissan, H. et Smiles, S. Préparation et propriétés d'un nouvel hydrure de silicium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1190-1195).

Moissan, H. et Smiles, S. Recherches sur un nouvel hydrure de silicium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (5-17).

0370 (He) HELIUM.

Collie, J. Norman. Note on the effect of mercury vapour on the spectrum of helium. London, Proc. R. Soc., **71**, 1902, (25-27).

Steudel, Victor. Ueber Argon und Helium. Wissenschaftliche Beilage zu den Schulnachrichten der Realanstalt Reutlingen. Schuljahr 1899-1900. Tübingen (Druck v. O. Riecker), [1901], (36). 26 cm.

0380 (Hg) HYDRARGYRUM. (MERCURY).

Billitzer, Jean. Elektrische Herstellung von colloidalem Quecksilber und einigen neuen, colloidalen Metallen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1929-1935).

Bindschedler, E. Beitrag zur Elektroanalyse des Quecksilbers. [Flüchtigkeit des Quecksilbers.] Zs. Electroch., Halle, **8**, 1902, (329-332).

Ehrmann, C. und Slaus-Kantschieder, J. Ueber dalmatinische Quecksilbererze und deren chemische Untersuchung. ChemZtg, (öthen, **26**, 1902, (201-202).

Glaser, F. Zur Elektroanalyse des Quecksilbers, ein Beitrag zur Löslichkeit des Platins in Cyankalium. [Enthält Angaben über die Flüchtigkeit des Quecksilbers.] Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (11-17).

Grunmach, Leo. Ueber die Volumenänderungen des Quecksilbers beim Schmelzen und die thermische Ausdehnung des starren Quecksilbers. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (54-57).

Grunmach, Leo. Volumenänderung des Quecksilbers bei dem Uebergang aus dem starren in den flüssigen Zustand und thermische Ausdehnung des starren Quecksilbers. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (134-136).

Jewett, Frank B. [Density of mercury vapour.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (546-554).

Kurbatov, V. Ja. Sur la chaleur latente d'évaporation et la chaleur spécifique du mercure. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr. verb. 640-641).

——— Sur la chaleur latente de l'évaporation du mercure. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (659-665).

Lehmann, Hans und **Straubel**, R. Ultraviolett des Quecksilberspectrums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (909-911).

Ley, H[einrich] und **Schaefer**, K. Beiträge zur Chemie des Quecksilbers. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1309-1316).

Lummer, O[tto] und **Gehrcke**, E. Ueber den Bau der Quecksilberlinien; ein Beitrag zur Auflösung feinsten Spectrallinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (11-17).

Runge, C[arl] und **Paschen**, F[riedrich]. Ueber die Strahlung des Quecksilbers im magnetischen Felde. Berlin, Abh. Ak. Wiss., **1902**, Anhang, (18, mit 6 Taf.).

Spireka, V. La métallurgie du mercure en Italie. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 2, (partie non-officielle), 1902, (132-152).

Dimercurammonium salts.

Rây, Prafulla Chandra. [Dimercurammonium nitrite, $2\text{NHg}_2\text{NO}_2\cdot\text{H}_2\text{O}$; mercuric ammonium chloride and bromide, $2\text{HgCl}_2\cdot\text{NH}_4\text{Cl}$ and $2\text{HgBr}_2\cdot\text{NH}_4\text{Br}$; dimercurammonium chloride and bromide, $2\text{NHg}_2\text{Cl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ and $2\text{NHg}_2\text{Br}\cdot\text{H}_2\text{O}$; mercuri-ammonium chlorobromide, $2\text{HgCl}_2\cdot\text{NH}_4\text{Br}$;

dimercurammonium-mercuric bromide and chloride, $2\text{NHg}_2\text{Br}\cdot\text{HgBr}_2$ and $2\text{NHg}_2\text{Cl}\cdot\text{HgCl}_2$. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (644-650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (85-86).

Amalgams.

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. Tin amalgams. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (420-423). (Dutch).

Moissan, H. Etude sur l'amalgame d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (714-719).

Pušin, N. A. Sur les alliages de mercure. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (856-904, pl. X, XI, XII).

Westhausser, Felix. Studien über Natriumamalgam. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (33). 21 cm.

Hg Br MERCURY BROMIDES.

Fischer, Th. und **Wartenberg**, H. v. Ueber Quecksilberoxybromid. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (966-967, 983-984).

Wartenberg, Hans von. Beitrag zur Kenntnis der Quecksilberoxyhalogenide. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (52). 22 cm.

Hg Cl MERCURY CHLORIDES.

Greenish, Henry George and **Smith**, T. A. Upsher. The preservation of solution of mercuric chloride. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (215-217).

Richards, Theodore William and **Archibald**, Ebenezer Henry. The decomposition of mercurous chloride by dissolved chlorides: A contribution to the study of concentrated solutions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (347-361). Separate. 24.5 cm.

Richards, Theodore William and **Archibald**, Ebenezer Henry. Die Zersetzung von Quecksilberchlorür durch gelöste Chloride. Ein Beitrag zur Kenntnis konzentrierter Lösungen. [Übersetzung]. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (385-398).

Viard, Georges. Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (242-244).

Hg I MERCURY IODIDES.

François, Maurice. Contribution à l'étude des iodures de mercure et de leurs dérivés ammoniés. Paris, 1901, (108). 25 cm.

Kastle, J. H. and **Reed**, Jewett V. On the nature of mercuric iodide in solution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (209-218).

Hg I Sb MERCURY IODOANTIMONIDE.



Granger, A. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (313-315).

Hg O MERCURY OXIDES.

Paal, C[arl]. Ueber colloïdalen Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2219-2223).

Taylor, R. L. On the reaction of iodine with mercuric oxide in presence of water. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, No. 1, (1-6).

Mercury Salts.

Abegg, R[ichard]. Ueber die Komplexbildung von Quecksilbersalzen. (Nach Versuchen von Cl Immerwahr und Jander.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (688-690).

Jander, Fritz. Ueber einige komplexe Merkurisalze. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (48). 22 cm.

Kistiakovskij, V. A. Les sels doubles de mercure (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (433-434, Pr.-verb.).

Kohlschütter, Volkmar. Ueber Doppelsalze des Cadmiums und Quecksilbers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (483-492).

Sigorskij, S. et **Sorokin**, A. Sur la solubilité des sels de l'argent, du cuivre et du mercure des acides naph-téniques dans le benzène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643).

Mercury lactates.

Guerbet, Marcel. Sur les lactates de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (803-807).

Mercury nitrates.

Mijers, J[acob]. On the decomposition of mercury nitrates by heating [with formation of basic mercurio-mercuri-nitrate $2 \text{Hg}_2\text{O} \cdot \text{N}_2\text{O}_5$, $4 \text{HgO} \cdot \text{N}_2\text{O}_5$]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (657-659) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (780-781) (Dutch).

0390 (I) IODINE.

Foerster, F[riedr.] und **Gyr**, K. Ueber die Einwirkung von Jod auf Alkalien. Nebst Nachtrag. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (1-10, 75-76).

François, Maurice. Contribution à l'étude des iodures de mercure et de leurs dérivés ammoniés. Paris, **1901**, (108). 25 cm.

Gley, E. et **Bourcet**, P. Variations de l'iode du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (185-186).

Hale, F. E. Die Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse von Stärke und Dextrinen. [Übersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (100-126).

Ladenburg, A. Ueber reines Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1256-1257).

——— Ueber das Atomgewicht des Jods. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2275-2285).

MacIvor, R. W. Emerson. On the relations of sulphur and iodine, and the iodides of sulphur. Chem. News, London, **86**, 1902, (5-7).

I Cl IODINE CHLORIDE.

Weinland, R[udolf] F. und Schlegel-milch, Fr. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (134-143).

I F IODINE FLUORIDE.

Moissan, Henri. Etude du pentafluorure d'iode. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (563-567).

I O IODINE OXIDES.

Hypoiodous acid.

Taylor, R. L. Hypoiodous acid. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (72).

——— On the reaction of iodine with mercuric oxide in presence of water. [Preparation of hypoiodous acid.] Manchester, Proc. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, No. I, (1-6).

Periodic acid.

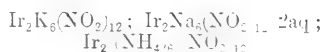
Astruc, A. et Murco, H. Sur les acides perchlorique et periodique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (920-930).

Lamb, Arthur B. The conversion of orthoperiodic acid into normal periodic acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (134-138).

Müller, Erich und Friedberger, O. Die Darstellung der freien Ueberjodsäure durch Elektrolyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2653-2659).

0410 (Ir) IRIDIUM.

Iridium Salts.



Leidié, E. Sur les azotites doubles de l'iridium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1582-1584); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (936-940); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (479-488).

0420 (K) KALIUM (POTASSIUM).

Die Chemie des Wasserglases und Allgemeines über seine Anwendung in der Seifenfabrikation. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (153-156, 184-185, 206-207).

Wasserglasverwendung. Von X. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (379-381).

Zur Feier des 50-jährigen Bestehens des Stassfurter Salzbergbaues. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (65-66).

Frank, Adolf. Das Jubiläum des Stassfurter Salzbergbaues. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (265-278).

——— Anfang und Entwicklung des Kalibergbaues und der Kaliindustrie. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, SitzBer., (233-244).

Knorre, G[eorg] von und Schäfer, E. Zur Kenntnis der Kaliumwolframbromide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3407-3417).

Kurnakow, N. S. und Puschin, N. A. Ueber Schmelztemperaturen der Legierungen des Natriums mit Kalium. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (109-112).

Lierke, E. Stassfurts Kaliindustrie und ihre Bedeutung. [In: Die Provinz Sachsen in Wort und Bild, Bd 2.] Leipzig, 1902, (14-27).

Noyes, Arthur A. and Kohr, D. A. The solubility equilibrium between silver chloride, silver oxide, and solutions of potassium chloride and hydroxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1141-1148).

Przibylla, C. Beseitigung der Abfallungen der Kaliindustrie. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (74-78).

Ramage, Hugh. The spectrum of potassium. . . . London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (303-312).

Wolfmann, J. Die Abwässer der Kali-Industrie mit besonderer Berücksichtigung ihrer Schädigungen der industriellen Verhältnisse des Innerste-thales. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (337-339, 369-371).

K H POTASSIUM HYDRIDE.

Moissan, Henri. Préparation et propriétés de l'hydrure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (18-21); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1140-1144).

— Sur une nouvelle synthèse de l'acide formique. $[KH + CO_2 = KHCO_2]$. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (261-265).

— Action de l'hydrure de potassium sur l'iode d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (389-392).

K I POTASSIUM IODIDE.

Dawson, H. M. and Gawler, R. The existence of [potassium] polyiodide $[KI_3]$ in nitrobenzene solution. London,

J. Chem. Soc., **81**, 1902, (524-535); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (69-70).

K O POTASSIUM OXIDE.

Ferchland, P. Ueber die Löslichkeit von Kaliumhydroxyd in Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (130-133).

Le Blanc, Max und Brode, J. Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron und Aetzkali. 2. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetzkali. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (817-822).

Potassium Salts.

Commission des substances explosives. Rapport sur un nouvel explosif dit „Prométhée.“ Mém. poudres salp., Paris **11**, 1901-1902, (39-46).

Potassium chlorate.

Commission des substances explosives. Fabrication d'explosifs chloratés du type Street. Mém. poudres salp., Paris, **11**, 1901-1902, (22-38).

Dupré, A. The explosion of potassium chlorate by heat. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (217-218).

Sodeau, William H. The decomposition of chlorates. Part V. Potassium chlorate in presence of oxides of manganese, and the theory of perchlorate formation. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1066-1076); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (136).

Potassium nitrate.

Mayow, John. Untersuchungen über den Salpeter und den salpetrigen Luftgeist, das Brennen und das Athmen. Hrsg. v. F. G. Donnan. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften Nr. 125). Leipzig (W. Engelmann), 1901, (56). 19 cm. 1 M.

Potassium sulphate.

Mallet, Frederic R. [Double sulphates of potassium with magnesium, manganese, nickel, and cobalt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1548-1551).

Stortenbeker, W[illem]. Sur les sulfates de potassium [K_2SO_4 , $KHSO_4$; $K_2SO_4 \cdot 3KHSO_4$; $K_2SO_4 \cdot 6KHSO_4$]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (399-411).

Potassium persulphate.

Sawa, Seitarō. On the poisonous action of potassium persulphate on plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (415-418).

0440 (La) LANTHANUM.

Brauner, Bohuslav and **Pavliček**, František. Revision of the atomic weight of lanthanum. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1243-1269).

Jones, Harry C[lary]. A redetermination of the atomic weight of lanthanum. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (23-34). [Separate]. 23.5 cm.

Kellenberger, F. und **Kraft**, K. Specifische Wärme einiger Cer- und Lanthan-Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (279-281).

Muthmann, W[ilhelm] und **Kraft**, K. Untersuchungen über das Cer und das Lanthan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (261-278).

La Cl LANTHANUM CHLORIDE.

$LaCl_3 \cdot 7\frac{1}{2}H_2O$. Compounds with alcohol and with pyridine hydrochloride.

Meyer, R[ichard] J[os.] und **Koss**, M. Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626).

(D-3218)

La H LANTHANUM HYDRIDE.

Muthmann, W[ilhelm] und **Baur**, E[mil]. Ueber die Dissociation des Lanthanwasserstoffs und Cerwasserstoffs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (281-291).

0450 (Li) LITHIUM.

Bonnefoi, J. Combinaisons des sels halogénés du lithium avec l'ammoniac et les amines. Montpellier, 1901, (117). 25 cm.

Hagenbach, August. Ueber das Lithiumspectrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (729-741, mit 1 Taf.).

Moissan, Henri. Décomposition du calcium-ammonium et du lithium-ammonium par le chlorure d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (423-425).

Tucker, Samuel A. Note on the preparation of metallic lithium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1024-1025).

Li Sb LITHIUM ANTIMONIDE Li_3Sb

Lebeau, P. Sur l'antimoniure de lithium et sur la préparation de quelques alliages de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (231-233).

——— Sur la préparation électrolytique de l'antimoniure de lithium et de quelques alliages de ce métal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (254-265).

——— Sur l'action du lithium ammonium sur l'antimoine et les propriétés de l'antimoniure de lithium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (284-286).

Li Si LITHIUM SILICIDE Li_6Si_2

Moissan, Henri. Étude du siliciure de lithium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1083-1087).

0460 (Mg) MAGNESIUM.

Londe, Albert. Contribution à l'étude de l'éclair magnésique. Mesure de la vitesse de combustion. Chronophotographie de l'éclair magnésique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1301-1303).

Pozzi-Escot, M. E. Recherche microchimique du magnésium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (10-11).

———— Sur les réactions microchimiques du magnésium; sa caractérisation à l'état du mellate ammoniacomagnésien. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (126-128).

Magnesium Alloys.

Boudouard, O. Sur les alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (5-7, 45-48).

———— Sur les alliages de cadmium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1431-1434); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (854-858).

———— Sur les alliages de cuivre et de magnésium. [CuMg_2 ; CuMg ; Cu_2Mg] Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (794-796).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 520).

Meunier, L[éon]. Sur quelques réactions obtenues à l'aide de l'amalgame de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (472-478).

Mg Cl MAGNESIUM CHLORIDE.

Bremer, G[ustav] J[acob] W[ilhelm]. La densité et la dilatation par la chaleur des solutions de chlorure de magnésium. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (59-74).

Erdmann, H. Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums im Flusswasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (449-455).

Ost, H. Das Verhalten des Chlormagnesiums im Dampfkessel. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (819-822).

Treumann, J. Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums in Dampfkesseln. (Vortrag.) Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (439-443).

Mg O MAGNESIUM OXIDE.

Glaessner, Arthur. Studien zur Zulkowskischen Theorie über Glas und hydraulische Bindemittel II. Ueber das Verhalten der Magnesia in Portlandcementen. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (507-510).

Magnesium Salts.*Magnesium Sulphate.*

Mallet, Frederic R. [Magnesium potassium sulphate and magnesium rubidium sulphate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1548-1549).

0470 (Mn) MANGANESE.

Schmelzpunktsbestimmung von Mangan. Mitteilung aus dem Laboratorium von W. C. Heraeus. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (185-187).

Kurnakov, N. S. et Weimarn, P. P. Sur les hydrates verts du rhodanure de manganèse. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 518-520).

Salinger, Max. Zur Kenntnis der Manganite. Diss. Berlin (Druck v. A. Scholem), 1902, (39). 22 cm.

Manganese Alloys.

Guillet, Léon. Contribution à l'étude des alliages aluminium-fer et aluminium-manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (236-238).

Lewis, Ernest A. The alloys of copper and manganese. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (842-844).

Mn C MANGANESE CARBIDE.

Brame, J. S. S. and Lewes, Vivian B. The production of mixed carbides of manganese and calcium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (755-759).

Mn Cl MANGANESE CHLORIDE.

Bourion, F. Combinaisons de l'alcool avec les chlorures de manganèse et de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (555-557).

Mn O MANGANESE OXIDES.

Sodeau, William H. [Action of oxides of manganese in facilitating the decomposition of potassium chlorate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1066-1076); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (136).

Manganese Salts.

Manganese Aluminate.

Dufau, Em. Aluminate de manganèse $Al_2O_3 \cdot Mn$. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (963-964).

Manganous Sulphate.

Mallet, Frederic R. Manganous potassium sulphate, manganous rubidium sulphate, and manganous thallous sulphate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1549-1550).

(D-3218)

Permanganic Acid and Permanganates.

Parker, Francis Le Jau, jun. A study of the preparation of permanganic acid by electrolysis. Dissertation submitted to . . . Johns Hopkins University . . . [for Ph.D.], 1902, (28). 23.3 cm.

Schmidt, Aug. Sur l'emploi du permanganate de potasse dans le blanchiment des matières organiques (coton, lin, cellulose). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (219-221).

0480 (Mo) MOLYBDENUM.

Kalischer, Bruno. Zur Kenntniss der Halogenide des höherwertigen Wolframs und Molybdäns. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Maass, Theodor A. Studien über die Beständigkeit komplexer Anionen. Phil. Diss. Basel. Freiburg in Baden, 1900-1901, (72). 8vo.

Pozzi-Escot, M. Emm. Production de couleurs fixes sur tous genres de cuirs, par l'emploi de sels de molybdène combinés à des matières tannantes ou à des colorants mordants végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (880).

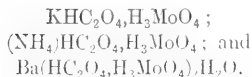
Mo B MOLYBDENUM BORIDE.

Tucker, Samuel Auchmuty and Moody, Herbert R. [Molybdenum boride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (16-17).

Mo O MOLYBDENUM OXIDES.

Bailhache, J. Sur la pluralité des oxydes bleus de molybdène. [$Mo_4O_{11}6aq$ and $Mo_{20}O_{57}18aq$.] Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (101-104).

Guichard, Marcel. Remarques sur les oxydes de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (358-360); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (173-174).

Oxalomolybdates.

Bailhache. Sur les oxalomolybdates. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (862-865).

Molybdates.

Asch, Dagobert. Zur Kenntnis der Schwefligmolybdate. Diss. Berlin (Druck v. F. Cynamon), 1902, (48). 21 cm.

Itzig, Hermann. Ueber die Einwirkung von Ammoniumparamolybdat auf die spezifische Drehung von Natriumbitartrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (690-692).

Kazaneckij, P. Sur les fluoromolybdates. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (383-387).

Dojarenko, A. Der Stickstoff des Humus. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (311-320).

Durand, E. Sur le dosage de l'azote. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (17-18).

Fischer, K[arl] T. und **Alt**, [Heinrich]. Siedepunkt, Gefrierpunkt und Dampfspannung des reinen Stickstoffs bei niedrigen Drucken. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (113-151).

Erstarrungs- und Schmelzdruck des Stickstoffs. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (209-215).

Guntz. Sur un procédé général de formation des azotures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (738-740).

Hagenbach, A[ugust] und **Konen**, H[einrich]. Ueber das Bandenspektrum des Stickstoffs bei Atmosphärendruck. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1903, (227-229).

Hals, Sigmund. Ammonia-nitrogen and saltpetre-nitrogen. (Norw.) Kristiania, Tidssk. norsk. Landb., **9**, 1902, (212-225).

Hoyer mann, Hans. Darstellung von Blausäure im elektrischen Ofen und Umsetzung von atmosphärischen Stickstoff in Ammoniak. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (70-71).

Knorre, G[eorg] von. Ueber die Darstellung von Stickstoff aus Ammoniumnitrit. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (531-536, 550-555).

Lipman, J. G. Nitrogen-fixing bacteria. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **62**, 1902, (137-144).

Porcher, Ch. et **Brisac**, M. Sur un nouvel appareil à dosage d'azote. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1128-1130).

Tanatar, S[evastian]. Katalyse des Hydroxylamins und Hydrazins. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (474-480).

Wedekind, E[dgar]. Ueber Modelle zur Demonstration der Stereoisomerien des Stickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (500-501).

0490 (N) NITROGEN.

Baly, E. C. C. and **Donnan**, F. G. The variation with temperature of the surface energies and densities of liquid . . . nitrogen. . . . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116).

Baur, E. Die Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (305-325).

Berndt, G. Notiz über das Bandenspektrum des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (946-948).

Deslandres. Sur les spectres de bandes de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (747-750).

Dewar, James. The [densities and] specific volumes of oxygen and nitrogen vapour at the boiling-point of oxygen. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (360-366).

N H NITROGEN HYDRIDES.

AMMONIA NH_3 .

Abegg, R[ichard] und **Riesenfeld**, H. Ueber das Lösungsvermögen von Salzlösungen für Ammoniak nach Messungen seines Partialdrucks. I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (84-108).

Bonnefoi, J. Combinaisons des sels haloides du lithium avec l'ammoniac et les amines. Montpellier, 1901, (117). 25 cm.

Kurilov, V. V. Un ammoniacate du nitrate d'argent. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843).

——— Sur les combinaisons de l'ammoniaque avec le nitrate d'argent. (Russe.) St. Peterburg, Bull. Ac. Sc., (sér. 5), **17**, 1902, (149-160).

Moissan, H. Etude sur l'amalgame d'ammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (714-719).

Wanklyn, J. Alfred. [Rate of absorption of ammonia gas by still water.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (498-500).

Ammonium Salts and Derivatives.

Werner, A. Ueber Haupt- und Nebenvalenzen und die Constitution der Ammoniumverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (261-296).

Ammonium carbonate.

Vukolov, S. P. Ammonium carbonate. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (428-431).

Ammonium chloride.

Clarke, F[rank] Wigglesworth] und **Steiger**, George. Die Einwirkung von Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (338-352).

Moissan, Henri. Électrolyse du chlorure d'ammonium en solution dans l'ammoniac liquéfié. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (425-427).

Ammonium imidosulphite $\text{NH}_4\text{SO}_2\text{NH}_4$

Ogawa, Masataka. [Ammonium imidosulphite.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (8-14).

Ammonium nitrate.

Boks, Albert Johan. Mixed crystals of ammonium and thallium nitrates. (Dutch.) Leeuwarden (Coöperatieve Handelsdrukkerij), 1902, (64, with 1 pl.). 22 cm.

Ammonium nitrite.

Arndt, K. Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit des Ammoniumnitrits. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (157-161).

Ammonium pentasulphide.

Byers, H. G. A rapid method of preparation of crystals of ammonium pentasulphide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (490).

Ammonium phosphates.

Austin, Martha. The double ammonium phosphates in analysis. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 119; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (156-160).

Ammonium tungstates.

Taylor, Thomas M. The ammonium tungstates. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 64; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (629-643).

Mercury ammonium salts.

Rây, Prafulla Chandra. [Dimercur-ammonium nitrite, $2\text{NHg}_2\text{NO}_2\cdot\text{H}_2\text{O}$; mercuric ammonium chloride and bromide, $2\text{HgCl}_2\cdot\text{NH}_4\text{Cl}$ and $2\text{HgBr}_2\cdot\text{NH}_4\text{Br}$; dimercurammonium chloride and bromide, $2\text{NHg}_2\text{Cl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ and $2\text{NHg}_2\text{Br}\cdot\text{H}_2\text{O}$; mercuri-ammonium chlorobromide, $2\text{HgCl}_2\cdot\text{NH}_4\text{Br}$; dimercurammonium-mercuric bromide and chloride, $2\text{NHg}_2\text{Br}\cdot\text{HgBr}_2$ and $2\text{NHg}_2\text{Cl}\cdot\text{HgCl}_2$.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (644-650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (85-86).

Sulphamide $(\text{NH}_2)_2\text{SO}_2$

Divers, Edward and Ogawa, Masataka. Preparation of sulphamide from ammonium amidosulphite. Tōkyō, J. Coll. Sci., **17**, Art. 8, 1902, (1-6); London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (504-507); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (71).

Sulphammonium $\text{S}(\text{NH}_3)_n$

Moissan, H. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (652-660).

Hydroxylamine NH_2OH

Adams, Maxwell. On some hydroxylamine compounds. [Compounds of hydroxylamine with salts of mercury and cadmium.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (198-219).

HYDRAZINE N_2H_4

Dito, Johannes W[illebrordus]. The densities of mixtures of hydrazine and water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (756-758) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (838-840) (Dutch).

Džavachov, A. Sur les borates de hydrazine. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, 227-230).

Lobry de Bruyn, C[ornelis] **A**[driaan] and **Dito, J**[ohannes] **W**[illebrordus]. The boiling point curve of the system: hydrazine + water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (171-174) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (155-159) (Dutch).

AZOIMIDE N_3H

Tanatar, S[evastian]. Eine Darstellungsweise der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1810-1811).

N O **NITROGEN OXIDES.**

Egorov, I. V. Action du N_2O_4 sur quelques acides nonsaturés. (Russe.) Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 141, II).

Frankland, P. F. and Farmer, R. C. Note on "liquid nitrogen peroxide as a solvent." London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (47-48).

Lange, A. Ueber die Explosion einer mit Stickoxydul gefüllten Bombe. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (725-731).

Lidov, A. P. Préparation du protoxyde d'azote. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe des oxydes de l'azote par la méthode de contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (278-281).

Nitrous Acid and Nitrites.

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (72). 22 cm.

Carpenter, R. Forbes and Linder, Ernest. [Interaction of nitrous and sulphurous acids, and of their alkali salts.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507).

Matuschek, J. Ueber eine Methode zur Herstellung von Nitriten. *Chem. Ind., Berlin*, **25**, 1902, (207-212).

Waddell, John. The oxidation of nitrite by permanganate. *Chem. News, London*, **85**, 1902, (158).

Nitric Acid and Nitrates.

Bodländer, Guido. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (99-102).

——— und **Sackur, O.** Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure. Erwiderung an Hrn. O. Kühling. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1255).

Kühling, O. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure und das Verhalten der letzteren gegen Jodkaliumlösungen. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (1257-1261).

Lunge, Georg. Ueber die Brucinreaction auf salpetrige und Salpetersäure. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (241-242).

Pictet, Amé et Genequand, P. Sur une combinaison de l'acide acétique avec l'acide nitrique. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (863-867).

——— Ueber eine Verbindung der Essigsäure mit Salpetersäure. [Vorl. Mitt.] *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2526-2529).

Sapožnikov, A. V. Sur la pression de vapeur de l'acide nitrique mélangée avec l'acide sulfurique. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 965-967).

Tafel, Julius. Die elektrolytische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure. *Zs. anorg. Chem., Hamburg*, **31**, 1902, (289-325).

Veley, V. H. and Manley, J. J. The ionic and thermal coefficients of nitric acid. *Phil. Mag., London, (Ser. 6)*, **3**, 1902, (118-122).

Winkler, Lajos W. Ueber das Verhalten der Salpeter- und salpetrigen Säure zur Brucin-Schwefelsäure. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (170-172).

0500 (Na) NATRIUM (SODIUM).

Die Chemie des Wasserglases und Allgemeines über seine Anwendung in der Seifenfabrikation. *Seifenfabr., Berlin*, **22**, 1902, (153-156, 184-185, 206-207).

Wasserglasverwendung. Von X. *Seifenfabr., Berlin*, **22**, 1902, (379-381).

Dufet, H. Notices cristallographiques. *Paris, Bul. soc. franç. miner.*, **25**, 1902, (38-53).

Jewett, Frank B. [Density of sodium vapour.] *Phil. Mag., London, (Ser. 6)*, **4**, 1902, (546-554).

Julius, W. H. Note on the anomalous dispersion of sodium vapour. *London, Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (479-480).

Kurnakow, N. S. und Puschin, N. A. Ueber Schmelztemperaturen der Legierungen des Natriums mit Kalium. [Übersetzung.] *Zs. anorg. Chem., Hamburg*, **30**, 1902, (109-112).

Lohöfer, Wilhelm. Ueber die Untersuchung und technische Behandlung von Gemengen der Karbonate, Silikate, Hydrate und Sulfide des Natriums. *Phil. Diss. II. Zürich*, 1900-1901, (83). 8vo.

Pauli, Robert. Elektrolytisches Natrium. *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (497-499).

Sipőcz, L. Das städtische Sprudelsalzwerk in Karlsbad. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (977-978).

Vernadsky, W. S. und Popoff, S. P. Ueber den Boraxgehalt von Eruptionsproducten aus dem Salsengebiet von Kertsch und Taman. *Zs. prakt. Geol., Berlin*, **10**, 1902, (79-81).

Westhauser, Felix. Studien über Natriumamalgam. *Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi)*, 1901, (33). 21 cm.

Wood, R. W. Die anomale Dispersion von Natriumdampf. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (230-233).

Sodamide.

Freund, Martin und **Speyer, Edmund.** Ueber die Anwendung von Natriumamid als Condensationsmittel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2321-2322).

Rhodin, B. E. F. Electrolytic manufacture of caustic soda . . . at Sault Ste. Marie, Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (449-451).

Sacher, Julius Friedrich. Ueber die Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxyd und Bleichlorid. Phil. Diss. II. Zürich, Leipzig, 1901-1902, (80). 8vo.

Na Cl SODIUM CHLORIDE.

Dubois, Eug[ène]. On the supply of sodium and chlorine by the rivers to the sea. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (388-399) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (493-504). (Dutch.)

Dudley, W[illiam] L[offland]. The action of fused sodium dioxide on metals. [Second paper]. Amer. Chem J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (59-66).

Sodium Salts.

Sodium carbonate.

Rubcov, P. P. Natrium carbonate. (Russe). St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (457-475).

Schreib, H. Ueber die Fortschritte der Ammoniaksoda-Industrie. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (715-716).

Stiepel, C. Ueber den Sulfatzusatz bei der Krystallsoda-Fabrikation. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (841-843).

Na H SODIUM HYDRIDE.

Moissan, Henri. Préparation et propriétés de l'hydrure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (71-75); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1145-1148).

Na O SODIUM OXIDES.

Coppet, L. C. de. Sur l'heptahydrate de sodium. Lausanne, Bull. Soc. Sci. Nat., **37**, 1901, (455-462, av. 2 pls.).

Le Blanc, M[ax] und Brode, J. Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron und Aetzkali. 1. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (697-707, 717-729).

——— Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Eine Entgegnung an Herrn R. Lorenz. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (939-940).

Lorenz, Richard. Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (873-874).

Sodium chlorate.

Foot, H. W. On the mixed crystals of silver chlorate and sodium chlorate, and their solution. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 96; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (345-354).

Sodium nitrate.

Volney, C. W. On the decomposition of sodium nitrate by sulphuric acid. Part III. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (222-226).

Sodium percarbonate.

Tanatar, S. M. Sur l'hypercarbonate de soude. (Russe.) St. Peterburg, *Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (952-954).

Neodymium chloride NdCl₃

Compound with pyridine hydrochloride.

Meyer, R[ichard] J[os.] und **Koss**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626).

0510 (Nb) NIOBIUM.

Moissan, Henri. Nouveau traitement de la niobite. Préparation et propriétés de la fonte du niobium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (429-434).

Russ, Franz. Ueber Nioboxalsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (42-91, 373).

0520 (Nd) NEODYMIUM
(DIDYMIUM).

Dufet, H. Sur la dispersion anormale dans les cristaux de sulfate de néodyme et de praséodyme. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (418-426, av. fig.); Paris, Bul. des séances de la soc. franç. de phys., 1902, (19-27, av. fig.).

Matignon, Camille. Sulfates acides et basiques de néodyme et de praséodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (657-660).

Wyrouboff, G. Sur la forme cristalline de l'oxalate de didyme. Paris, Bul. soc. franç. minér., **25**, 1902, (66-69).

Didymium chloride

Meyer, R[ichard] J[os.] und **Koss**, M. Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626).

0540 (Ni) NICKEL.

Beltzer. Etudes sur la séparation du nickel et du cobalt. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (169-182).

Hill, Bruce. Ueber das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (194-203).

Osmond, F. Remarques sur une Note récente de MM. Nagaoka et Honda, relative à la magnétostriktion des aciers au nickel. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (596-598).

Sabatier, Paul et **Senderens**, J. B. Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (225-227).

Wünsche, H. Untersuchungen über den Magnetismus des Nickelamalgams. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (116-141).

Nickel carbonyl.

Mittasch, Alwin. Ueber die chemische Dynamik des Nickelkohlenoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (1-83).

Ni O NICKEL OXIDE.

Nickel Salts.

Nickel sulphate.

Mallet, Frederic R. [Nickel potassium sulphate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1550-1551).

0550 (O) OXYGEN.

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

Baker, H. Brereton. The union of hydrogen and oxygen. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (400-406); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (40-41).

Baly, E. C. C. and **Donnan**, F. G. The variations with temperature of the surface energies and densities of liquid oxygen . . . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116).

Baur, E. Allgemeiner Bericht über Sauerstoffactivirung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (53-59).

Berthelot, [M.]. Sur les impuretés de l'oxygène comprimé et sur leur rôle dans les combustions opérées au moyen de la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (821-824).

Browning, K. C. Bemerkung über den vierwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (93).

Claussen. Explosion an einem Sauerstoffcompressor. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (559-561).

Dewar, James. The [densities and] specific volumes of oxygen and nitrogen vapour at the boiling-point of oxygen. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (360-366).

Engelhardt, Viktor. Die Elektrolyse des Wassers, ihre Durchführung und Anwendung. [Monographien über angewandte Elektrochemie, Bd 1.] Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII + 117). 24 cm. 5 M.

Harms, F. Notiz über die magnetische Drehung der Polarisationssebene in flüssigem Sauerstoff. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (158-160).

Jaubert, George F. Sur un nouveau mode de préparation de l'oxygène au moyen de l'oxylithe. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (566-568); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (778-779); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (161-163).

Linde, C[arl]. Sauerstoffgewinnung mittels fraktionierter Verdampfung flüssiger Luft. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1173-1176).

McBain, J. W. Oxidation of ferrous solutions by free oxygen. J. Physic. Chem., **5**, 1901, (623-638).

Manchot, W[ilhelm]. Zur Theorie der Oxydationsprocesse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (93-104).

Mayow, John. Untersuchungen über den Salpeter und den salpetrigen Luftgeist, das Brennen und das Athmen. Hrsg. v. F. G. Donnan. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften Nr. 125). Leipzig (W. Engelmann), 1901, (56). 19 cm. 1 M.

Meyer, Richard. Ueber die basischen Eigenschaften und die Valenz des Sauerstoffs. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (480-482, 496-498).

Michaelis, L. Durch comprimierten Sauerstoff verursachte Explosionen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (759-761).

Russig, Friedrich. Durch komprimierten Sauerstoff veranlasste Explosionen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (717).

——— Zur Selbstentzündung einer Flasche comprimierten Sauerstoffs beim Öffnen des Ventils. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (434).

Sackur, O. Ueber die basischen Eigenschaften des vierwerthigen Sauerstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1242-1252).

Thomas, J. C. A. Simon und **Leent**, F. H. van. Verunreinigung von comprimiertem Sauerstoff mit Wasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1236-1237).

Validen, P. I. Sur l'oxygène polyatomique et ses propriétés basiques. (Russe). St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (54, II, Pr.-verb).

Walden, P. Ueber den mehrwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1764-1772).

OZONE.

Arnold, Carl und Mentzel, Curt. Alte und neue Reactionen des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1324-1330).

————— Verbesserte Reactionen und Darstellungsmethoden des Ozons; Ursol D als Reagens auf Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2902-2907).

Brand, A. Ueber die elektromotorische Kraft des Ozons. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (246-250); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (468-474).

Chassy, A. Influence du voltage sur la formation de l'ozone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1298-1300).

Czermak, Paul. Ueber Elektrizitätszerstreuung bei Föhn. [Ozonbildung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (185-187).

Erlwein, Gg. Siemenssche Ozonwasserwerke. Wiesbaden - Schierstein und Paderborn. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (881-887).

————— Trinkwasserreinigung durch Ozon nach dem System von Siemens und Halske. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (64).

Gräfenberg, Leopold. Ueber das Potential des Ozons. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (297-301).

Luther, R[obert]. Elektromotorisches Verhalten des Ozons. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (645-649).

Warburg, E[mil]. Ueber die Bildung des Ozons bei der Spitzenentladung in Sauerstoff. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (781-792).

Zimin, N. P. Ozonisation de l'eau comme moyen de remédier aux défauts de filtration dans les conduits d'eau urbains. Rapport de l'ingén. N. P. Zimine au V. Congrès hydraulique à Kiev. (Russe.) Moskva, 1902, (68). 24 cm.

Ozonie acid H_2O_4 .

Bach, A. Hydrotetroxyd und Ozonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3424-3425).

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Ueber Ozonsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3038-3039).

0560 (Os) OSMIUM.

Knorre, G. von. Ueber die Bestimmung von Kohlenstoff bei Gegenwart von Osmium. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, 393-395.

Vèzes, M. et Wintrebert, L. Sur les complexes de l'osmium: osmyloxalate de potassium $[OsO_2(C_2O_4)_2K_2 \cdot 2aq]$. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (569-578).

0570 (P) PHOSPHORUS.

Boulouch, R. Sur les mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (165-168).

Gorbov, A. Phosphore, allotropie. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (378-382).

Harms, F. Ueber die Emanation des Phosphors. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (111-113).

Jettel, Wladimir. Die Zündwaaren-Fabrikation im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (131-132).

Kolotov, S. Phosphore. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (365-378).

Ledebur, A. L'acier et phosphore. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 2, (partie non-officielle), 1902, (153-167).

Schenck, Rudolf. Ueber den rothen Phosphor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (351-358).

Schmidt, G. C. Ueber die Emanation des Phosphors. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (475-481).

Todtenhaupt, F. Beitrag zur Zündholzfabrikation. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (721).

P H PHOSPHORUS HYDRIDE.

Bodroux, F. Sur une préparation du phosphure d'hydrogène gazeux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (568-569).

P O PHOSPHORUS OXIDES.

Phosphorus Suboxide P_4O

Michaelis, A[ug.] und **Arend**, K. von. Ueber das Phosphorsuboxyd und die angebliche Löslichkeit des rothen Phosphors in wässrig-alkoholischem Alkali. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (361-367).

Phosphorus Tetroxide P_2O_4

West, Charles A. Phosphorus tetroxide [and its vapour density]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (923-929); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138).

Phosphoric Oxide P_4O_{10}

West, Charles A. [Vapour density of phosphoric oxide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (928-929); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138).

Phosphoric Acids and Phosphates.

Austin, Martha. The double ammonium phosphates in analysis. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 119; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (156-160).

Berthelot, M. Equilibres chimiques. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (145-153).

Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en présence d'acide phosphorique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (153-154).

Equilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (164-176).

Equilibres chimiques. Acide phosphorique et chlorures alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (176-197).

Equilibres chimiques. Phosphates d'ammoniaque et chlorure de baryum. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (197-200).

Equilibres chimiques. Phosphates d'ammoniaque et chlorure de magnésium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (200-204).

Blake, J. C. and **Blake**, F. C. Note on the rate of hydration of metaphosphoric acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (68-74, with pl.).

Carre, P. Etherification de l'acide phosphoreux par la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (260-263).

Dubois, René. L'état actuel de nos connaissances sur les phosphates basiques et leurs falsifications. Rev. géo. chim., Paris, **5**, 1902, (216-219).

Giran, H. Sur un orthophosphate monosodique acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (711-713).

Sur l'acidité de l'acide pyrophosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1499-1502).

Transformation de l'acide pyrophosphorique en acide orthophosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (961-963).

Heimann, Julius. Beiträge zur Kenntnis der Ortho- und Metaphosphorsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (76). 22 cm.

Joulie, H. Sur un nouveau phosphate de soude. Paris, C. R. Acad. sci., **134**, 1902, (604-606).

Lasne, Henri. Sur le phosphate ammoniaco-calcaire. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (131-135).

Petrenko, G. I. Action du peroxyde d'hydrogène sur les phosphates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (204-207).

Rindell, A. Sur la solubilité du phosphate bicalcaire dans l'eau pure. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (112-114).

[Schellenberg, H. C.] Der Phosphorsäureverbrauch in Europa. Schweiz. Landw. Centralbl., Frauenfeld, **20**, 1901, (121-122).

Schloesing, Th. Sur les phosphates du sol solubles à l'eau. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1383-1385).

Senderens, J. B. Sur le phosphate sesquisodique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (713-714).

Wiesler, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (55). 22 cm.

Elbs, K[arl] und Forssell, J. Ueber das Verhalten des Bleis als Anode in Natriumhydroxyd-Lösungen und die Elektrolyse Bleioxyd-haltiger Natriumhydroxyd-Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (760-772).

Fischer, Franz. Verhalten von Bleianoden in Phosphorsäure. (Vorl. Mitt.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (398).

Giesel, F. Ueber radioactives Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (102-105).

Hofmann, K[arl] A. und Wölfl, V. Ueber das radioactive Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (692-694, 1453-1457).

Kügelgen, [Franz] von. Bleigewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (22-24).

Ludewig, Ph. Das Bleiweiss des Handels. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (366).

Mühlhaeuser, Otto. Untersuchung amerikanischer Weichbleibleche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (758-759).

Lead Alloys.

P S PHOSPHORUS SULPHIDES.

Phosphorus Sesquisulphide P_4S_3

Clayton, E. G. On phosphorus sesquisulphide and its behaviour with Mitscherlich's test. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (129-131).

Fay, Henry and Gillson, C. B. The alloys of lead and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 35; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (81-95, with pl.).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 520).

0580 (Pb) LEAD.

Clowes, F. The chemical change produced by the immersion of lead in distilled water. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (46-47).

Eckelt, J. L. C. Das Blei und seine Verarbeitung, mit besonderer Berücksichtigung des Bleilöthens. Polytechn. Centralbl., Berlin, **63**, 1902, (226-228).

Pb Cl LEAD CHLORIDE.

Elbs, K[arl]. Verfahren zur elektrochemischen Darstellung des Ammonium-Plumbichlorids. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (512-514).

Sacher, Julius Friedrich. Ueber die Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxyd und Bleichlorid. Phil. Diss. II. Zürich, Leipzig, 1901-1902, (80). 8vo.

Pb O LEAD OXIDES.**Lead Suboxide** Pb_2O

MacIvor, R. W. Emerson. On suboxide of lead. Chem. News, London, **86**, 1902, (192).

Lead Salts.

Beltzer, F. Etude sur la régénération industrielle de l'acétate de plomb, des boues résiduaires du sulfate de plomb. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (284-287).

Hall, R. D. Lead thiocyanate. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (570-573).

Compounds $\text{PbCl}_2\text{PbO aq}$ and

$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2\text{PbO 2aq}$

Mailhe, Al. Action des hydrates de cuivre sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (167-179).

Pb S LEAD SULPHIDE.

VanAubel, Edmond. Sur la résistance électrique du sulfure de plomb aux très basses températures. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (734-736).

0590 (Pd) PALLADIUM.

Wien, Max. Ueber die Polarisationscapazität des Palladiums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (372-387).

0600 (Pr) PRASEODYMIUM.**Pr Cl PRASEODYMIUM CHLORIDE**
 Pr Cl_3

Matignon, Camille. Sur le chlorure de praséodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (427-429).

Compound with pyridine hydrochloride.

Meyer, R[ichard] J[os.] und **Koss**, M. Die Einwirkung alkoholischer Chlorwasserstoffsäure auf Ceriterden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2622-2626).

Pr O PRASEODYMIUM OXIDE.**Praseodymium Salts.**

Praseodymium sulphate.

Dufet, H. Sur la dispersion anormale dans les cristaux de sulfate de néodyme et de praséodyme. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (418-426, av. fig.); Paris, Bul. des séances de la soc. franç. de phys., 1902, (19-27, av. fig.).

Matignon, Camille. Sulfates acides et basiques de néodyme et de praséodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (657-660).

0610 (Pt) PLATINUM.

Ueber ein hochinteressantes Specialobjekt der Düsseldorfer Ausstellung 1902 [betr. Platin und seine Verwendung]. Von X. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (919-922).

Bredig, Georg and **Ikeda**, Kikunaye. [Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (425-477); Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1-68).

Hartley, W. N. A [spectrographic] investigation into the composition of brittle platinum. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (84-89); London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (30).

Heraeus, W. C. Ueber die Ursache der Zerstörung der Platintiegel bei Phosphatanalysen. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (917-921).

Leidié et Quennessen. Action du bioxyde de sodium sur les métaux de la mine de platine. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (179-183); *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (364-369).

Price, T. Slater. Notiz über die Wirkung von colloidalem Platin auf Peroxydschwefelsäure und ihre Salze. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (291-294).

Rosenhain, Walter. A note on the recrystallisation of platinum. [Cause of its brittleness.] *London, Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (252-254).

Siebert, G. Das Platin, seine Gewinnung und seine Verwendung in der Industrie. *Prometheus*, Berlin, **13**, 1902, (632-636, 643-648); *Polyt. Centralbl.*, Berlin, **62**, 1901, (35-40).

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Platin. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (388-404).

Compounds.

Klien, Alfred Rudolph. Ueber die Bindefestigkeit der negativen Reste in den Kobalt-, Chrom- und Platinammoniak. Ueber eine neue Nitrito-rhodanatetramminkobalt-Reihe. *Phil. Diss. II*. 1899, Zürich, 1900-1901, (96). 8vo.

Vèzes, M. Sur les sels complexes du platine. (V), Réactions des platooxalonitrites. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (930-936).

0620 RADIUM.

Berthelot, [M.]. Essais sur quelques réactions chimiques déterminées par le radium. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (452-458).

——— *Études sur le radium.* *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (458-463).

Curie, M^{me}. Sur le poids atomique du radium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (161-163).

Giesel, F[ritz]. Weiteres über Radium und Polonium. *Braunschweig, Jahresber. Ver. Natw.*, **12**, 1902, (38).

——— Ueber Radium und radioactive Stoffe. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3608-3611).

Marckwald, W. Radium [Separation of]. *Chem. News*, London, **84**, 1901, (190-191).

Vidal, Léon. Expériences sur les propriétés photographiques du radium. *Paris, Bul. soc. franç. phot.*, (sér. 2), **18**, 1902, (137-139).

Radium Bromide.

Giesel, F. Ueber Radiumbromid und sein Flammenspektrum. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (578-579).

0630 (Rb) RUBIDIUM.

Ramage, Hugh. The spectrum of rubidium. *London, Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (303-312).

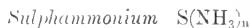
Rb O RUBIDIUM OXIDE.

Rubidium Salts.

Mallet, Frederic R. [Double sulphates of rubidium with magnesium and manganese.] *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1549-1550.)

Rimbach, E[berhard]. Ueber Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1298-1309).

Ulrich, Gustav. Ueber Lignorosin. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (119-121).



0660 (S) SULPHUR.

Boulouch, R. Sur les mixtes formées par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (165-168).

Eddinger, Albert und **Ekeley**, John B. Ueber die basischen Eigenschaften des Schwefels. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98).

Elbers, Willh. Bemerkungen über die Ursachen der Faserschwächung bei Verwendung von Schwefelfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (92-93).

Küster, Fr. W. Ueber das elektrochemische Verhalten des Schwefels. Nach Versuchen des Herrn Dr. Woldemar Hommel. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (496-500).

Lidov, A. Ultramarine. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (711-715).

Linder, Oscar. Ueber die Entzündungstemperaturen der Mischungen von Metallen und Schwefel. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (70). 22 cm.

Orlov, N. A. Contribution à l'étude des modifications bleue et verte du soufre. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (52-67).

Paris, Giulio. Der Bergbau in der Provinz Avellino. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (727-729).

Ringer, W. E. Mischkrystalle von Schwefel und Selen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **32**, 1902, (183-218).

Schlegel, H. Der Schwefel in der Kellerwirtschaft. Mitt. Weinbau, Geisenheim, **14**, 1902, (15-18).

Smith, Alexander und **Holmes**, Willis B. Ueber den amorphen Schwefel. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2992-2994).

Moissan, H. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (652-660).

S Cl O SULPHURYL CHLORIDE



Ruff, Otto. Die katalytische Wirkung des Aluminiumchlorids bei den Reactionen des Sulfurylchlorids (Dissociationskatalyse). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4453-4470).

S F SULPHUR FLUORIDES.

Moissan et **Lebeau**, P. Sur un nouveau corps gazeux: l'hexafluorure de soufre SF_6 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (230-236).

————— Sur la densité et l'analyse de l'hexafluorure de soufre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (236-240).

————— Etude des fluorures et oxyfluorures de soufre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (145-178).

S F O SULPHURYL FLUORIDE



Moissan, H. et **Lebeau**, P. Sur un nouvel oxyfluorure de soufre, le fluorure de sulfuryle SO_2F_2 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (246-254).

————— Preparation, propriétés et analyse du fluorure de thionyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (240-246).

S H HYDROGEN SULPHIDE H_2S

Baud, E. Combinaisons de l'hydrogène sulfuré avec le chlorure d'aluminium anhydre. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1429-1431).

Forcrand (de) et Fonzes-Diacon. Comparaison entre les propriétés de l'hydrogène sélénié et celles de l'hydrogène sulfuré. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (281-284).

Jurisch, Konrad W. Ueber Verbrennen von Schwefelwasserstoffgas. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (255-256).

McCay, L. W. The interaction of sulphuretted hydrogen and arsenic acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (661-667).

Moissan, Henri. Action des métaux-ammonium sur l'hydrogène sulfuré. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (427-429).

Wöhlk, Alfred. Schwefelwasserstoffentwicklungsapparat für Unterrichtslaboratorien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (14-17).

Sulphides.

Küster, F[r.] W. Beiträge zur Chemie der Sulfide. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (121-126).

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur les sulfures et séléniures. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (365-432).

Rieder, Josef. Ueber elektrolytisch erzeugtes Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (370-373).

S I SULPHUR IODIDES.

MacIvor, R. W. Emerson. On the relations of sulphur and iodine, and the iodides of sulphur. Chem. News, London, **86**, 1902, (5-7).

(D-3218)

S O SULPHUR OXIDES.

Sulphur Dioxide SO_2

Walden, P. und **Centnerszwer**, M. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (145-250); Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (513-596).

Sulphur Trioxide SO_3

Brode, J. Die Gesetze vom chemischen Gleichgewicht und den Reaktionsgeschwindigkeiten und ihre Anwendung auf die Fabrikation des Schwefelsäureanhydrids. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1081-1089).

Haeussermann, C. Zur Technologie der Anhydrid-Verfahren. [Schwefelsäureanhydrid.] ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (6-7). Berichtigung. Ebenda, **26**, 1902, (76).

Lunge, G. und **Pollitt**, G. P. Zur Darstellung von Schwefelsäureanhydrid durch die Contactwirkung von Eisenoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1105-1113).

Sulphurous Acid H_2SO_3

Berg, A. Sur le dosage de l'acide sulfureux par liqueur titrée d'iode. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1077-1083).

Carpenter, R. Forbes and **Linder**, Ernest. [Interaction of sulphurous and nitrous acids, and of their alkali salts.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507).

Clicques, F. et **Geschwind**, L. Analyse des sels sodiques des acides sulfureux et hyposulfureux. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (257-262, 291-295).

Fages, Juan. De l'action des sulfites sur les nitroprussiates (réaction de Bøedeker). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1143-1145); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (272-280); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (333-335).

Sulphuric Acid H_2SO_4

Haagn, E. Der Bleikammerprocess im Lichte der physikalisch-chemischen Theorien. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (583-585, 658).

——— Zur Theorie des Bleikammerprocesses. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1135-1138).

Kaltenbach. Le procédé Rabe et la fabrication de l'acide sulfurique par la méthode de contact. *Rev. gén. chim.*, Paris, **5**, 1902, (79-81).

Keppeler, Gustav. Anschauungen über den Schwefelsäurecontactprocess. (Vorl. Mitt.) *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (809-811).

Knietsch, R. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. (Vortrag.) *Chem. Ind.*, Berlin, **25**, 1902, (6-12, 34-41, 64-72). Berichtigung. Ebenda, (106).

Knitš, R. Sur l'acide sulfurique et son obtention par la méthode de contact. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (69-83, II, 85-108, II, av. 2 pls.).

Lüty, Fr[itz] und Niedenführ, H. H. Vergleichende Studien über die Rentabilität der Schwefelsäuregewinnung mittels des Anhydridverfahrens und des modernen Bleikammerprocesses. (Vortrag.) *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (242-257).

Lunge, G. Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprocesses. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (145-154, 581-583).

——— Erklärung [betr. Theorie des Bleikammerprocesses]. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (931).

Marshall, Arthur. The influence of impurities on the specific gravity of sulphuric acid. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (1508-1510).

Meyer, Theodor. Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprocesses. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (278-281).

Mühlhäuser, Otto. Der Ventilator im Schwefelsäurebetriebe, ein Beitrag zur Geschichte der Schwefelsäurefabrikation. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (672-674).

Riedel, Fr. Zur Theorie des Bleikammerprocesses. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (462-465, 858-864).

Roth, Walter. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (273-275, 305-306).

Sackur, Otto. Zur physikalischen Chemie der Schwefelsäure. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (77-82).

Sapožnikov, A. V. Sur la pression de vapeur de l'acide nitrique mélangé avec l'acide sulfurique. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 965-967).

Steger. Das Contactverfahren zur Schwefelsäuredarstellung im Hüttenbetriebe. *Zs. Bergw.*, Berlin, **50**, 1902, (506-530).

Volney, C. W. On the decomposition of sodium nitrate by sulphuric acid. Part III. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (222-226).

Sulphates.

Locke, James. The periodic system and the properties of inorganic compounds. IV. The solubility of double sulphates of the formula



New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 95; *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (455-481).

Melcher, Max. Ueber die Einwirkung von Kohle und Schwefel auf die Sulfate des Natriums, Kaliums und Aluminiums. *Phil. Diss. Bern.* Berlin, 1900-1901, (30). 8vo.

Sulphamide $\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$

Divers, Edward and Ogawa, Masataka. Preparation of sulphamide from ammonium amidosulphite. *Tōkyō, J. Coll. Sci.*, **17**, Art. 8, 1902, (1-6); *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (504-507); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (71).

Ogawa, Masataka. [Sulphamide, $\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$, from ammonium amidosulphite, $\text{NH}_2\text{SO}_2\text{NH}_4$.] (Japanese.) *Tōkyō, Kwag. Kw. Sh.*, **23**, 1902, (8-14).

Sulphimide (SO_2NH_3)

Holl, Alfred. Ueber das sogen. Sulimid. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (36). 22 cm.

Persulphuric Acids.

Armstrong, Henry E. and **Lowry**, T. Martin. Persulphuric acids. [Existence of pertetrasulphuric acid $\text{HO}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}\cdot\text{HO}$, $\text{HO}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}$ perdisulphuric acid $\text{HO}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}$ and $\text{HO}\cdot\text{SO}_2\cdot\text{O}$ peranhydrosulphuric acid (Caro's acid).] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (94-99).

Caro's Acid $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$

Price, T. Slater. Notiz über die Wirkung von colloidalem Platin auf Peroxydschwefelsäure und ihre Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (291-294).

Thiosulphuric Acid $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$

Jacob, Hugo. Beiträge zur Elektrolyse der Thiosulfate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm.

Hyposulphurous acid $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$ *Hyposulphites* $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_4$; $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4\cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Moissan, Henri. Synthèse des hydro-sulfites alcalins et alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (647-654).

Dithionic Acid $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$

Carpenter, H. C. H. The oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides. [The action of sulphurous acid on the dithionates of lead and barium.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1-14).

(v-3218)

Foerster, F[riedr.] und **Friessner**, A. Zur Kenntniss der Elektrolyse wässriger Lösungen an platinirten Anoden und über elektrolytische Dithionatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2515-2519).

Lumière, [A.], **Lumière**, [L.] et **Seyewetz**. Sur les virages aux thionates de plomb. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (792-797).

Meyer, Julius. Ueber die Bildung der Dithionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3429-3430).

0680 (Sb) STIBIUM
(ANTIMONY).

Feist, K. Ueber den Mineralkermes. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (241-244).

Jordis, Eduard. Ueber complexe Verbindungen des Antimons und anderer Metalle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (632).

Moritz, B. Ueber einige complexe Verbindungen des Antimons. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (401).

Stang, Peter Berg. Beiträge zur Chemie des Antimons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (56). 22 cm.

Antimony Alloys.

Bajkov, A. A. Sur les phénomènes de la trempe dans les alliages de cuivre et d'antimoine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (9, II, Pr.-verb.).

Fay, Henry, and **Ashley**, Harrison Everett. The alloys of antimony and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 36; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (95-105, with pl.).

2 c 2

Lebeau, P. Sur la préparation électrolytique de l'antimoniure de lithium [SbLi_3] et de quelques alliages de ce métal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (254-265); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (231-233).

——— Sur l'action du lithium ammonium sur l'antimoine et les propriétés de l'antimoniure de lithium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (284-286).

Sb Cl ANTIMONY CHLORIDES.

Antimony Trichloride SbCl_3

Bemmelen, J[acob] M[aarten] van. Action of water on stibium chloride. (Dutch.) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (374-378).

Antimony Pentachloride SbCl_5

Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Schlegelmilch, Friedrich. I. Ueber Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle. II. Ueber Doppelsalze des Antimonpentachlorids. Diss. München. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1902, (20). 23 cm.

Sb H ANTIMONY HYDRIDE.

Stock, Alfred und Doht, Walther. Ueber die Darstellung des Antimonwasserstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2270-2275).

Sb I ANTIMONY IODIDES.

Antimony Pentiodide SbI_5

MacIvor, R. W. Emerson. [Non-existence of] antimony pentiodide. Chem. News, London, **86**, 1902, (223).

Compound $\text{Hg}_5\text{Sb}_4\text{I}_4$

Granger, A. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (313-315).

0700 (Se) SELENIUM.

Apparat zum Nachweis der Lichtempfindlichkeit des Selen und zur Demonstration der Photophonie. Mechaniker, Berlin, **10**, 1902, (3-4).

Die Selenzelle. Von —d. Umschau, Frankfurt a. M., **6**, 1902, (32-34).

Eine neue lichtempfindliche Zelle. Mechaniker, Berlin, **10**, 1902, (65).

Berthelot, Daniel. Sur le point d'ébullition du sélénium et sur quelques autres constantes pyrométriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (705-708).

Faragó, Andor. Selenoarsenate und das Natriumthioselenid. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (59-62).

Meyer, Julius. Das Atomgewicht des Selen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1591-1593).

——— Zur Kenntnis des Selen. I. Ueber Phosphorselenverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (258-264).

——— Zur Kenntnis des Selen. II. Mitt. II. Das Atomgewicht des Selen. III. Bestimmung der selenigen Säure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (391-400).

Ringer, W. E. Mischkrystalle von Schwefel und Selen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **32**, 1902, (183-218).

Ruhmer, Ernst. Das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik mit besonderer Berücksichtigung der drahtlosen Telephonie. Berlin (F. & M. Harrwitz), 1902, (57). 24 cm. 2,40 M.

——— Ueber die Empfindlichkeit und Trägheit von Selenzellen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (468-474).

Wood, R. W. The absorption, dispersion and surface-colour of selenium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (607-622).

Se Cl O SELENYL CHLORIDE.

Chabrié, C. et Jacob, R. Etude de l'action du chlorure de sélényle sur l'érythrite. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1507-1509).

Se H SELENIUM HYDRIDE.

Forcrand, (de) et Fonzes-Diacon. Sur quelques propriétés physiques de l'hydrogène sélénié. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (171-173).

——— Sur les tensions de vapeur de l'hydrogène sélénié et la dissociation de son hydrate. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (229-231).

——— Comparaison entre les propriétés de l'hydrogène sélénié et celles de l'hydrogène sulfuré. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (281-284).

Selenides.

Fonzes-Diacon, Henri. Contribution à l'étude des séléniures métalliques. Montpellier, 1901, (117). 25 cm.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur les sulfures et séléniures. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (365-432).

Se O SELENIUM OXIDE.

Selenious Acid.

Schindelmeiser, J. Verhalten der selenigen Säure bei der Marsh'schen Arsenprobe. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (306-309).

Selenic Acid.

Lenher, Victor. Action of selenic acid on gold. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (354-355).

0710 (Si) SILICON.

Gross, Th. Elektrolytische und chemische Versuche über Silicium. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (99-101).

Lebeau, P. Action de quelques réactifs sur le silicium amorphe. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (42-44).

Moissan, H. et Smiles, S. Sur quelques propriétés nouvelles du silicium amorphe. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1552-1553).

Si Ca CALCIUM SILICIDE CaSi₂

Moissan, H. et Diltthey, W. Recherches sur le siliciure de calcium CaSi₂. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (289-294); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (503-507).

Si Ce CERIUM SILICIDE.

Sterba. Étude du siliciure de cérium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (170-172).

Si Co COBALT SILICIDES.

Lebeau, Paul. Sur les siliciures de cobalt. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (271-277).

——— Sur les combinaisons du silicium avec le cobalt et un nouveau siliciure de ce métal. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (475-477).

Si Fe IRON SILICIDES.

Lebeau, Paul. Sur les combinaisons du fer avec le silicium. *Ann. chim. phys.*, (sér. 7), **26**, 1902, (5-31).

——— Sur l'état du silicium dans les fontes et les ferrosiliciums à faible teneur. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (39-42).

——— Sur la cimentation du fer par le silicium. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (44-45).

Si H SILICON HYDRIDES.

Moissan, H. et Smiles, S. Préparation et propriétés d'un nouvel hydrure de silicium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (569-575); *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1190-1195); *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (5-17).

——— Nouvelles recherches sur l'hydrure de silicium liquide Si^2H^6 . *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1549-1552).

Si Li LITHIUM SILICIDE.

Moissan, Henri. Étude du siliciure de lithium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1083-1087).

Si O SILICON OXIDE.**Silicic Acid and Silicates.**

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Die Absorption. 7. Abhandlung: Die Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (265-279).

Clarke, F[rank] W[igglesworth] und Steiger, George. Die Einwirkung von Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate. [Uebersetzung.] *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **29**, 1902, (338-352).

Jordis, E[duard]. Ueber Kieselsäure, Alkali- und Erdalkali-Silikate. (Nach Versuchen von E. H. Kanter.) Vortrag. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (678-684).

Lidov, A. Ultramarine. (Russe.) *St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (711-715).

Vorobjev, V. Tourmaline. (Russe.) *St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (209-211).

Glass.

Glas-Industrie-Kalender hrsg. von E. Tscheuschner. Jg. 6. Leipzig (Schulze & Co.), 1902, (VIII + 47 Bl. + 184 + 64 a). 17 cm. 3 M.

Dralle, Chr. Aus der Vergangenheit der deutschen Glasindustrie. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (379-381).

——— Ueber Neuerungen in der Glasindustrie. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (628-631).

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im III. Vierteljahr 1901. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (220-221).

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im IV. Vierteljahr 1901 und im I. Vierteljahr 1902. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (410-411, 436-438, 630-632, 661-663).

Granger, A. Sur la fusibilité des silicates et borates utilisés en céramique et en verrerie. *Monit. sci. Quesn., Paris*, (sér. 4), **16**, 1902, (81–88).

Krull, Fritz. Ueber Wasserstands-röhren. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (309–313).

Rauter, Gustav. Reductions- und Oxydationsvorgänge im schmelzenden Glase. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (7–8).

Wandersleb, Ernst. Ueber die anomale Aenderung des longitudinalen Elasticitätsmoduls einiger Gläser mit der Temperatur und über den Einfluss gewisser Schwingungen auf den Elasticitätsmodul nach vorausgegangenen Erwärmungen. *Ann. Physik, Leipzig*, (4. Folge), **8**, 1902, (367–371).

Si Va VANADIUM SILICIDES.

Moissan, H. et Holt. Préparation et propriétés d'un nouveau siliciure de vanadium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (493–497).

Étude des siliciures de vanadium. *Ann. chim. phys., Paris*, (sér. 7), **27**, 1902, (277–288).

0720 (Sn) STANNUM (TIN.)

Cohen, Ernst. The enantiotropy of tin (VII). *Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (377–378, with 1 pl.) (English); *Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (438–439, with 1 pl.) (Dutch).

Mennicke, Hans. Zur Verwertung speziell der Wiedergewinnung des Zinns von Weissblechabfällen. *Samml. chem. Vortr., Stuttgart*, **7**, 1902, (377–444).

Die elektrochemische Entzinnung der Weissblechabfälle mit Aetznatronlösung. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (315–320, 357–370, 381–395).

Die Verwertung von Weissblechabfällen. *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (402–404, 433–436).

Müller, J. A. Dosage de l'étain par le procédé de Leussen. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (178–180).

Nauhardt, P. Ueber elektrolytische Behandlung des Zinns. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (50–51).

Palmer, E. Matthblau und Pink. D. Töpfer- u. Zieglerztg, *Berlin*, **33**, 1902, (412–414, 418–419).

Pfanhauser, W. jun. Zinnschwamm und Zinnkrystall durch Elektrolyse. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (41–43).

Thibault, P. J. The metallurgical treatment of complex tin sulphides. *Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng.*, **8**, 1902, (155–163).

Tin Alloys.

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illems]. Tin amalgams. *Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **11**, [1902], (420–423) (Dutch).

Heycock, C. T. and Neville, F. H. On the constitution of copper-tin alloys. *London, Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (320–329).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 520).

Sn Cl TIN CHLORIDES.

Jong, M. de. Ueber Stannoehlorid. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden*, **41**, 1902, (596–601).

Viard, Georges. Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (242–244).

Sn O TIN OXIDES.

Potassium stannite.

Pfeiffer, P. Einwirkung von Jodäthyl auf Kaliumstannit. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3303–3307).

0730 (Sr) STRONTIUM.

Borchers, Wilhelm und **Stockem**, Lorenz. Die elektrolytische Abscheidung reinen Strontiums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (759).

Guntz. Action de l'hydrogène sur l'amalgame de strontium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (838-840).

Wolffmann, Jul. Der Einfluss der Rückführung der Sirupe zur Saturation auf die Löslichkeit der alkalischen Erdsalze. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (465-467).

MacIvor, R. W. Emerson. On certain tellurium minerals, and the action of sulphur monochloride thereon. Chem. News, London, **86**, 1902, (308).

Scott, A. The atomic weight of tellurium. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (112-113).

Vincent, Camille. Présence du tellure dans des lingots d'argent américains. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1901, (23-24).

Tellurium Alloys.**Sr H STRONTIUM HYDRIDE** SrH_2

Gautier, Henri. Préparation et propriétés de l'hydrure de strontium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (100-103).

Fay, Henry und **Ashley**, Harriss Everett. The alloys of antimony and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 36; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (95-105, with pl.).

— and **Gillson**, C. B. The alloys of lead and tellurium. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 35; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (81-95, with pl.).

0740 (Ta) TANTALUM.

Moissan, Henri. Sur la préparation du tantale au four électrique et sur ses propriétés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (434-438); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (211-215).

Gutbier, A. Ueber die Verbindungen des Tellurs mit Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (331-339).

0750 (Tb) TERBIUM.

Marc, R[obert]. Zur Kenntniss des Terbioms. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2382-2390).

Te H TELLURIUM HYDRIDE.

Forcrand, (de) et **Fonzes-Diacon**. Sur quelques propriétés physiques de l'hydrogène telluré. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1209-1212).

0760 (Te) TELLURIUM.

Gutbier, Alexander. Studien über das Tellur. Leipzig (C. L. Hirschfeld), 1902, (96). 23 cm. 2 M.

— Ueber das Atomgewicht des Tellurs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (52-65).

Te O TELLURIUM OXIDE.**Telluric Acid.**

Gutbier, A. Ueber einige Salze der Tellursäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (340-351).

0770 (Th) THORIUM.

Benz, E. Ueber die Thoriumbestimmung im Monazitsande. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (297-309).

Davidsohn, Isser. Beiträge zur Chemie des Thoriums. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (59). 22 cm.

Schilling, Johannes. Das Vorkommen der Thorerde im Mineralreiche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (869-882, 921-929).

——— Die eigentlichen Thorit Mineralien (Thorit und Orangit). Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (921-929).

Radioactivity of thorium compounds.

Fehrle, Karl. Ueber die Radioaktivität des Thoriumoxyds. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (130-132).

Henning, F. Ueber radioactive Substanzen. I. Ueber die durch Thoroxyd inducirte Activität. II. Ueber die elektrolytische Leitfähigkeit des radioactiven Chlorbaryums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (562-575).

Hofmann, K[arl] A. und Zerban, F. Ueber radioactives Thor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (531-533).

Rutherford, E. and Soddy, Frederick. The radioactivity of thorium compounds. I. An investigation of the radioactive emanation. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (321-350); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (2-5).

——— The radioactivity of thorium compounds. II. The cause and nature of radioactivity. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (837-860); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (120-121).

Th Cl O METATHORIUM OXY-CHLORIDE.

Stevens, Henry P. Ueber Metathoriumoxychlorid. Herrn Wyruboff zur Antwort. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (368-372).

Th O THORIUM OXIDE.

Pisarževskij, L. Action du peroxyde d'hydrogène et du hypochlorite de sodium sur les oxydes de thorium, zirconium et cérium. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (483-494).

0780 (Ti) TITANIUM.

Bahlens, E. Ueber Titaneisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (326-330).

Dreher, Carl. Ueber Verbindungen des vierwerthigen Titans und seine Eigenschaften, besonders in Bezug auf die Anwendung als Färbereibeize. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (293-300).

0790 (Tl) THALLIUM.

Fischer, Th. und Benzian, R. Ueber Thalliumdoppelcyanide. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (49-50).

Thomas, V. Recherches sur le thallium (I). Dosage du thallium à l'état thalleux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (470-471).

——— Dosage volumétrique du thallium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (655-657).

——— Sur quelques combinaisons thalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (545-547).

Thallium Alloys.

Kurnakow, N. S. und Puschin, N. A. Ueber die Thalliumlegierungen. [Schmelzpunkte.] [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (86-108).

Tl Cl THALLIUM CHLORIDES.

Thomas, V. Recherches sur le thallium (II). Action du brome sur le chlorure thalleux en présence de l'eau: Composés du type Tl^2X^4 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (471-474).

————— Recherches sur le thallium (III). Chlorobromures de thallium: Composés du type Tl^4X^6 . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (474-481).

————— Recherches sur le thallium (IV). Action du brome sur le chlorure thalleux en présence de solvants organiques et par voie sèche. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (481-484).

Meyer, Richard Jos. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1319).

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

————— Ueber Thallium. 1. Ueber Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. (2. Mitt.) 2. Ueber Farbstoffbildung durch Thalliumchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2768-2774).

Tl O THALLIUM OXIDES.**Thallium Salts.***Thallium oxalates.*

Rabe, W. O. und Steinmetz, H. Ueber Thallioxalate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4447-4453).

Thallium sulphates.

Locke, James. On some double sulphates of thallic thallium and caesium. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 94; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (280-284).

Mallet, Frederic R. [Manganous thallous sulphate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1550).

Piccini, A[ugusto] und Fortini, V. Ueber die Thalliumsquoxydalaune. (Vorl. Mitt.). Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (451-453).

Stortenbeker, W[illem]. Sur les sulfates thalleux [Tl_2SO_4 ; $Tl_2SO_4 \cdot 2H_2SO_4$; TlH_2SO_4]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (87-94).

0810 (Ur) URANIUM.

Aloy, J. Sur le poids atomique de l'uranium. Réponse à G. Hinrichs. Paris, Bul. soc. chim., **27**, 1902, (260-261).

————— Sur une réaction colorée des sels d'uranium et de l'eau oxygénée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (734-735).

Kolotov, S. Uranium. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (892-895).

Orlov, N. A. Sur les combinaisons de l'uranium tétraatomique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (375-380).

Richards, Theodore William and Merigold, Benjamin Shores. A new investigation concerning the atomic weight of uranium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (365-395). Separate. 24.5 cm.

————— Neue Untersuchung über das Atomgewicht des Urans. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (235-270).

Rossi, Heinrich. Beiträge zur Kenntnis des vierwertigen Urans mit kristallographischen Beiträgen von F. Slavik. Diss. München (Druck v. F. Straub), 1902, (73). 22 cm.

Soddy, Frederick. The radioactivity of uranium. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (860-865); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (121-122).

Ur O URANIUM OXIDES.

Œchsner de Coninck. Quelques observations sur l'oxyde uraneux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (900-901).

Uranium Salts.

Uranium sulphate.

Orlov, N. A. Sur le sulfate du protoxyde d'uranium avec huit molécules d'eau $[U(SO_4)_2 \cdot 8H_2O]$. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (381-383, 437, Pr.-verb.).

Znamenskij, A. Sur le sulfate d'oxyde d'uranium avec huit molécules d'eau. (Russe.) Kazan', Zap. Univ., **LXIX**, 1, 1902, (115-118).

Peruranic Acid.

Pisarževskij, L. Sur les acides hyperwolframique, hyperuranique et hypervanadique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 443-444, 472-483).

0820 (Va) VANADIUM.

Cornimbœuf, H. Sur le dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (258-260).

Matignon, C. et Monnet, E. Chaleur spécifique et poids atomique du vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (542-545).

Osipov, P. I. A l'histoire des combinaisons chlorides du vanadium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (58-59, II, Pr.-verb.).

Truchot, P. Dosage électrolytique du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (165-167).

——— Caractérisation de traces de vanadium et séparation du vanadium d'avec le molybdène. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (167-168).

Va O VANADIUM OXIDES.

Vanadium Salts.

Behrendt, Emil. Verbindungen des vierwertigen Vanadins mit Schwefelsäure und schwefliger Säure. Diss. Berlin (Druck v. M. Driesner), 1902, (72). 21 cm.

Vanadic Acid and Vanadates.

Pisarževskij, L. Action du peroxyde d'hydrogène sur les vanadates et hypervanadates. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (210-216).

Caesium vanadate $CsVO_3$

Chabrié, C. Contribution à l'étude des composés du cæsium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (212-228).

Potassium metavanadate.

Pissarjewsky, L. Wirkung von Wasserstoffsperoxyd auf Kaliummetavanadat. [Thermochemische Untersuchung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (368-371).

Sodium vanadate.

Rex, Paul von. Beiträge zur Kenntnis der Vanadate des Natriums. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (35). 8vo.

Pervanadic Acid.

Pisarževskij, L. Sur les acides hyperwolframique, hyperuranique et hypervanadique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 443-444, 472-483).

Compounds.

Friedheim, Carl und **Henderson**, William Hope. Ueber Silicovanadinwolframate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3242-3251).

Isenburg, Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Vanadinmolybdate. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (54). Svo.

Smith, Edgar F. and **Exner**, Franz F. Ammonium vanadicophosphotungstate. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. **63**; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (573-578).

V Si VANADIUM SILICIDE VSi_2

Moissan, H. et **Holt**. Préparation et propriétés d'un siliciure de vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (78-81, 493-497).

————— Étude des siliciures de vanadium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (277-288).

0840 (W) WOLFRAM

(TUNGSTEN)

Defacqz. Contributions à l'étude du tungstène et de ses composés. [Thèse fac. sci.] Paris, 1901, (50). 25 cm.

Kalischer, Bruno. Zur Kenntnis der Halogenide des höherwertigen Wolframs und Molybdäns. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Knorre, [Georg] von und **Schäfer**, E. Zur Kenntniss der Kaliumwolframbronze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3407-3417).

W B TUNGSTEN BORIDE.

Tucker, Samuel Auchmuty and **Moody**, Herbert R. [Tungsten boride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (16).

W O TUNGSTEN OXIDES.

Allen, E. T. and **Gottschalk**, V. H. Researches on the oxides of tungsten. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (328-340).

Pertungstic Acid.

Pisarževskij, L. Sur les acides hyperwolframique, hyperuranique et hypervanadique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 443-444, 472-483).

Compounds.

Friedheim, Carl und **Henderson**, William Hope. Ueber Silicovanadinwolframate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3242-3251).

Smith, Edgar F. and **Exner**, Franz F. Ammonium vanadicophosphotungstate. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. **63**; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (573-578).

0860 (Yr) YTTRIUM.

Dennis, L. M. and **Dales**, Benton. Contributions to the chemistry of the rare earths of the yttrium group. I. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (401-435).

Hillebrand, W[illiam] F[rancis]. The composition of yttrialite with a criticism of the formula assigned to thalénite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (145-152).

0880 (Zn) ZINC.

Borchers, W. Die Zugutemachung bisher schwer oder nicht verhüttbarer Zinkerze, zinkhaltiger Zwischen- und Abfallproducte. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (637-642); Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1634-1635).

Coppalle, A. Sur le dosage industriel du zinc par le sulfure de sodium; influence de la quantité de fer sur ce dosage. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (94-96).

Hegner, Otto. The preparation of arsenic-free zinc. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (675-676).

Hoff, J. H. van't. Zink, Gips und Stahl vom physikalisch-chemischen Standpunkt. (Russ.) Chimik, Vilna, **II**, 12-13, 1902, (309-319).

Horten, A. Der Zinkerzbergbau bei Joplin, Missouri und seine wirtschaftliche Bedeutung. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (400-414, mit 1 Taf.).

Jaeger, F. M. Ueber die in Leclanché-Zellen entstehenden Krystalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3405-3407).

Kochs, E. und Seyfert, F. Ueber Lithopon. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (802-808).

Lewis, Ernest A. The micro-structure of zinc and the effect of small amounts of impurity on it. Chem. News, London, **86**, 1902, (211).

Prothière, Eugène. Note sur le dosage volumétrique du zinc (un nouveau réactif limite). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (419-422).

Robine, R. et Lenglen, M. La fabrication électrolytique du zinc. Rev. chim. indust., Paris, **1902**, (46-51).

Zinc cyanide.

Loebe, Richard. Beitrag zur Kenntnis der Zink- und Cadmiumcyanide. Diss. Berlin. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (63). 22 cm.

Zn O ZINC OXIDE.

Forcrand, (de). Sur l'hydratation de l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (36-38).

——— Action de l'eau oxygénée sur l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (601-604).

——— Recherches sur l'oxyde de zinc. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (26-67).

Herz, W[alter]. Ueber die Löslichkeit von Zinkhydroxyd in Ammoniak und Ammoniakbasen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (280-281).

0890 (Zr) ZIRCONIUM.

Zr B ZIRCONIUM BORIDE.

Tucker, Samuel Auchmuty and Moody, Herbert R. [Zirconium boride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (15-16).

Zr O ZIRCONIUM OXIDE.

Pisarževskij, L. Action du peroxyde d'hydrogène et de l'hypochlorite de sodium sur les oxydes de thorium, zirconium et cérium. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (483-494).

Wedekind, Edgar. Ueber die Reduktion der Zirkonerde. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3929-3932).

LABORATORY PROCEDURE.

0910 PLANS, FITTINGS, APPLICATIONS AND APPARATUS.

Bunsenbrenner nach Purrmann mit stellbarer Pistonöffnung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (11).

Kritik der Leistungsfähigkeit der elektrischen Schmelzöfen und der Herstellungskosten für Calciumcarbid. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (390-391, 400-401, 411-413).

Neue Filterpresse. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (122).

Neueres über Laboratoriums-Vacuum-Trockenapparate. Von Gustav Christ and Co. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (402-404).

Ueber Acetylenapparate. Eine fachliche Plauderei. Von V. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (405-407, 414-415).

Ueber eine wichtige Reform auf dem Gebiete der Messinstrumente und Maassflüssigkeiten. Zs. öff. Chem., Pauen, **8**, 1902, (50-51).

Abegg, R[ichard]. Ein einfacher Flüssigkeitswiderstand zum Laboratoriumsgebrauch. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (43-44).

Andés, Louis Edgar. Die Wasserdampfprobe bei Eisenanstrichen. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (32-34).

Arnold, C. Eine Modification des Kipp'schen Apparates. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (229-230).

Barth, Georg. Zur Prüfung des Mehles auf Backfähigkeit. [Back-Apparat von Sellwick.] Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (449-457).

Baskerville, Charles. A novel constant high temperature bath. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1025-1027).

Beckmann, Ernst. Ueber Spektrallampen. IV. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (465-474).

Bird, R. M. A convenient gas generator. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (492-493).

Bongardt, L. Neue Halter für Reagensgläser, Kochkolben, Glühtiegel etc. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (705).

Bulakowski, Władysław. Sur un appareil permettant de prendre des échantillons moyens dans les gaz des cheminées. (Polish.) Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (59-63).

Burgess, W. T. Note on a simple apparatus for approximately estimating the colours of waters. London, Anal., **27**, 1902, (294-296).

Caro, Nikodem. Anleitung zur sicherheitstechnischen Prüfung und Begutachtung von Acetylenanlagen. Praktisches Hilfsbuch. Bericht erstattet an den Deutschen Acetylenverein. Berlin (S. Calvary & Co.), 1902, (101). 21 cm. 2,40 M.

Chattaway, William and Wharton, F. M. Note on a convenient apparatus for the chemical and bacteriological examination of the atmosphere. London, Anal., **27**, 1902, (243-245).

Cochius, F. Neue Absorptions- und Waschapparate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (876).

Czerkis. Neuer Kühlapparat zur Darstellung der Sulfomonopersäure (Caro'sches Reagens). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310).

Demichel. Sur le natromètre. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (204-209).

Diethelm, B. Modification des Rey'schen Bürettenschwimmers. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607).

Dowzard, Edwin. An apparatus for the detection and determination of minute traces of arsenic. Chem. News, London, **86**, 1902, (3).

———— A triplicate apparatus for drying and purifying gases. Chem. News, London, **86**, 1902, (85).

Ebner. Ueber das Lucas-Licht. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (130-131).

Edelmann, M. Neukonstruktionen objektiver Ablesevorrichtungen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (525-527).

Eichloff, Rob. Versuche mit einer Westfalia-Centrifuge N. S. IV. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (33-35).

———— Versuche mit Burmeister & Wains neuer Perfektcentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (977-978, 997-998).

Feldmann, W[ilhelm]. Herstellung von Teilungen auf Glas nach mechanischen und chemischen Verfahren. Taschenbuch für Präzisionsmechaniker, etc., Berlin, **2**, 1902, (111-129).

Fokin, S. A. Détermination de l'acide carbonique dans les carbonates des métaux alcalins et des métaux des terres alcalines au moyen des alcalimètres. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 978).

Fouché, Ed. Intensiv-Beleuchtung mit Acetylen. [Apparat.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (312-313, 319-321).

Frings. Glasspritzrad oder Holz-spritzrad? D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (269-270).

Gallenkamp, W. Ein Trockenschrank mit Luftdurchströmung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (249).

Gawalowski, A. Pipetten-Bürette. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (615-617).

——— Platinirte Aluminiumgeräthe. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (618-619).

Gladbach, W. Scheibenkühler, System Parobek. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (735).

Glaser, Leo. Die Scheideflasche. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (938).

Goeckel, Heinrich. Kühler mit luftdicht verbundener Vorlage. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (633).

——— Die präcise Definition von chemischen Messinstrumenten, ein wichtiger Factor zur Werthsteigerung analytischer Arbeit. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (707-715).

Golding, John. A modified Argand burner for the first process in the "Kjeldahl" estimation of nitrogen. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (694).

Granger, A. L'école de Physique et Chimie industrielles de la ville de Paris. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (113-121).

Graumann. Ueber die neueren Starklicht-Gasbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (53-55).

Grotefendt, C. Drehkreuz aus Glas mit gebohrten und glasierten Löchern, eingeschliffenen Schenkeln und Auslaufspitzen in einer Hartgummipfanne und Hartgummiführung laufend. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (149-150).

Grotefendt, C. Das Glasdrehkreuz „Frings-Aachen“. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (325).

Grütmacher, Fr. Ueber Thermometer mit Papierskalen. D. MechZtg, Berlin, **1902**, (84-85).

——— Neuere Thermostaten. D. MechZtg, Berlin, **1902**, (184-187, 193-196, 201-203).

Guntz. Sur un appareil de chauffage électrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (153-158).

Gwiggner, A. Extractionsapparat für auf dem Filter befindliche Niederschläge. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (882-883).

Haagn, E. Elektrisch geheizte Oefen mit Pt-Folienwicklung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (509-512).

Hase, R. Ueber die Messung hoher Temperaturen mit dem Pyrometer Wanner. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (715-717).

Hebebrand, A. Zwei einfache Laboratoriums-Apparate. 1. Platinschale mit Zuglöchern und Schornstein. 2. Röhren zur kolorimetrischen Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (719-721).

Henz, F. Eine Vervollkommnung des Kipp'schen Apparates. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (386).

Heraeus, W. C. Elektrisch geheizte Laboratoriumsofen für hohe Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (201-203).

——— Ueber die Ursache der Zerstörung der Platintiegel bei Phosphatanalysen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (917-921).

Herde, Jos. Beitrag zur Theorie des Bunsenbrenners und ein neuer Oelgasbrenner. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (677-678).

Herzberg, W. Ein neuer Filtrirpapierprüfer. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (70-76).

Himmel, G. Ueber verschiedene Neuerungen im Gasfach für Licht und Wärme. (Vortrag). Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (765-766).

Holde, D[avid]. Die Bestimmung der Verdampfbarkeit schwerer Mineralöle. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (67-70).

Hutton, R. S. On the fusion of quartz in the electric furnace [with a view to its use in the construction of apparatus]. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 6, (1-5).

Ivanov, V. N. Une forme nouvelle du mortier d'Abich. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obsč., **34**, 1902, (397, av. 1 pl.).

Janda, F. Neue Laboratoriumsapparate. 1. Schnellfiltrirtrichter. 2. Chlorcalcium-Exsiccator. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

Jenner, N. Neuer Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (93).

Jones, Francis. On the action of alkalies on glass and paraffin [with reference to apparatus for storage of alkalies and for estimating carbon dioxide by Pettenkofer's method]. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, No. I, (1-17).

Jordis, E[duard]. Quecksilberwanne für Vorlesungszwecke. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (675-676).

——— Ein neuer Dialysator. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (677-678).

Junkers, E. Neuer Abfülltrichter „Reform“. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (582).

Kahlbaum, G[eorg] W. A. Erwidern an Hrn F. Neesen [betr. die selbstthätige Quecksilberpumpe]. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (72-76); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (466-471).

Kappel, Wilhelm. Der neue Bunsenbrenner „Unicum“. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (282).

Katz, J. Einige neue Laboratoriumsapparate [Filtrirapparate, etc.]. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (937-938).

——— Verbesserter Büchner'scher Trichter zum Absaugen von Niederschlägen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (356).

Keller. Die elektrischen Oefen. Zs. Lüft., Berlin, **8**, 1902, (89-90, 101-102, 112, 126-127).

Keppeler, G[ustav]. Fortschritte in Heizung und Beleuchtung. I. Vierteljahr 1902. Sauggasgeneratoren. — Leuchtgas im Koksofen. — Lukaslampe. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (538-540, 569-571).

Kiliani. Ueber den Löschapparat Excelsior (System Carré). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (421-422).

Kippenberger, C[arl]. Misch-, Trenn- und Schüttelmaschine. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (755-759).

Klein, J. (Referent) und **Kirsten**, A. Prüfung des Walterschen Milchkühl- und Entrahmungs-Apparates, eine Studie über die natürliche Aufrahmung in niedrigen Gefäßen bei gleichzeitiger Kühlung der Milch. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (321-324).

——— Prüfungsversuche mit der Flensburger Handcentrifuge „Germania H“ Modell 1901. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (338-340).

——— Prüfung des Alfa-Pony-Separators Modell 1899 für Dampfbetrieb. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (353-354).

——— Versuch mit einer Milchcentrifuge „Merkur“, 80 Liter stündl. Leistung, für Handbetrieb. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (466-468).

Klinkhardt, Arthur. Ein einfacher Apparat zur Bestimmung des Schmelzpunktes und Werthes von Gelatinelösungen etc. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (203).

Kohrs, Wilhelm. Spritzflasche zum quantitativen Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556).

Koninck, L. L. de. Chemische Waage für Wägungen bei constanter Belastung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (204).

Krüss, Hugo. Versuche mit Knallgasbrennern. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (23-27).

——— Kann ein Mischbrenner für Kalklicht explosions sicher sein? Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (145-147).

Kühn, A. Praktische Winke zur Beurtheilung von Thermometern ohne amtlichen Prüfungsschein für wissenschaftliche und technische Zwecke. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (106-107).

Kühn, A. Preisunterschiede und Differenzen in der Thermometrie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (385-386).

Kypke, Max. Linsenkühler „Kypke“. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (898-899).

Landsiedl, Anton. Neue Extractionsapparate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (274-275).

——— Destillations- und Rückflusskühler. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (325-326).

Lehmann, Hans. Ueber einen neuen Universal-Spektralapparat. Zs. Instrumentenk., Berlin, **22**, 1902, (261-269, mit 1 Taf.).

Lewis, Ernest A. A new form of recording apparatus for a Roberts Austen electrical pyrometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (844-845).

Liciński, H. Un appareil pour filtrer à l'abri de l'air. (Polish.) Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (179-180).

Liebmann, Louis. Ueber einen modifizierten Moissanschen Schmelzofen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (125-128).

Lippmann, Edmund O. von. Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (156-158).

Lohmeyer, A. Moderne Schmelzöfen. Eisenztg, Berlin, **23**, 1902, (421-422).

Lovett, W. Jesse. An easily made, and safe, dephlegmator for Kjeldahl distillations. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (849-850).

Ludlam, Ernest Bowman. A simple form of Landsberger's apparatus for determining the boiling points of solutions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1193-1202).

Ludwig, Anton. Ist die Aufstellung von Acetylenapparaten im Freien möglich? Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (347-349).

Mabery, Charles F[rederic]. An apparatus for continuous vacuum distillation. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 42; Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (3-5). Separate. 24.5 cm.

(p-3218)

Mamlock, Leonhard. Turbine mit directer Rührvorrichtung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (985).

Martens, F. F. Ueber ein Prismenspectroskop mit constanter Richtung des austretenden Strahles. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (255-258).

Mees, C. E. Kenneth. [A modification of] Schrötter's carbonic acid apparatus. Chem. News, London, **85**, 1902, (251).

Meggitt, Loxley. A new viscometer. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (106).

Mehring, H. Walzenförmiger Fraktionskolben. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556).

Menzies, A. W. C. On the sensitive-ness of a thermoregulator. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (10).

Milbauer, J. Neuer Absaugtrichter. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607).

Molle, Br. Eine neue Zwischenvorlage für Vacuumdestillationen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (249-250).

Moody, Gerald T. A new laboratory shaking machine. Chem. News, London, **86**, 1902, (230).

Morse H[armon] N[orthrup] and Frazer, J. C. W. The preparation of cells for the measurement of high osmotic pressures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (1-23).

Müller, Gustav. Kleine Aräometer mit grossem Scalenumfang. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310).

Münch. Vorführung explosions-sicherer Gefässe für Benzin, Petroleum und dergl. Vortrag. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (98-100).

Munroe, Henry S. A laboratory classifier, supplementary note. Sch. Mines. Q., New York, N.Y., **22**, 1901, (449-450).

Muthmann, W[ilhelm], Hofer, H. und Weiss, L. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. [Apparat.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (231-269, mit 4 Taf.).

Neesen, F[riedrich]. Bemerkung zu einem Aufsatz von Hrn Kahlbaum über Quecksilberluftpumpen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (30-34); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (693-697).

——— Erwiderung an Herrn G. W. A. Kahlbaum [betr. Vergleichsversuche über Quecksilberpumpen]. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (136).

Palomaa, M. H. Vorlagen für fractionirte Destillation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (337).

Pannertz, F. Versuche über die Wirkung von Druckreglern [in Gasleitungen]. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (56-59).

Patterson, T. S. Modified forms of thermo-regulator and adaptor for vacuum distillation. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (456-457).

Persyn, Jac. Eine neue Aera der Milchwirtschaft. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (326-328).

Plath, G. Die mechanischen Hilfsmittel aus Steinzeug zum Hochbefördern von Säuren mit specieller Berücksichtigung des neuen Pulsometers „Automobil“. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1211-1217).

Pollak, Leopold. Quecksilber-Gasometer mit selbstthätigem Verschlusse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310-311).

Popper, Heinrich. Genaue Alkoholbestimmung vermittelt eines verbesserten Vaporimeters. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (43-44).

Preis, H[ugo]. Ein praktischer Filtrierapparat. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Originale, 1902, (173-174).

Prinz, E. Eisenhaltiges Grundwasser und die konstruktive Behandlung von Enteisungsanlagen. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (149-154, 163-169, 183-187).

Raikow, P. N. Ein neues Aräopyknometer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (704).

——— Ueber einige Laboratoriumsapparate. 1. Verbesserter Eistrichter. 2. Heissdampftrichter. 3. Chamäleon-Bürette. 4. Wasch- und Absorptionsflasche. 5. Flasche zum

Auswaschen von Gasen mit fließendem Wasser. 6. Vorstoss mit Ansatzröhrchen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (732-734).

Rands, H. A. An acetylene generator. Cornell Univ., Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (178-180).

Rebenstorff, H. Einfache Versuche über Löslichkeit von Chlorwasserstoff. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (160).

Remané, H. Die Osmiumlampe. (Vortrag). Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (864-866).

Rogovin, E. Ein neuer Moleculargewichts-Bestimmungsapparat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (732).

Rothenbach, F[ritz]. Die Essigwage, ein werthvolles Hilfsinstrument bei der Betriebskontrolle. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (78-79).

Schärtler, C. Theorie und Praxis des Parobekischen Scheibenkühlers. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (529-531).

Sieverts, Wilhelm. Ein neuer Gasglühlichtbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (684).

Skita, A. Ein Vacuum-Exsiccator mit regulirbarer Glühlicht-Heizung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (898).

Soltsien, P. Kleinere Mittheilungen aus der Praxis. Unreines Leuchtgas. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (447).

Spatz, E. Neue U-Röhren. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (93).

Šreder, I. F. Appareils nouveaux: a.) thermoscope (Modification de l'appareil de Leser); b.) Appareil pour démonstrer la dissociation dans l'espace homogène (en ce cas pour N₂O₄). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Fr.-verb. 971).

Stein. Ketten-Filtrir-Apparat. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (968).

Steinitzer, F. Die Verwendung der Centrifuge für quantitative Analysen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (100-105).

Steinkopf, Wilhelm. Apparat für Vacuumdestillation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (407-408).

Stephani, O. und **Böcker, Th.** Ein neuer Extractionsapparat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2698-2700).

Stich, Conrad. Thermostat, Trocken- und Dampfsterilisator zugleich. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (676-677).

Striebel, A. Apparat zum automatischen Abmessen von Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (705).

Stromeyer, C. E. Chemical gas washing apparatus. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 8, (1-3).

Süss, P. Mikrobrenner mit Aufsatz. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (981).

Tervet, J. N. A new design for potash bulbs. Chem. News, London, **85**, 1902, (112-113).

——— Ein neues Modell des Kaliapparates. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (337).

Thiele, Herm. Schmelzpunktbestimmungsgapparat. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (780-781).

Tiemann, H. Versuche über die Leistungsfähigkeit der Milchentrahmungsmaschine „Thuringia No. II“. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (105-106).

——— Versuche mit der Handcentrifuge „Rübezahl Nr. 0“. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (730).

Tiščenko, V. E. Un type nouveau des appareils pour laver et sécher le gaz. (Russe.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (67-69).

Vieth, P. Versuche mit einem Svea-Separator Nr. I veränderter Bauart. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (181-182).

——— Versuche mit einer Milch-Centrifuge „Merkur“. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (709-710).

Vogel, Otto. Elektrische Schmelzöfen mit Lichtbogenheizung. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (358-359, 366-368, 373-375).

Volk, R. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Auer-Gasglühlichtbeleuchtung. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (110-112).

Waters, C. E. A simple apparatus for demonstrating the manufacture of water-gas. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (139-142).

(D-3218)

Weigmann, H. Entrahmungsversuche mit einer Germania-Centrifuge Nr. 1, Modell 1901. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (597-599, 609-611).

Weisskopf, E. Ueber eine neue Spritzflasche. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (876).

Wengeler, P. Neue Laboratoriums-Filterpresse. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (275-276).

Wilke. Ein Schnellmessbildner als Laboratoriumsapparat. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (181-183).

Winther, Chr. Ueber eine leicht herstellbare Cuvette für Strahlenfilter. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1976-1977).

Wislicenus, H[ans]. Neue Apparate für Laboratorium und Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (49-53).

Wobbe, G. Neuerungen an Gas-Koch-, -Heiz-Apparaten und -Brennern. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (658-661).

——— Ursache der Lichtabnahme bei Auerbrennern. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (683-684).

Wöhlk, Alfred. Schwefelwasserstoffentwicklungsapparat für Unterrichtslaboratorien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (14-17).

Wunderlich. Die Lucas-Lampe umgearbeitet zur Verwendung für den Aufzugsmechanismus mit doppeltem Seile, sowie zur Spirituszündung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (826-827).

Zimmermann, P. Ersatz für das Wasserbad. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (333-334).

0920 LECTURE APPARATUS AND EXPERIMENTS.

Der praktische Chemiker. Eine Anleitung zur Apparaten-Sammlung für das Studium der Experimental-Chemie. 3. verb. u. verm. Aufl. Leipzig (Lehrmittel-Anstalt), 1902, (IV + 128). 22 cm. 2 M.

2 D 2

Binz, A[rthur]. Technologische Vorlesungs- und Practicumsversuche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1129-1133).

Bodroux, F. Quelques expériences de cours. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (349-351)

Darling, Chas. R. A simple method of collecting solid carbon dioxide for lecture purposes. Chem. News, London, **85**, 1902, (301-302).

Gerlinger, Paul. Die Demonstration der Zersetzung des Chloroforms im Gaslichte. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1902, (438-442).

Küspert, Franz. Ein Demonstrationsversuch über colloïdales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2815-2816).

Mittag, M. Zum Nachweis des Phosphors und Calciums in der Knochenasche. [Vorlesungsexperimente.] Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (96).

Müller, Fr[iedrich] C. G. Bemerkungen über Chlordarstellung beim Unterricht. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (24-25).

Rebenstorff, H. Diffusion von Bromdampf in Wasserstoff und Luft. [Vorlesungsversuche.] Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (26).

Rischbieth, P. Gasvolumetrische Schul- und Vorlesungsversuche. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (145-147); Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (74-85).

Wedekind, E[dgar]. Ueber Modelle zur Demonstration der Stereoisomerien des Stickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (500-501).

Wislicenus, H[ans]. Neue Apparate für Laboratorium und Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (49-53).

Zelinsky, N[ikolaj]. Synthese der Benzoësäure und der α -Toluylsäure als Vorlesungsversuch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2692-2694).

0930 OPERATIONS IN INORGANIC CHEMISTRY.

Bleaching.

Springer, E. A. Die sogen. „elektrische Bleiche“ als Ersatz der Bleichlaugen aus Chlorkalk. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (198-200, 232-235, 249-251).

Crystallisation.

Eijk, C[ornelis] van. A method for separating crystals from alloys. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (758-761, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (859-862, with 1 pl.) (Dutch).

Distillation.

Kahlbaum, Georg W. A., **Roth**, Karl und **Siedler**, Philipp. Ueber Metalldestillation und destillierte Metalle. [Spezifisches Gewicht und spezifische Wärme.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (177-294, mit 1 Taf.).

Druckfehler und Berichtigungen zu der Abhandlung: Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Diese Zs. **29**, 1902, (177-294).] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (144).

Electrochemical operations.

Ueber die elektrochemische Herstellung von kaustischen und kohlensauren Alkalien. Von —x. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (111-113, 129-131, 147-148).

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering, 1901, (72). 22 cm.

Borchers, W. Elektro-Metallurgie. Die Gewinnung der Metalle unter Vermittlung des elektrischen Stromes. 3. verm. u. umgearb. Aufl. Abt. I. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (IV + 288). 24 cm. 9 M.

Borns, H. Die Electrolytic Alkali Company in Middewich. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (213-216).

Coehn, Alfred. Ueber elektrolytische Darstellung neuer Legierungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (591-595).

Danneel, H. Von der elektrochemischen Metall-Industrie Deutschlands. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (137-142).

Egli, Jacob. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (18-85).

Elbs, Karl. Uebungsbeispiele für die elektrolytische Darstellung chemischer Präparate. Zum Gebrauch im Laboratorium für Chemiker und Elektrochemiker. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII - 100). 21 cm. Geb. 4 M.

——— Verfahren zur elektrochemischen Darstellung des Ammonium-Plumbichlorids. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (512-514).

Engelhardt, Viktor. Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 1. V. Engelhardt. Die Elektrolyse des Wassers, ihre Durchführung und Anwendung. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII - 117). 24 cm. 5 M.

——— Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 2 : A. Minet, Die Gewinnung des Aluminiums. Bd 3 : M. Le Blanc, Die Darstellung des Chroms. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 129 ; VII + 109). 24 cm. 13 M.

Fischer, Armin. Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyankalischen Messingbädern. (Erwiderung an Herrn Dr. Wilhelm Pfanhauser jun.) Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (67-68).

——— Erwiderung an Herrn Dr. Wilhelm Pfanhauser jun. (Antwort auf die „Entgegnung gegen Dr. A. Fischer“ [betr. Messingbäder]. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (109).

Foerster, F[riedrich] und Müller, Erich. Ueber die bei der elektrolytischen Darstellung von Alkalihypochloriten und -Chloraten erreichbaren Strom- und Energie-Ausbeuten. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (8-17).

——— Zur Kenntnis der Elektrolyse, zumal der Alkalichloride, an platinirten Elektroden. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (515-540).

Glaser, F. Ueber die elektrolytische Gewinnung von Chlor und Alkali nach dem Solvay-Keilner'schen Quecksilber-Prozess. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (552-558).

Haber, F[ritz]. Ueber Aluminiumdarstellung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (607-616).

Höpfner, Ludwig. Berichtigungen zu dem Referat des Herrn Dr. Danneel : „Von der elektrochemischen Metallindustrie Deutschlands“ in Heft 10 dieser Zeitschrift. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (177-178).

Köhler, L. Der heutige Stand der Elektro-Metallurgie. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), **9**, (1901), 1902, (LI-LIII).

Krull, Fritz. Elektrochemische Unternehmungen in den Vereinigten Staaten von Nordamerika. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (244-246).

Mennicke, Hans. Zur Verwertung speziell der Wiedergewinnung des Zinns von Weissblechabfällen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (377-444).

——— Die elektrochemische Entzinnung der Weissblechabfälle mit Aetznatronlösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (315-320, 357-370, 381-395).

Müller, Erich und Friedberger, O. Die Darstellung der freien Ueberjodsäure durch Elektrolyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2653-2659).

——— Die Darstellung überschwefelsaurer Salze durch Elektrolyse ohne Diaphragma. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (230-236).

Muthmann, W[ilhelm], Hofer, H und Weiss, L. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (231-269, mit 4 Taf.).

Nauhardt, P. Ueber elektrolytische Behandlung des Zinns. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (50–51).

Pauli, Robert. Elektrolytisches Natrium. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (497–499).

Pfanhauser, W. jun. Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyankalischen Messingbädern. Electroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (25–26).

——— Entgegnung gegen Dr. A. Fischer [betr. Messingbäder]. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (90).

Schoop, M. U. Die elektrolytische Wasserzersetzung und die Verwendungsgebiete von Sauerstoff und Wasserstoff. (Vortrag.) Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **19**, 1902, (142–143, 154–155).

Stang, Peder Berg. Beiträge zur Chemie des Antimons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (56). 22 cm.

Szarvasy, Imre. Elektrolysen vermittlel Wechselstromes. (Ungarisch.) Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (436–441).

Tafel, Julius. Die elektrolytische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (289–325).

Weiss, Ludwig. Ueber die Darstellung der Metalle der Cergruppe durch Schmelzelektrolyse. Diss. Techn. Hochsch. München. Leipzig (Druck von E. Polz), 1902, (47, mit 4 Taf.). 21 cm.

Furnace operations and the production of high temperatures.

Goldschmidt, Hans. Aluminothermie. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (166–171, 194–200).

Jackson, A. Henrick. The electric heat furnace and its industrial non-electrolytic uses. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (107–117).

Minet, A. und Neuburger, A. Verfahren zur Vorwärmung der Beschickung elektrischer Oefen. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (139–142).

Liquefied gases, manipulation of.

Moissan, Henri. Sur une nouvelle méthode de manipulation des gaz liquéfiés en tubes scellés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (420–423).

Low temperatures, production of.

Clerke, M^{lle} A. M. Les recherches sur les basses températures à l'Institution royale de Londres. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (130–140).

Oxidation.

McBain, J. W. Oxidation of ferrous solutions by free oxygen. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (623–638).

Reduction.

Kügelgen, Fr[anz] von. Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (781–783).

——— Ueber die Reduktion durch Calciumcarbid. (Bemerkungen zu dem Aufsatz von B. Neumann über „Metallgewinnung mittels Calciumcarbides“.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (984).

Neumann, B[ernhard]. Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (772–775).

——— Die Calciumcarbid-Reduktionen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (939).

——— Metallgewinnung mittels Calciumcarbides. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (716–719).

Vacua, chemical method of producing.

Benedict, Francis G[ano] and Manning, Charlotte R. A chemical method for obtaining vacua. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (340-345).

ORGANIC (CARBON) CHEMISTRY.

1000 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1901. Jg 47. (N.F., Jg 32), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1902, (XXIV + 661). 23 cm. 14 M.

Adadurov, Iv. Sur l'origine du pétrole. (Russe.) *Chimik, Vilina*, **II**, **34**, 1902, (781-785).

Ahrens, Felix B. Einführung in die praktische Chemie. Organischer Th. (Volksbücher [Umschlag: Bibliothek] der Naturkunde und Technik, Bd 4). Stuttgart (E. H. Moritz), [1902], (144). 18 cm. Geb. 1 M.

Alibickij, A. Contribution à l'étude de la stéréoisomerie des acides non saturés monobasiques. (Russe.) *Kazan*, 1902, (95). 24 cm.

Bernthsen, A. Kurzes Lehrbuch der organischen Chemie. 8. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (XVIII + 593). 21 cm. 10 M.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Bromination and nitration in the aromatic series. ["Indirect substitution" of derivatives of phenol and aniline in contrast to the "direct substitution."] Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (643-647). English; Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (738-741) (Dutch).

Cohen, Julius B. Theoretical organic chemistry. London (Macmillan), 1902, (XV + 578). 18 cm. 6s.

Gustavson, G. G. A la théorie de l'effet de l'aluminium chloride sur les synthèses et les décompositions. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (53-54, II, Pr.-verb.).

Hallerbach, Wilh. Formeln, Moleculargewichte und procentische Zusammensetzung chemischer Körper. Bonn (C. Georgi), 1902, (III + 108). 22 cm. 2 M.

Hantzsch, A. und Voegelen, E. Charakteristik von Pseudosäuren durch Leitfähigkeit in wässrigem Alkohol. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, 1001-1009.

Hauser, Karl. Organische Chemie. Ein kurzes Repetitorium nebst Angabe leicht ausführbarer, grundlegender Experimente für Mediziner, Pharmaceuten und Chemiker bearb. [Günthers Mentor für das Tentamen physicum II.] Berlin (M. Günther, 1901, (IX - 40). 19 cm.

Holleman, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Tl I. Lehrbuch der organischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 2., verb. Aufl. In Gemeinschaft mit dem Verfasser bearb. u. hrsg. v. Wilhelm Manchot. Leipzig (Veit & Comp.), 1902, (X + 482). 23 cm. Geb. 10 M.

Ipatjev, V. N. Réactions pyrogénées avec les substances organiques. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (182-195).

——— Réactions pyrogénées de contact avec les substances organiques. Décomposition des alcools. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (315-323).

——— Réactions pyrogénées de contact (avec aluminium). (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 442).

——— Réactions pyrogénées des substances organiques. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 839-842).

Kalischer, Bruno. Zur Kenntnis der Halogenide des höherwertigen Wolframs und Molybdäns. [Verbindungen mit organischen Körpern.] Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Klein, Jos. Chemie. Organischer Teil. 2. verb. u. verm. Aufl. (Sammlung Götschen, 38.) Leipzig (G. J. Götschen), 1902, (191). 15 cm. Geb. 0,80 M.

Levin, I. Sur quelques chapitres de la chimie organique. (Russe.) Chimik, Vilina, **II**, **37**, 1902, (839-847, 861-871).

——— La théorie de Tillet des liaisons binaires. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (170-180, II).

Markovnikov, V. V. Sur quelques réactions intéressantes des synthèses déclarées par l'annexion directe. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (35-37, II, Pr.-verb).

Meyer, Richard. Probleme der organischen Chemie. (Vortrag.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (1-4, 17-22, 29-31).

Oppenheimer, Carl. Grundriss der organischen Chemie. 3. Aufl. Leipzig (G. Thieme), 1902, (VIII + 128). 18 cm. Kart. 2,40 M.

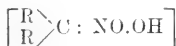
Werner, A. Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (214-217, 242-246, 275-278).

——— Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete bis Ende Februar 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (470-473, 501-503).

HYDROCARBONS.

1100 GENERAL.

Bamberger, Eug. Ueber Ester von Nitronsäuren



und über Arylazoalldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (54-66).

Engler, C. Ueber das Petroleum im Rheinthal. Vortrag. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (61-64).

Fritzsche, P. Die schweren Kohlenwasserstoffe im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (281-282).

Gill, A[ugustus] H[erman] and **Healey**, H. R. Some thermal properties of naphthas and kerosenes. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (74-80).

Gorbov, A. I. Hydrocarbures. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (431-433).

Holde, D[avid]. Die Bestimmung der Verdampfbarkeit schwerer Mineralöle. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (67-70).

——— Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. (Bericht bis zum Ende des Jahres 1901.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (283-285, 308-311, 341-342).

——— Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. Fortschritte im ersten Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (606-608, 627-629).

Kissling, Richard. Die Erdöl-Industrie im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (490-492).

Kraemer, G. Das Erdöl und seine Beziehungen zum Pflanzenreich. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (93-103).

Kudiš, D. Sur le kérosine de commerce à Kieff. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (201-202).

Mabery, Charles F[rederic]. The composition of petroleum. On the hydrocarbons in Pennsylvania petroleum with boiling points above 216°. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 41; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (165-198); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (565-595). Separate. 24.5 cm.

——— and **Goldstein**, Albert H. On the specific heat and heat of vaporization of the paraffin and methylene hydrocarbons. Cleveland, Ohio, Cont.

Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 40; Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (539-549). Separate. 24.5 cm.

Markownikoff, W[ladimir]. Ueber die Einwirkung der Nitroschwefelsäure auf gesättigte Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1584-1587).

Perkin, W. H. jun. Die synthetische Darstellung von Kohlenstoffringen. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2091-2129).

Ponzo, Giacomo. Ueber die Reduktion der primären Dinitrokohlenwasserstoffe mit Aluminiumamalgam. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (197-200).

Rabinović, Ia. M. Sur le benzène de commerce. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (200-201).

Sabatier, Paul et **Senderens**, J. B. Hydrogénation des carbures éthyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1127-1130).

Schultz, G[ust.]. Untersuchungen eines rumänischen Petroleum. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (451-452).

Singer, Leopold. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Mineralölanalyse und Mineralölfabrikation im Jahre 1901. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (45-48, 71-74, 98-102).

Stahl, A. F. Kachetien, ein Naphthagebiet Transkaukasiens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (9-10).

Thiele, F. C. Ueber freien Schwefel im Petroleum von Beaumont. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (896-897).

Zaloziecki, R[oman] und **Frasch**, G. Untersuchung des galizischen Erdöles. 1. Nitrirung der Iso-Hexanfraktionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (386-391).

Biltz, Heinrich. Aliphatische Nitro-körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528-1533).

Gréhan, Nestor. Analyse de neuf échantillons d'air recueilli dans les galeries d'une mine de houille. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (726-728).

Haton de la Goupillière. A propos de la communication faite par M. Gréhan dans la dernière séance. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (768-769).

Hormell, Will G. Dielectric constant of paraffins. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **12**, 1901, (433-446).

Humphrey, Edith. Ueber die Bindungsstelle der Metalle in ihren Verbindungen und über Dinitrit-diäthylendiaminkobaltsalze. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (74).

Ipatjev, V. N. Action de l'éther sodium-malonique sur les dibromides $C_nH_{2n}Br_2$. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (351-356).

Kondakov, I. Sur l'action anormale des alcoolates sur les combinaisons polyhaloides des séries grasse et aromatique. (Russe.) Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-51).

Kononov, M. I. Action du sodium sur les combinaisons nitriques tertiaires. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (45. II, Pr.-verb.).

— et **Kikina**, Z. V. Action nitrifique de l'acide nitrique sur les carbures saturés et sur leur dérivés. Nitration du dihydrocamphène et du chlorhydrate de pinène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (935-944). [1140].

Kraemer, G. und **Spilker**, A. Das Algenwachs und sein Zusammenhang mit dem Erdöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1212-1223).

Künkler, A. Das Solidifizieren des Petroleums und der Mineralöle. Seifens-Ztg, **29**, 1902, (330-331, 367-368).

Mabery, Charles F[rederic] and **Goldstein**, Albert H. On the specific heats of vaporization of the paraffin and methylene hydrocarbons. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 38; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (66-78).

1110 PARAFFINS.

GENERAL.

Bamberger, Eug. und **Rüst**, Ernst. Zur Umlagerung der Nitroparaffine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (45-53, 856).

Piloty, O. und Stock, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093-3101).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe des oxydes de carbone en présence de divers métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (689-691).

————— **Synthèse de divers pétroles: contribution à la théorie de formation des pétroles naturels.** Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1185-1188).

METHANE CH_4

Bone, William A. and Wheeler, Richard V. The slow oxidation of methane at . . . temperatures [between 300° and 400°]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (535-549); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (51-53).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Nouvelles synthèses du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (514-516).

BROMOMETHANES.

Tribromomethane CHBr_3

(Bromoform).

Coughlin, Paul. On the preparation of bromoform by electrolysis. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (63-68).

CHLOROMETHANES.

Methyl chloride CH_3Cl

Moissan, Henri. Action de l'hydrure de potassium sur l'iodure d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (389-392).

Siertsema, I[odewijk] H[endrik]. Measurements on the magnetic rotation of the plane of polarisation in liquefied gases under atmospheric pressure. II. Measurements with methyl chloride. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (243-247, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (250-254, with 1 pl.) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., **80**, 1902, (1-8, with 1 pl.) (English).

Chloroform CHCl_3

Harcourt, A. Vernon. On two methods for the limitation and regulation of chloroform when administered as an anæsthetic. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (504-510).

Loew, Oskar und Asō, Keijirō. Ueber die coagulirende Wirkung des Chloroforms. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (327-328).

NITROMETHANE $\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$

Bouveault, L. et Wahl, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

Levinstein, Herbert. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Nitromethan. Zur Kenntnis von Nitroformazyl und Nitroformaldehyd-phenylhydrazon. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900-1901, (117). 8vo.

ETHANE C_2H_6

Kuenen, J. P. and Robson, W. G. [Behaviour of ethane with regard to the law of corresponding states. Latent heat of evaporation.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (622-630).

BROMOETHANES.

Ethyl bromide $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$

Plotnikov, V. A. Combinaisons du bromure d'aluminium avec le brome, le bromure d'éthyle et le sulfure de carbone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (697-706).

Ethylene dibromide $\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$

Torrey, Henry A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (107-121).

CHLOROETHANES.

Dichloroethanes $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ and $\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2$

Biltz, Heinrich. Zur Kenntniss des Aethylenchlorids und Aethylidenchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3524-3528).

ODOETHANE.

Ethyl iodide $\text{C}_2\text{H}_5\text{I}$

Moissan, Henri. Action de l'hydrure de potassium sur l'iodure d'éthyle et le chlorure de méthyle. Nouvelles préparations de l'éthane et du méthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1152-1155).

TETRANITROETHANE.

Scholl, R[oland] und **Schmidt**, A. Zur Kenntniss der Dinitroäthandinitronsäure [symm. Tetranitroäthan]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4288-4293).

TETRACHLORODINITROETHANE $\text{C}_2\text{O}_4\text{N}_2\text{Cl}_4$
i.e. $\text{NO}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{NO}_2$

and TETRABROMODINITROETHANE $\text{C}_2\text{O}_4\text{N}_2\text{Br}_4$
i.e. $\text{NO}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{NO}_2$

Biltz, Heinrich. Aliphatische Nitrokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528-1533).

CHLORONITROETHANE $\text{C}_2\text{H}_4\text{ONCl}$
i.e. $\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{NO}$

and DICHLORONITROETHANE $\text{C}_2\text{H}_3\text{ONCl}_2$

Piloty, O. und **Steinbock**, H. Ueber Halogennitroverbindungen des Diketo-Cyclohexamethylens und eine secundäre Nitroverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101-3117).

BUTANES C_4H_{10}

IODOBUTANE $\text{C}_4\text{H}_9\text{I}$

tert.-Butyl iodide.

Gurevič, A. L. Condensation de l'iodure de butyle tertiaire avec le résorcine sous l'action du chlorure de fer dans une atmosphère d'acide carbonique et d'oxygène continuellement renouvelée. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (622-625).

2-BROMO-2-NITROSO-BUTANE $\text{C}_4\text{H}_9\text{ONBr}$
[Preparation].

Piloty, O. und **Stock**, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093-3101).

PENTANES C_5H_{12}

NITROPENTANE $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2$
i.e. $\text{CHMe}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$

Mousset, Theophile. [Sur quelques dérivés du nitroisopentane primaire.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (95-121).

3-BROMO-3-NITROSO-PENTANE $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{ONBr}$
[Preparation].

Piloty, O. und **Stock**, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093-3101).

AMYLENE NITROSITE $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$
i.e. $\text{CMe}_2(\text{O} \cdot \text{NO}) \cdot \text{CHMe} \cdot \text{NO}$

(Trimethylethylene nitrosite) and its isomeride and polymeride.

Schmidt, Julius. Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylemnitrosit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2323-2335).

Schmidt, Julius. Ueber Trimethyläthylennitrosit. — Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3737–3740).

Hantzsch, A. Zur Formel des Trimethyläthylennitrosits. Erwiderung an Hrn. J. Schmidt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4120–4121).

AMYLENE NITROSATE $C_5H_{10}N_2O_4$

i.e. $CMe_2(O.NO_2).CHMe.NO$

(Trimethylethylene nitrosate), and its polymeride $(C_5H_{10}N_2O_4)_2$

Schmidt, Julius. Polymerie beim Trimethyläthylennitrosat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2336–2342).

— und **Austin, Patric C.** Ueber einige Umsetzungen des Bis-Trimethyläthylennitrosats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3721–3727).

AMYLENE NITROSOCHLORIDE

$C_5H_{10}NOCl$ i.e. $CMe_2Cl.CHMe(NO)$

or $CMe_2Cl.CMe:NOH$

and its polymeride $(C_5H_{10}NOCl)_2$

Schmidt, Julius. Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylennitrosochlorid (2-Chlor-3-nitroso-3-methylbutan). (Zum Theil mitbearbeitet von P[atric] C. Austin.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3727–3737).

HEXANES C_6H_{14}

2:5-DIBROMOHEXANES $C_6H_{12}Br_2$

Mohr, Otto. Ueber zwei stereoisomere 2,5-Dibromhexane und ihre Kondensationsprodukte mit Dinatriummalonsäureester und mit Cyankalium. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (43). 22 cm.

2-BROMO-2-NITROSO-3,3-DIMETHYLBUTANE $C_6H_{12}ONBr$

Piloty, O. und Stock, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093–3101).

OCTANES C_8H_{18}

DIBROMOCTANE $C_8H_{16}Br_2$

i.e. $CMe_2Br.CH_2.CH_2.CMe_2Br$

Pogorželskij, Z. A. Sur la production de octo-γ glycol

$(CH_3)_2COH.(CH_2)_2.C(CH_3)_2OH$

de la dibromide correspondante et sur le mécanisme de la formation de octo-γ-oxyde de la même dibromide. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 971–973).

PENTADECANE $C_{15}H_{32}$

Romburgh, P[eter] van. On [ethylcinnamate and normal pentadecane] . . . constituents of the essential oil of *Kaempferia Galanga* L. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (618–620) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (621–623) (Dutch).

1120 UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS.

GENERAL.

Berthelot, [M]. Sur les radicaux acétylométalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (65–67).

Biltz, Heinrich. Aliphatische Nitrokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528–1533).

Ipatjev, V. N. Réactions pyrogénées des substances organiques. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 839-842).

— et **Ogonovskij**. Sur l'addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures nonsaturés. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 411-412).

Mabery, Charles F[rederic] and Goldstein, Albert H. On the specific heats of vaporization of the paraffin and methylene hydrocarbons. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 38; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (66-78).

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774-775).

OLEFINES C_nH_{2n}

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation des carbures éthyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1127-1130).

ETHYLENE C_2H_4

BROMOETHYLENES.

Tetrabrométhylène C_2Br_4

Biltz, Heinrich. Aliphatische Nitro-körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528-1533).

— Ueber die Oxydation von Tetrachloräthylen und Tetrabromäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1533-1537).

CHLOROETHYLENES.

Chloroéthylène $CH_2:CHCl$

[Formation].

Biltz, Heinrich. Zur Kenntniss des Aethylenchlorids und Aethylidenchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3524-3528).

Tetrachloroéthylène C_2Cl_4

Biltz, Heinrich. Ueber die Oxydation von Tetrachloräthylen und Tetrabromäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1533-1537).

PROPYLENE C_3H_6

Henry, Louis. Sur l'addition de l'acide hypochloreux au propylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1070-1072).

BUTYLENES C_4H_8

*iso*Butylene.

Pogorželskij, Z. A. Action des acides halogènehydriques sur l'isobutylène. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 973-976).

NITROISOBUTYLENE $CMe_3:CH:NO_2$

[Reduction to isobutyric aldoxime].

Bouveault, L. et Wahl, A. Un procédé de synthèse graduel des aldéhydes. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1145-1147).

HEXYLENES C_6H_{12}

*iso*Hexylene.

NITROISOHXYLENE

$CHMe_2:CH_2:CH:CHNO_2$

Bouveault, L. et Wahl, A. Synthèse d'aldéhydes de la série grasse à l'aide du nitrométhane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1226-1228).

OCTYLENES C_8H_{16} NITROOCTYLENE $CH_3[CH_2]_5CH:CH.NO_2$

Bouveault, L. et Wahl, A. Synthèse d'aldéhydes de la série grasse à l'aide du nitrométhane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1226-1228).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-2}

Ipatjev, V. N. Hydrocarbures acétyléniques. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (448-451).

Jocič, Ž. I. Action des hydrocarbures acétyléniques sur les combinaisons zinc- et magnésium-organiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 239-241).

Moreau, Ch. et Delange, R. Recherches sur les carbures acétyléniques. I. Synthèse d'acétones à fonction acétylénique. Nouvelle méthode de synthèses de dicétones- β . Dédoublément des acétones acétyléniques par les alcalis. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (239-268).

————— Sur la condensation des carbures acétyléniques avec les éthers-sels. Synthèses d'acétones acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47).

————— Sur la condensation des éthers formiques avec les carbures acétyléniques vrais. Méthode de synthèse d'aldéhydes acétyléniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (374-377).

————— Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

————— et **Desmots.** Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique. Méthode générale de synthèse d'alcools primaires à fonction acétylénique. Paris,

Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (360-366).

Moreau, Ch. et Desmots. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes. Méthode générale de synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Hydrogénation directe de carbures acétyléniques par la méthode de contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (87-89).

ACETYLENE C_2H_2

Berthelot. Sur les radicaux acétylométalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (65-67).

Billitzer, Jean. Ueber die saure Natur des Acetylens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (535-544).

————— Elektrochemische Studien am Acetylen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (132-137).

Burkard, Emil and Travers, Morris W. The action of acetylene on the acetates of mercury. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1270-1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183).

Gaud, Fernand. Sur la décomposition de l'acétylène pendant sa combustion. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (175-177).

Jocič, Ž. I. Action d'acétylène sur les combinaisons zinc- et magnésium-organiques. Une méthode générale pour la préparation des γ -glycoles acétyléniques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 242-244).

Lewes, Vivian. Acetylene. Encycl. Brit. Suppl., London, **25**, 1902, (35-40).

Sandmann, O. Ueber einige neue Reactionen des Calciumcarbid und des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (543-545).

Technical.

Kalender und Wegweiser für Acetylen-Techniker und -Installateure für das Jahr 1903. Hrsg. v. Desiderius Bernát (†) und Karl Scheel. Halle a. S. (C. Marhold), 1903, (V + Schreibkal. + 231). 17 cm. Geb. 3 M.

Caro, Nikodem. Anleitung zur sicherheitstechnischen Prüfung und Begutachtung von Acetylenanlagen. Praktisches Hilfsbuch. Bericht erstattet an den Deutschen Acetylenverein. Berlin (S. Calvary & Co.), 1902, (101). 21 cm. 2,40 M.

——— L'éclairage par incandescence au moyen de l'acétylène et la carburation de l'acétylène. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (84-92).

——— und **Saulmann**, W. II. Bericht über die Thätigkeit der Prüfungsstelle für Carbid und Acetylen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (223-229).

Keppeler, Gustav. Ueber die Verunreinigungen des technischen Acetylens und seine Reinigung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (777-782, 802-805, 820-825, 902-903).

Munsterberg, Oscar. L'état actuel de l'industrie du carbure de calcium et de l'acétylène. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (528-534).

Stern. Ueber die Verunreinigungen des technischen Acetylens und seine Reinigung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (901-902).

PENTINENES C_5H_8

Demjanov, N. Ja. et **Lušnikov**, M. Sur un hydrocarbure C_5H_8 et un alcool $C_5H_{10}O$ obtenus en partant du tétraméthylénylamine par l'action de l'acide nitreux. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 648-650).

HEXINENES C_6H_{10} Hexa-2,4-diene C_6H_{10}

and its dibromide.

Duden, P[aul] und **Lemme**, R. Ueber das 2,5-Hexandiol und seine Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1335-1343).

1130

BENZENOID

HYDROCARBONS.

GENERAL.

Aronstein, L. and **Nierop**, A. S. van. On [the formation of stilbene and dibenzyl, p.p.(m.m.)-dimethyl-stilbene and -dibenzyl by] the action of sulphur on toluene and [p- and m-] xylene. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (288-295) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (298-305) (Dutch).

Behrens, Wilhelm. Zur Kenntniss des Bisnitrosylbenzyls und der bei seiner Bildung entstehenden Nebenproducte. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (265-278).

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Bromination and nitration in the aromatic series. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (643-647) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (738-741) (Dutch).

Chardin, D. Hydrocarbures aromatiques. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (433-448).

Čičibabin, A. E. Les hydrocarbures gagnés au moyen des combinaisons halogénées sur le pyridine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59-60, II, Pr.-verb.).

Delacre. Sur une méthode de synthèse d'hydrocarbures polycycliques. *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (875-882).

Graebe, C. Ueber die Stereochemie des Benzols. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (526-531).

Jaeger, F. M. Krystallographische Untersuchungen an einer Reihe organischer Verbindungen. [I. 1-3-4-5-Tribromtoluol. II. 1-2-4-5-Tribromtoluol. III. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure. IV. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Amid. V. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Monomethyl-amid. VI. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Monomethyl-Nitramid. VII. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Dimethylamid. VIII. Methyl-para-Chlor-Benzoat. IX. Methyl-para-Brom-Benzoat. X. Aethyläther der para-Methoxy-Zimmtsäure]. *N. Jahrb. Min., Stuttgart*, 1903, **1**, (1-28).

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (3. Mitt.) [Charakteristisches Leuchtvermögen unter der Einwirkung von Tesla-Strömen.] *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3668-3673).

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2245-2262).

——— Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2633-2646).

——— Synthese diarylirter Aethyle. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2646-2649).

——— Ueber das Phenylbutadiën. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2649-2652).

——— und **Storp, W.** Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. *J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.)*, **65**, 1902, (564-578).

Lemoult. Sur quelques composés organiques d'addition. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (966-970).

Marckwald, W. Ueber die Stereochemie des Benzols. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (703).

Markovnikov, V. V. Sur le benzol de la naphte de Grosnij et son caractère chimique. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (635-636).

Noelting, E. und Thesmar, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (628-650).

Weyprecht, Rudolf. Elektrochemische Reduktion aromatischer Di- und Trinitro-körper. *Giessen (Druck v. v. Münchow)*, 1902, (41). 23 cm.

Zelinskij, N. D. Obtention des carbures benzéniques de naphite. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (1-4, II, Pr.-verb.).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-6}

GENERAL.

Korczyński, Antoni. De l'action du brome sur le tétraméthylbenzène, le pentaméthylbenzène et l'hexaméthylbenzène. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad.*, **A**, **42**, 1902, (11-21).

——— Über die Einwirkung des Broms auf das Durol, Penta- und Hexamethylbenzol. (Polish.) *Kraków, Bull. Intern. Acad.*, **1902**, (14-18).

——— Ueber die Einwirkung des Broms auf das Durol, Pentamethyl- und Hexamethyl-Benzol. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (868-872).

HYDROCARBON C_6H_6

Benzene.

Bruner, [Ludwik]. Recherches dynamiques sur la bromuration du benzène. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad.*, **39**, 1902, (162-170).

——— Sur le mécanisme de l'action catalytique de l'iode dans la bromuration du benzène. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad.*, **A**, **42**, 1902, (78-98).

Fleischer, Julius. Ueber den Reactions-Verlauf bei der Einwirkung von Di- und Trinitrochlorbenzol auf mehrbasische Amine und Phenole. Phil. Diss. Basel. Boskowitz, 1901-1902, (41). 8vo.

Nastiukov, A. M. Action du benzol sur la cellulose. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (505-508).

Vasiljev, N. Z. Action de l'azotate de cuivre sur le benzène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (33-37).

Young, Sydney. The vapour pressures and boiling points of mixed liquids. Part I. [Mixtures of chlorobenzene and bromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (768-776); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (107).

DICHLOROIDO BENZENE.

Böllert, Matthias. Ueber Abkömmlinge des as-m-Dichlorjodbenzols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (32). 22 cm.

DIBROMOIDO BENZENE.

Theile, Reinhold. Ueber Abkömmlinge des p-Dibromjodbenzols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (31). 21 cm.

NITROBENZENE.

Gintl, Will[helm] H. Versuche über die Reduction von Nitrobenzol. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1329-1336).

Löb, Walther. Ueber die elektrolitische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Teil I: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. [Nitrobenzol.] Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (110-115).

TRIBROMONITROBENZENE

Jackson, C[harles] Loring und Fiske, A. H. Ueber einige Derivate des 3.4.5-Tribrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133). (p-3218)

DIODONITROBENZENES.

Di-ortho-nitrobenzene $C_6H_3I_2.NO_2$ [6:3:1]

Brenans, P. Sur un nouveau phénol diiodé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135** 1902, (177-179); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (963-966).

s-Diiodonitrobenzene.

Ernst, Waldemar. Ueber Monojodoso-, Monojodo- und Jodiniumverbindungen des s-Dijodnitrobenzols. Diss. Freiburg (Druck v. K. Henn), 1901, (59). 21 cm.

1, 2, 4-CHLORODINITROBENZENE.

Compounds with $CH_2(C_6H_4NMe_2)_2$
and with $CH_2(C_6H_4NEt_2)_2$

Lemoult. Sur quelques composés organiques d'addition. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (966-970).

1, 2, 3, 5-TETRACHLORO-4:6-DINITROBENZENE $C_6Cl_4(NO_2)_2$

Jackson, C[harles] Loring und Carlton, H. A. Ueber Tetrachlor-dinitro-benzol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3855-3857).

1:4:2:5-DIBROMODINITROBENZENES.

Jackson, C[harles] Loring und Calhane, D. F. On the dibromdinitrobenzols derived from paradibrombenzol. [Second Paper.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474).

TRIBROMO-DINITRO-BENZENE

$C_6HBr_3(NO_2)_2$ [5:4:3:2:1]

Jackson, C[harles] Loring und Fiske, A. H. Ueber einige Derivate des 3.4.5-Tribrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133).

1 : 3 : 5- TRINITROBENZENE.

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. Note on the reduction of [1:3:5-] trinitrobenzene . . . with hydrogen sulphide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (29).

CHLOROTRINITROBENZENES $C_6H_2(NO_2)_3Cl$

Picryl chloride.

Crocker, James Codrington. [The action of picryl chloride on ammonium thiocyanate in presence of ethyl, methyl, propyl or isobutyl alcohol; formation of picriminothiocarbonic esters.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (436-440); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (57-58).

— [Action of picryl chloride on sodium amino- β -naphtholsulphonate, *o*-aminophenolsulphonic acid, α -amino- β -naphthol, *o*-*p*-diaminophenol, and aminothymol.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (342-346).

— [Action of picryl chloride on ammonium thiocyanate in presence of ethyl, methyl, propyl, or isobutyl alcohol.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (347-349).

(1, 2, 4, 6)- *Chloro-trinitrobenzene.*

Compound with $CH_2(C_6H_4NMe_2)_2$

Lemoult. Sur quelques composés organiques d'addition. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (966-970).

NITROSOBENZENE.

Bamberger, Eug. Ueber die Einwirkung von alkoholischem Kali und von Formaldehyd auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (732-738).

— Ueber die Selbstzersetzung des Nitrosobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1606-1614).

HYDROCARBON C_7H_8

Toluene.

ω -CHLOROTOLUENE (*Benzyl chloride*)
 $C_6H_5 \cdot CH_2Cl$

Alway, Frederick J. On the nitration of benzyl chloride. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1060-1063).

DICHLOROTOLUENES $C_6H_3MeCl_2$

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. The chlorination of the [six] dichlorotoluenes in presence of the aluminium-mercury couple. . . . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183).

TRICHLOROTOLUENES $C_6H_2MeCl_3$

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. [Preparation of the six trichlorotoluenes and their derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

DIBROMOTOLUENE $C_6H_3MeBr_2$

Davis, William A. [Nitration of 2:4-dibromotoluene; formation of 2:4-dibromo-5-nitrotoluene and 2:4-dibromo-3:5-dinitrotoluene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118).

m-IODOTOLUENE C_6H_4MeI

Umbach, Theodor. Zur Kenntnis der Derivate des *m*-Jodtoluols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttruff), 1901, (48). 21 cm.

2 : 4 : 6- TRINITROTOLUENE $C_6H_2Me(NO_2)_3$

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. Note on the reduction of . . . [2:4:6-] trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (27-28).

DICHLORONITROTOLUENES $C_6H_2MeCl_2 \cdot NO_2$

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. [2:5-Dichloro-3-nitrotoluene and 3:4-dichloro-5-nitrotoluene and their reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

————— The constitution of the nitro-derivatives . . . of the dichlorotoluenes. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1344-1349); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184).

TRICHLORONITROTOLUENES



Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. [The trichloronitrotoluenes.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

DIBROMONITROTOLUENE $C_6H_2MeBr_2 \cdot NO_2$

Davis, William A. [2:4-Dibromo-5-nitrotoluene and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118).

IODONITROTOLUENE $C_6H_3MeI \cdot NO_2$

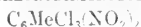
Kok, Bernhard Richard. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des 4-Nitro-2-Jodtoluols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (46). 21 cm.

DICHLORODINITROTOLUENES



Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. The constitution of the . . . dinitro-derivatives of the dichlorotoluenes. London, J. Chem. Soc., **18**, 1902, (1344-1349); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184).

TRICHLORODINITROTOLUENES



Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. [The trichlorodinitrotoluenes.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

(D-3218)

DIBROMODINITROTOLUENE



Davis, William A. [2:4-Dibromo-3:5-dinitrotoluene and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118).

HYDROCARBONS C_8H_{10} *o*-Xylene.3:5-DICHLORO-*O*-XYLENE $C_6H_2Me_2Cl_2$

Crossley, Arthur William and Le Sueur, Henry Rondel. 3:5-Dichloro-*o*-xylene . . . [and its densities, magnetic rotation, and refractive values; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1533-1537); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (190-191).

4:5- and 4:6-DINITRO-*O*-XYLENE

Noelting, E. und Thesmar, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

m-Xylene.

Schmierer, Friedrich. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des *s*-Jod-*m*-Xylols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (32). 21 cm.

Ethylbenzene.

 γ -IODOETHYLBENZENE C_6H_4EtI

Klages, August und Storp, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).

2 E 2

HYDROCARBONS C_9H_{12} *iso*-Propylbenzene $C_6H_5 \cdot C_3H_7$ CHLORO-ISOPROPYLBENZENE $C_9H_{11}Cl$ *i.e.*
 $C_6H_5CMe_2Cl$

and the corresponding IODO-ISOPROPYLBENZENE.

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).DIBROMO-ISOPROPYLBENZENE $C_9H_{10}Br_2$ *i.e.* $PhCMeBr \cdot CH_2Br$ **Klages**, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).Ethyltoluene C_6H_4MeEt

o-IODO-m-ETHYLTOLUENE.

Jahn, Max. Die Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des o-Jod-m(5)-äthyltoluols. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (61). 21 cm.HYDROCARBONS $C_{10}H_{14}$ Dimethylethylbenzene $C_6H_3Me_2Et$

IODO-S-PIMETHYLETHYLBENZENE

 $C_6H_2IMe_2Et$ [2 : 1 : 3 : 5]**Klages**, August und **Storp**, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).Cymene $C_6H_4Me \cdot C_3H_7$

IODO-CYMENES

 $C_6H_3IMe(C_3H_7)$ [2 : 1 : 4] and [3 : 1 : 4].**Klages**, August und **Storp**, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).Butylbenzenes $C_6H_5 \cdot C_4H_9$ TETRABROMOBUTYLBENZENE $C_{10}H_{10}Br_4$ *i.e.* $PhCHBr \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot CH_2Br$ **Klages**, August. Ueber das Phenylbutadien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649-2652).p-IODO-ISOBUTYLBENZENE $C_6H_4I \cdot C_4H_9$ **Klages**, A. und **Storp**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).p-IODO-tert-BUTYLBENZENE $C_6H_4I \cdot CMe_3$ **Klages**, August und **Storp**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).HYDROCARBONS $C_{11}H_{16}$ Methylbutylbenzenes $C_6H_4Me \cdot C_4H_9$ **Niemczycki**, Stanisław. Sur les trois butyltoluènes isomères. (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (137-142).

IODO-METHYL-tert-BUTYLBENZENES

 $C_6H_3IMe \cdot CMe_3$ [2 : 1 : 3] and [2 : 1 : 5]**Klages**, August und **Storp**, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).Phenylpentane $C_6H_5 \cdot CHMe \cdot CH_2Et$

(Amylbenzene)

CHLORO-PHENYLPENTANE $C_{11}H_{15}Cl$ *i.e.* $Ph \cdot CMeCl \cdot CH_2Et$ **Klages**, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).

HYDROCARBONS $C_{12}H_{18}$ Triethylbenzenes $C_6H_5Et_3$

Klages, August. Ueber symm. und asymm. Triäthylbenzol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (394-400).

s-TRIETHYLIODOBENZENE $C_6H_4C_2H_5_2I$

Klages, August. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (394-400).

HYDROCARBONS $C_{22}H_{38}$ Cetylbenzene $C_6H_5 \cdot C_{16}H_{33}$ p-IODO-CETYL-BENZENE $C_6H_4I \cdot C_{16}H_{33}$

Klages, August und **Storp**, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reactionsfähigkeit halogenirter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.) **65**, 1902, (564-578).

HYDROCARBON $C_{25}H_{44}$ Cetylmesitylene $C_6H_2Me_3 \cdot C_{16}H_{33}$ IODO-CETYLMESITYLENE
 $C_6HIMe_3 \cdot C_{16}H_{33}$ [4: 1: 3: 5: 2]

Klages, A. und **Storp**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (564-578).

HYDROCARBONS $C_{11}H_{16}$

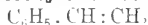
Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1'-alkylirte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506-3510).

Kunckell, F. und **Vossen**, F. Einwirkung von Phenylhydrazin und Methylphenylhydrazin auf p-Methyl- α - β -dichlorstyrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2291-2294).

Kunckell, F. und **Vossen**, F. Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf α , β -Dichlorstyrole. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2294-2295).

HYDROCARBONS C_8H_8

Phenylethylene (Styrene)



Kronstein, A. Zur Kenntniss der Polymerisation. [1. Mitt. Polymerisation des Styrols und der Cyansäure.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4150-4153).

——— Zur Kenntniss der Polymerisation. [2. Mitt. Mesomorphe Polymerisation. (Typus: Styrol.)] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4153-4157).

PHENYLNITROETHYLENE



[Reduction to phenylacetic aldoxime].

Bouveault, L. et **Wahl**, A. Un procédé de synthèse graduel des aldéhydes. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1145-1147).

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Ueber Abkömmlinge des Phenyl-nitroäthylens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (1-18).

PHENYLBROMONITROETHYLENE.

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **5**, 1902, (1-18).

p-NITROPHENYLNITROETHYLENE



and its bromo derivative.

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (1-18).

HYDROCARBONS C_9H_{10} β -Allylbenzene $C_6H_5 \cdot CMe : CH_2$

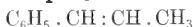
(Phenylpropylene, methylstyrene, metho-1'-vinylbenzene.)

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).

——— Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1'-alkylierte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506-3510).

Tiffeneau, Marc. Sur le méthoéthénylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (845-847).

Propenylbenzene



Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

1-Methyl-4-vinylbenzene



Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

HYDROCARBONS $C_{10}H_{12}$ Phenylbutylene $C_6H_5 \cdot CMe : CH \cdot CH_3$

(1'-Metho-1'-propenylbenzene.)

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1'-alkylierte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506-3510).

p-Iodo derivative $C_6H_4I \cdot CMe : CHMe$

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).

Phenylbutylene

CHLORO-BUTENYL-BENZENE $C_{10}H_{11}Cl$ 

Klages, August. Ueber das Phenylbutadien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649-2652).

1-Methyl-4-propenylbenzene



and its nitrosochloride.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

1-Ethyl-4-vinylbenzene



Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

HYDROCARBONS $C_{11}H_{14}$ Phenylamylene $C_6H_5 \cdot CMe : CHEt$

(1'-Metho-1'-butenylbenzene).

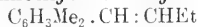
Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).

Also its dibromide.

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1'-alkylierte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506-3510).

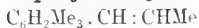
HYDROCARBONS $C_{12}H_{16}$

1:3-Dimethyl-4-butenylbenzene

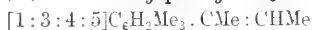


and its nitrosochloride.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

Propenylmesityleneand its *nitrosochloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

HYDROCARBONS $\text{C}_{13}\text{H}_{18}$ **1, 3, 4-Trimethylphenylbutylene**

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633–2646).

Phenylheptylene

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633–2646).

HYDROCARBON $\text{C}_{24}\text{H}_{40}$ **1 : 3-Dimethyl-4-hexadecenyl-4'-benzene**

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

HYDROCARBON $\text{C}_{25}\text{H}_{42}$ **1 : 3 : 5-Trimethyl-2-hexadecenyl-2'-benzene $\text{C}_6\text{H}_2\text{Me}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_{14}\text{H}_{29}$**

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

HYDROCARBONS $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}$ **HYDROCARBON C_8H_6** **Phenylacetylene $\text{CPh} : \text{CH}$**

Buchner, Eduard und **Lehmann**, Louis. Phenylacetylen und Diazoessigsäure-ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (35–37).

Jocić, Ž. I. Action du magnésium-phénylacétylène sur les aldéhydes chlorés. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 241–242).

HYDROCARBON $\text{C}_{10}\text{H}_{10}$ **Phenylbutadiene**

Klages, August. Ueber das Phenylbutadiën. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649–2652).

Liebermann, C. und **Riiber**, C. [N. Ueber Allophenylbutadiën. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2696–2698).

HYDROCARBON $\text{C}_{11}\text{H}_{12}$ **Phenylpentadiene**

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649–2652).

HYDROCARBON $\text{C}_{12}\text{H}_{14}$ **Phenylhexadiene**

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649–2652).

HYDROCARBONS $\text{C}_n\text{H}_{2n-12}$ **HYDROCARBONS C_{10}H_8** **Naphthalene.**

Consonno, Fortunato. Etude sur quelques dérivés de la naphthaline. Thèse sc. Genève, 1900–1901, (42). 8vo.

Erlenmeyer, E[mil] jun. und **Kunlin**, J. Ueber eine Synthese der α -Naphthoësäure und des Naphthalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (384–386).

Gerčik, I. Sur l'équilibre des systèmes naphthaline-iodoforme. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843-844).

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituirte Derivate des Naphthalins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

Noelting, E. Ueber Ringbildungen aus peri-Derivaten des Naphthalins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (5).

Panchaud de Bottens, A. Versuche über die elektrolytische Oxydation des Naphthalins. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (673-675).

Sapožnikov, A. V. et Rdultovskij. Sur les alliages de naphthaline avec l'acide picrique et le trinitrocrésol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516).

Soden, H. v. und Rojahn, W. Ueber das Vorkommen von Naphthalin in ätherischen Oelen. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (779).

Zeleneckij. Sur l'équilibre des systèmes aniline-naphthaline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 844-845).

NITRONAPHTHALENE $C_{10}H_7(NO_2)$

Sapožnikov, A. V. et Mežinskij. Les alliages de l'acide picrique avec le nitronaphthaline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516).

DINITRONAPHTHALENES $C_{10}H_6(NO_2)_2$

1:8-Dinitronaphthalene.

Eckstein, O. Ueber die Sulfurierung von 1:8-Dinitronaphthalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3403-3404).

4:5-Dinitronaphthalene and its derivatives.

Ullmann, F. und Consonno, F. Ueber Halogendinitronaphthaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-14}

HYDROCARBON $C_{12}H_{10}$

Diphenyl $C_6H_5 \cdot C_6H_5$

Forgan, W. Russell. Recherches sur quelques sulfones et sulfures aromatiques et sur une nouvelle préparation des dérivés orthonitrés du biphenyle. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (40). 8vo.

Löb, Walther. Notiz über die pyrogene Darstellung von Diphenyl mittels des elektrischen Stromes. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (777-778).

HYDROCARBON $C_{13}H_{12}$

Diphenylmethane $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$

Albrecht, Walther. Ueber Cyclopentadienchinone. Kondensationsversuche mit Diphenylmethan. Dihydronaphthalin und Cyclopentadien. Diss. München. Berlin (Druck v. P. Stankiewicz), 1902, (44). 25 cm.

DIPHENYLBROMOMETHANE.

Čičibabin, A. E. Action du diphenylbromméthane sur le pyridine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (133-137).

Di-o-NITRODIPHENYLMETHANE



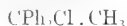
Bertram, W. Ueber Di-o-dinitrodiphenylmethan und Di-o-dinitrobenzophenon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (327-345).

Schnitzspahn, Karl. Ueber s-Di-o-dinitrodiphenylmethan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (315-326).

TETRANITRO-DIPHENYLMETHANE



Schorlemmer, Karl. Darstellung des s-o-p-Dinitrodiphenylmethans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (305-307).

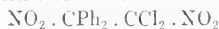
HYDROCARBONS $C_{14}H_{14}$ Diphenylethane $CHPh_2 \cdot CH_3$ α -CHLORODIPHENYLETHANE

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

BROMODIPHENYLETHANE $CPh_2Br \cdot CH_3$

Wheeler, H. L. and **Johnson**, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690).

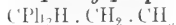
DIPHENYLDICHLORODINITROETHANE



Biltz, Heinrich. Aliphatische Nitro-körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1528-1533).

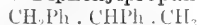
Phenyl-*p*-tolylmethaneBROMOPHENYL-*p*-TOLYLMETHANE

Wheeler, H. L. and **Jamieson**, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

HYDROCARBONS $C_{15}H_{16}$ $\alpha\alpha$ -Diphenylpropane

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

Masson, H. Synthese de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

 $\alpha\beta$ -Diphenylpropane

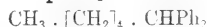
Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

HYDROCARBON $C_{16}H_{18}$ Diphenylbutane $CH_2Et \cdot CHPh_2$

Masson, H. Synthese de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

HYDROCARBON $C_{18}H_{22}$

Diphenylhexane



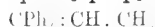
Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-16} HYDROCARBONS $C_{14}H_{12}$ $\alpha\alpha$ -Diphenylethylene $CPh_2 : CH_2$

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

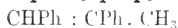
 $\alpha\beta$ -Diphenylethylene $PhCH : CHPh$
(*Stilbene*).*p*-CHLOROSTILBENE

Walther, R. von und **Raetze**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

HYDROCARBONS $C_{15}H_{14}$ $\alpha\alpha$ -Diphenylpropylene

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

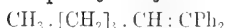
Masson, H. Synthese de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

$\alpha\beta$ -Diphenylpropylene

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

HYDROCARBON C₁₆H₁₆**Diphenylbutylene** CHEt : CPh₂

Masson, H. Synthèse de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinoles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

HYDROCARBONS C₁₈H₂₀**Diphenylhexylene**

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

Polymeride of Phenylpropylene

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633-2646).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-18}**HYDROCARBONS C₁₄H₁₀****Anthracene.**

Findlay, Alexander. The solubility of . . . anthracene [in benzene]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1220-1221); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (172).

NITROANTHRACENE. Derivatives.

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (205-246).

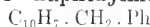
Phenanthrene.

Kunz, Max Albert. Untersuchungen über Phenanthren. Phil. Diss. Zürich. Berlin (J. Springer), 1901-1902, (VI + 152). 24 cm. 4 M.

Werner, A. Beitrag zur Chemie des Phenanthrens. Unter Mitwirkung von B. Löwenstein, A. Wack, T. Frey, M. Kunz, K. Rekner, A. Ney, H. Heil, A. Scherrer, H. Schwabacher, J. Künz und A. Grob. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).



Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-20}**HYDROCARBON C₁₇H₁₄****Phenyl- α -naphthylmethane****THIOCYANO-DERIVATIVE.**

Phenyl- α -naphthylcarbinyll thiocarbimide
C₁₀H₇ . CHPh . NCS

Wheeler, H. L. and **Jamieson**, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

HYDROCARBON C₂₀H₂₀**Bisphenylbutadiene.**

Liebermann, C. und **Riiber**, C. N. Ueber Allophenylbutadiën. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2696-2698).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-22}**HYDROCARBON C₁₈H₁₆****Triphenylmethane** CHPh₃

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Triphenylmethan und concentrirte Schwefelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1754).

————— Dibenzalacetone und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

Fischer, Otto. Notiz über einige Ionenphänomene bei Triphenylmethanfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281).

Ullmann, F. Ueber Triphenylmethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1811-1813).

Walden, P. Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. [Triphenylmethanderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018-2031).

CHLORO and BROMO DERIVATIVES.

Čičibabin, A. E. Action du triphénylchlorométhane et du triphénylbromométhane sur le pyridine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (137-140).

Triphenylmethyl CPh_3 (?)

Gomberg, M[oses]. Ueber das Triphenylmethyl. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1822-1840).

————— Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2397-2408).

————— Ueber Triphenylmethyl. Condensation zum Hexaphenyläthan. (6. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3914-3920).

————— On trivalent carbon. (Fourth Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (597-628).

Kehrmann, F. Zwei Berichtigungen [zu F. Kehrmann und F. Wenzel: Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs etc. Diese Ber. **34**, 1901, (3815-3819) und E. Börnstein: Ueber einen besonderen Fall von sterischer Hinderung. Diese Ber. **34**, 1901, (4348-4351)]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (622).

Korsakova, M. Sur le triphénylméthyl. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (65-69, II).

Markovnikov, V. V. Application de la théorie d'influence réciproque à la déclaration des propriétés du triphénylméthyl. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (140-141, II, Pr.-verb.).

Ethylamine derivative, $C_{21}H_{21}N$, and the corresponding propylamine and amylamine derivatives.

Gomberg, M[oses]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1822-1840).

TRIPHENYLBROMOMETHANE PENTABROMIDE, $C_{13}H_{15}Br_6$, and PENTAIODIDE.

TRIPHENYLIODOMETHANE PENTAIODIDE.

Gomberg, M[oses]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1822-1840).

HYDROCARBON $C_{23}H_{12}$

Tritylmethane $CH(C_6H_5)_3$

Gomberg, M[oses]. Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2397-2408).

TRITOLYLCHLOROMETHANE $C_{22}H_{21}Cl$

Double salts with zinc, iron and mercury.

Gomberg, M[oses]. Ueber das Triphenylmethyl. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1822-1840).

HYDROCARBON $C_{12}H_4$

Dibenzylmesitylene

$C_6HMe_2(CH_2 \cdot Ph)_2$

Mills, William Hobson and Easterfield, Thomas Hill. [Dibenzylmesitylene]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1323-1324).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-24} HYDROCARBON $C_{18}H_{12}$

Chrysene.

Gnehm, Robert. Recherches sur des produits d'oxydation du chrysène. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (46). 8vo.

HYDROCARBONS C_nH_{2n-25} HYDROCARBON $C_{21}H_{16}$ Di- α -naphthylmethane $CH_2(C_{10}H_7)_2$

Di- α -NAPHTHYLCARBINYL BROMIDE
($C_{10}H_7$)₂CHBr

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-46} HYDROCARBON $C_{38}H_{30}$

Hexaphenylethane.

Ullmann, F. und Borsum, W. Zur Kenntniss des Hexaphenyläthans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2877-2881).

1140 REDUCED BENZENOID HYDROCARBONS. CYCLIC HYDROCARBONS OTHER THAN BENZENOID HYDROCARBONS. (TERPENES, &c.)

GENERAL.

Adadurov, Iv. Sur l'origine du pétrole. (Russe.) Chimik, Vil'na, **II**, **34**, 1902, (781-785).

Aschan, Ossian. Zur Genese der Naphtene und der Naphtensäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (1-39).

Charičkov, K. V. Sur la naphte de Fergana. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (395-397).

Composition élémentaire des naphtes russes, leur classification. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (629-632).

Sur la composition de la naphte de Texas. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643).

et **Volochovič, L. I.** Précipitation fractionnaire de fractions lourdes de la naphte par les mélanges des alcools amylique et éthylique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 851).

Coffignier, Ch. Sur la solubilité de quelques résines tendres. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (549-555).

Čugajev, L. A. Sur une classe nouvelle des substances xanthogéniques colorées. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 532-533).

Sur les nitrosochlorides. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 851-853).

Contribution à l'étude de la population des bactéries dans la naphte. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (109-110, II, Pr.-verb.).

Deussen, Ernst. Zur Kenntniss des westindischen Sandelholzöles. 2. Mitt. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (288-293).

Doebner, O[skar]. Ueber die ungesättigten Säuren der Sorbinsäurereihe und ihre Umwandlung in cyclische Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2129-2138). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2538).

Godlevskij, I. O. Cyclène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (63-64, II, Pr.-verb.).

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de cèdre de l'Atlas. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (582-583).

Grünwald, Maximilian. Allgemeines über die ätherischen Oele, ihre Eigenschaften, Prüfung und Gewinnung. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (165-166, 184-185, 202-203).

Kistiakovskij, V. A. Propriétés capillaires de quelques hydrocarbures cycliques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 735-737).

Kondakow, I[van]. Zur Frage über die isomeren Verwandlungen in der Thujylreihe und zur Constitution der Thujons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (720-724).

Kozlovskij, N. I. La distillation sèche des substances organiques. Térébenthine, colophane et les huiles de la colophane. (Russe.) Kazan, 1902, (19, avec 2 tabl. des plans). 24 cm.

Markovnikov, V. V. Sur le benzol de la naphte de Grosnij et son caractère chimique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (635-636).

Y a-t-il du subérané dans la naphte? (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (917-918).

Muchin, V. Huiles de graissage obtenu en partant de la naphte de Grosnij. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 850).

Perkin, W. H. jun. Die synthetische Darstellung von Kohlenstoffingen. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2091-2129).

Salome, G. Nombres d'iode pour les fractions légères de la naphte de Grosnij. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 850).

Theulier, Eug. Etude sur l'essence de verveine de Grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1113-1117).

Wallach, O. Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen XI. 1. Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. 2. Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss. math.-phys. Kl., **1902**, (297-304).

Wischin, Rudolf. Die cyclischen Polymethylene des Erdöles. (Fort-schritte auf dem Gebiete der Forschung über die Chemie der cyclischen Polymethylene in den letzten zwei Jahren.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (334-335, 354-356).

Zelinskij, N. D. Sur l'activité optique des plus simples dérivés de méthylpentaméthylène et méthylhexaméthylène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (108-109).

Sur les hydrocarbures saturés cycliques actifs. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 245-246).

Zelinskij, N. D. Transformation des hydrocarbures de la naphte dans les acides grasses et les graisses. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 968-971).

Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488-2494).

Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677-2682).

HYDROCARBONS C_nH_{2n}

HYDROCARBON C_4H_8

Methyltrimethylene $CHMe \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$

Dalle, P. L'addition de l'acide HBr

au méthyl-triméthylène $\begin{matrix} H_2C \\ | \\ H_2C \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH-CH_3$

et comparaison des dérivés du méthyl-triméthylène et du méthyl-tetraméthylène

$H_2C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH-CH_3$. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (139-142, 144-146).

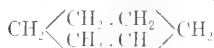
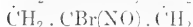
Demjanov, N. Ja. Action du brome sur le méthyltriméthylène en absence de la lumière. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (217-221).

IODO-DERIVATIVE.

Demjanov, N. Ia. Sur le rapport de $CH_2 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} - CH_2I$ à potassium hydrate. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141, II, Pr.-verb.).

HYDROCARBONS C_6H_{12}

Cyclohexane (Hexamethylene)

1 : 4—DIBROMO-1 : 4-DINITROSO-
CYCLOHEXANE

and the isomeric

1 : 4-BISNITROSYL DERIVATIVE.

Piloty, O. und Steinbock, H. Ueber Halogennitrosverbindungen des Diketocyclohexamethylens und eine secundäre Nitroverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101–3117).

1 : 4-DICHLORO—1 : 4-DINITROSO-
CYCLOHEXANE

and the isomeric

1 : 4—BISNITROSYL DERIVATIVE.

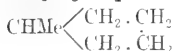
Piloty, O. und Steinbock, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101–3117).

1 : 4-DIBROMO-1 : 4-DINITROCYCLOHEXANE
and the corresponding

1 : 4-DICHLORO DERIVATIVE.

Piloty, O. und Steinbock, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101–3117).

Methylcyclopentane



Zelinsky, N[ikolaj] und Moser, A. Ueber Ringschliessung mittels magnesiumorganischer Verbindungen. Eine Totalsynthese des Methylcyclopentans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2684–2686).

IODO-METHYLCYCLOPENTANE



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclo-

penten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488–2494).

HYDROCARBONS C_7H_{14}

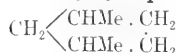
Cycloheptane (Heptamethylene).

Markovnikov, V. V. Heptanaph-tylènes isomères. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 523).

Sur les heptanaph-tylènes. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (632–635, 720).

Quelques dérivés du cycloheptane. Subérane. Disubéryle. Ethylsubérane. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904–916).

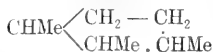
1, 3-Dimethylcyclopentane



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677–2682).

HYDROCARBONS C_8H_{16}

1 : 2 : 3-Trimethylpentamethylene



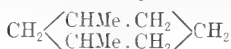
Zelinskij, D. D. et Tesner, A. Synthèse du 1, 2, 3-triméthylpentaméthylène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 107–108).

1-Methyl-3-ethylcyclopentane



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677–2682).

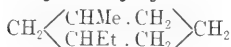
1 : 3-Dimethylcyclohexane



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677-2682).

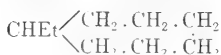
HYDROCARBONS C_8H_{18}

1-Methyl-3-ethylcyclohexane



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677-2682).

Ethylcycloheptane



(Ethylsuberane).

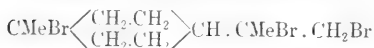
Markovnikov, V. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904-916).

HYDROCARBON $\text{C}_{10}\text{H}_{20}$

Terpane.

TRIBROMO-DERIVATIVE $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{Br}_3$

TRIBROMOHEXAHYDROISOPROPYLTOLUENE



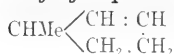
(Terpineol tribromide).

Wallach, O[tto]. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (56. Abh.) — Ueber Terpineol. (Mitbearbeitet von O. Rahn.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (79-96).

HYDROCARBONS $\text{C}_{10}\text{H}_{20-2}$ HYDROCARBON C_9H_{10}

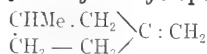
Methylcyclopentene



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488-2494).

HYDROCARBONS C_7H_{12}

Methylmethylenecyclopentane



Speranskij, N. A. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26).

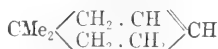
Methylcyclohexene.

Wallach, O[tto]. Ueber Cyclo-Methylhexen und Cyclo-Methylhexenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2822-2825).

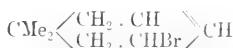
Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488-2494).

Hydrocarbon C_7H_{12}

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

HYDROCARBON C_8H_{14} 1 : 1-Dimethyl- Δ^3 -tetrahydrobenzene

5-BROMO-DERIVATIVE



Crossley, A. W., and Le Sueur, H. R. [5-Bromo-1 : 1-dimethyl- Δ^3 -tetrahydrobenzene, and its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (821-837).

HYDROCARBONS C_9H_{16}

Cyclogeraniolene.

Wallach, O[tto]. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

Pulegene.

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

Pulenene.

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

HYDROCARBONS $C_{10}H_{18}$

Camphane.

Zelinskij, N. D. et Aleksandrov, D. Sur un camphane liquide. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 34, 1902, (Pr.-verb. 616-647).

TRIBROMO DERIVATIVE $C_{10}H_{15}Br_3$

(Bromocamphane dibromide).

Semmler, F. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 35, 1902, (1016-1022).

TRICHLORO DERIVATIVE $C_{10}H_{15}Cl_3$

(Camphene trichloride).

Semmler, F. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 35, 1902, (1016-1022).

BROMONITRO DERIVATIVE



Forster, Martin Onslow . . . Comparison of bromonitrocamphane with bromonitrocamphor. [Action of phenylhydrazine on 1:1-bromonitrocamphane.] London, J. Chem. Soc., 81, 1902, (865-870); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 18, 1902, (116-117).

Salvene.

Seyler, H. Ueber einen neuen Bestandtheil im deutschen Salbeöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 35, 1902, (550-552).

HYDROCARBONS $C_{11}H_{20}$

Homomenthene and Homocarvomenthene.

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (53. Abh.) Synthesen in der Terpenreihe. I. Synthese hydroaromatischer und aromatischer Verbindungen aus Cyclohexenonen. (Mitbearbeitet von Hans Böttcher.) II. Synthese homologer Menthene und Terpene. (Mitbearbeitet von Fritz Thölke.) III. Verbindungen aus Pentanon. (Mitbearbeitet von N. Speransky.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 323, 1902, (135-160).

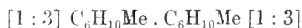
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

HYDROCARBON $C_{12}H_{22}$ Dicyclohexyl $C_6H_{11} \cdot C_6H_{11}$

Kursanov, N. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 34, 1902, (221-226).

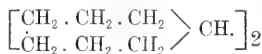
HYDROCARBONS $C_{14}H_{26}$

Dimethyldicyclohexyl



Kursanov, N. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 34, 1902, (221-226).

Disuberyl



Markovnikov, V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 34, 1902, (904-916).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-4} HYDROCARBONS C_5H_6 Cyclopentadiene $CH_2 \begin{array}{l} \diagup CH : CH \\ \diagdown CH : CH \end{array}$

Albrecht, Walther. Ueber Cyclopentadienchinone. Kondensationsversuche mit Diphenylmethan. Dihydronaphtalin und Cyclopentadien. Diss. München. Berlin (Druck v. P. Stankiewicz), 1902, (44). 25 cm.

Balhorn, Hans. Ueber die negative Wirkung der Kohlenstoffdoppelbindungen auf benachbarte Methylengruppen speciell beim Cyclopentadien. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (62). 23 cm.

POLYMERIDE.

Kronstein, A. Zur Kenntniss der Polymerisation. [1. Mitt. Polymerisation des Styrols und der Cyansäure.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4150-4153).

HYDROCARBONS C_6H_8

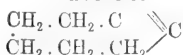
Dihydrobenzenes.

Antoni, Wilhelm. Ueber die beiden Dihydrobenzole und einige ihrer Homologen. Ein Beitrag zur Kenntnis zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (31). 23 cm.

HYDROCARBONS C_7H_{10} $\Delta^{1,3}$ —Dihydrotoluene.

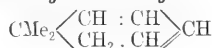
Harries, C[arl]. Ueber das $\Delta^{1,3}$ -Dihydrotoluol und eine Modification der **Wagner'schen** Oxydationsregel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1166-1176).

Suberene



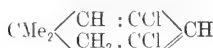
Markovnikov, V. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904-916).

(D-3218)

HYDROCARBONS C_8H_{12} 1:1-Dimethyl- $\Delta^{2,4}$ -dihydrobenzene

Crossley, A. W. and Le Sueur, H. R. [Dimethyl- $\Delta^{2,4}$ -dihydrobenzene, and its dibromide, hydrobromide and nitroschloride; its densities, magnetic rotation and refractive values; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (821-837).

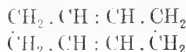
DICHLORO DERIVATIVE



Crossley, Arthur William and Le Sueur, Henry Rondel. [3:5-Dichloro-1:1-dimethyl- $\Delta^{2,4}$ -dihydrobenzene, and its densities, magnetic rotation and refractive values; also the action of bromine and of halogen acids on it, and its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (821-837).

— — — — — [Action of phosphorus pentachloride on dichlorodimethyl-dihydrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1536); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (190-191).

Cyclooctadiene



and its dimethyl and diphenyl derivatives.

Doebner, O[skar]. Ueber die ungesättigten Säuren der Sorbinsäurereihe und ihre Umwandlung in cyclische Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2129-2138). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2538).

HYDROCARBON C_9H_{14}

Didehydrocampholene.

Béhal, A. Acides campholénique et nitrocampholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).

HYDROCARBONS $C_{10}H_{16}$

Dimethylethyldihydrobenzene



and Dimethylisopropyldihydrobenzene.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

TERPENES.

General.

Čugajev, L. A. Xanthonamides des terpènes. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 529-532).

Fromm, Emil und Clemens, Paul. Ueber das Schicksal cyklischer Terpene und Campher im thierischen Organismus. (2. Mitt.) Ueber die Menthol- und Borneol-glykuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (385-392).

Heusler, F. The chemistry of the terpenes. Translated by Francis J. Pond. Revised, enlarged and corrected. London (Churchill), 1902, (xv + 457). 23 cm. 17s.

Konovalov, M. I. Synthèse des terpènes en employant les combinaisons halogénées d'aluminium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (31-33).

et Kikina, Z. V. Action nitrifique de l'acide nitrique sur les carbures saturés et sur leur dérivés. Nitration du dihydrocamphène et du chlorhydrate de pinène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (935-944).

Perkin, W. H., sen. [Magnetic rotation of *l*-limonene, carvene, pinene and its hydrochloride, dipentene hydrochloride, and camphene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (315-317).

Schindelmeiser, J. Einige Bestandtheile des Galgantöles. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (308).

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (53. Abh.) Synthesen in der Terpenreihe.

I. Synthese hydroaromatischer und aromatischer Verbindungen aus Cyklohexenonen. (Mitbearbeitet von Hans Böttcher.) II. Synthese homologer Menthene und Terpene. (Mitbearbeitet von Fritz Thölke.) III. Verbindungen aus Pentanon. (Mitbearbeitet von N. Speransky.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (54. Abh.) — Ueber das Isoxim aus Tetrahydrocarvon. (Mitbearbeitet von L. Frese-nius.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (55. Abh.) — Ueber Verbindungen der Thujon-reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (56. Abh.) — Ueber Terpeneol. (Mitbearbeitet von O. Rahn.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (79-96).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (57. Abh.) — Ueber ein neues Trimethylhexanon, $C_8H_{14}O$, und Trimethylhexanon, $C_8H_{16}O$, sowie über $\beta\beta$ -Dimethylpentanon. (Mitbearbeitet von A. Scheunert.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (97-112).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (58. Abh.) — Ueber Isomerisirung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. (Mitbearbeitet von M. Franke.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902 (112-117).

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (59. Abh.) — Ueber Phellandren. (Mitbearbeitet von Th. Böcker.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (269-280).

——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (60. Abh.) — Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Alkamine und in sauerstofffreie Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (281-310).

——— Neue Synthesen in der Terpenreihe (II). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

Ramsay, William, Chick, Harriette and **Collingridge, Frank**. [Gutta, and the action of bromine, hydriodic acid, and a mixture of nitric and sulphuric acids on it; also its oxidation.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1367-1372).

Camphene.

Dodge, F. D. The constitution of camphene. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (649-657).

Kondakov, I. L. Sur les synthèses dans la série hydroaromatique sous l'influence du zinc chloride. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (50, II Pr.-verb.).

— et **Lučinin, E.** Zur Frage von Fenchon und Kamphen. (Russ.) Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-7).

Konovalov, M. I. Sur la nitrification du camphène et du bornilène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (43-44, II, Pr.-verb.).

Semmler, F. W[ilhelm]. Zur Camphen- und Campherfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1016-1022).

Šindelimejzer, I. V. Sur le camphène gauche à grande rotation. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977).

Fenchene.

Kondakov, I. L. Sur les synthèses dans la série hydroaromatique sous l'influence du zinc chloride. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (50, II, Pr.-verb.).

— et **Lučinin, E.** Zur Frage von Fenchon und Kamphen. (Russ.) Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-7).

Wallach, O[tto]. Zur Geschichte des Fenchens. Eine Antwort an Herrn Kondakow. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (586-596).

Myrcene.

DIMYRCENE NITROSITE ($C_{10}H_{15}N_3O_7$)₂

Harries, C[arl]. „Zur Chemie des Parakautschuks“. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3256-3266).

(D-3218)

Phellandrene.

Wallach, O[tto]. Ueber Phellandren. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (104-107); Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (269-280).

Pinene.

Genvresse, P. Action de l'acide arsénique cristallisé sur le pinène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (360-362); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (31-40).

Hoffmann, Heinrich. Zur Kenntnis der Pinens und der Pinonsäure. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (40). 23 cm.

Zelinskij, N. D. Sur un pinène ayant un caractère saturé. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 647).

Zelinskij, N. D. et **Aleksandrov.** Un pinène gauche ayant un grand pouvoir rotatoire. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 848-849).

Sabinene.

Semmler, F. W[ilhelm]. Ueber Sabinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2045-2049).

HYDROCARBONS $C_{11}H_{18}$

Homoterpenes.

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-8}

HYDROCARBON $C_{15}H_{24}$

Cadinene.

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de cèdre de l'Atlas. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (582-583).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-8} HYDROCARBONS $C_{12}H_{16}$

Dicyclododecatriene



and its trimethyl homologue.

Doebner, O[skar]. Ueber die ungesättigten Säuren der Sorbinsäurereihe und ihre Umwandlung in cyclische Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2129-2138). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2538).

Phenylcyclohexane $C_6H_{11}Ph$

Lessing, Rudolf. Ueber 1.4-N-Methylpyrrolidindicarbonsäure. Ueber eine Bildung von Phenylcyclohexan aus Chininit. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (58). 23 cm.

HYDROCARBONS C_nH_{2n-10} HYDROCARBON C_9H_8 Indene $C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \end{smallmatrix} \diagup CH$

Bühner, Adolf. Ueber Condensationsprodukte des Indens. [Benzylinden, Benzylbenzylideninden, Oxydibenzylinden, Methylbenzylideninden, Dibenzylinden, Methylanisylideninden, Anisylideninden, Anisylinden.] Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (40). 23 cm.

HYDROCARBON $C_{10}H_{10}$

Methylindene.

Boes, J. Ueber die Methylindene des Steinkohlentheers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1762-1764).

HYDROCARBONS $C_{11}H_{12}$

Dimethylindenes.

Boes, J. Ueber die Dimethylindene des Theers. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (84-86).

HYDROCARBON $C_{16}H_{22}$ Phenyldihydrotropinene $C_{10}H_{17}Ph$

Konovalov, M. I. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (31-33).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-16} HYDROCARBON $C_{13}H_{10}$ Fluorene $C_6H_4 \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown \end{smallmatrix} CH_2$

Delacre. Sur une méthode de synthèse d'hydrocarbures polycycliques. Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (875-882).

Densch, Alfred. 1. Ueber den Fluorenoxalester. 2. Ueber Einwirkung von Ameisenester auf Fluoren. Diss. Würzburg. Königsberg i. Pr. (Druck v. Leopold), 1902, (39). 22 cm.

Henle, Franz Wilh. Ueber die Reaktionen der Methylengruppe im Fluoren und über die Reduktion von Aethylen-doppelbindung mit Aluminiumamalgam. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (157). 24 cm.

HYDROCARBONS $C_{14}H_{12}$

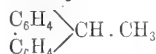
Dihydrophenanthrene.

PHENANTHRENE DIBROMIDE



Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

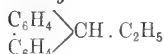
Methylfluorene



Wislicenus, Wilhelm und **Densch**, Alfred. Ueber den Fluorenoxalester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (759-765).

HYDROCARBON $C_{15}H_{14}$

Ethylfluorene



Wislicenus, Wilhelm und **Densch**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (759-765).

1150 UNCLASSIFIED HYDROCARBONS.

Harries, C[arl]. „Zur Chemie des Parakautschuks“. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3256-3266).

——— Zur chemie des Parakautschuks. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4429-4431).

Hydrocarbon C_8H_{16}

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes sur les éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (849-851).

Calamene $C_{15}H_{22}$

Thoms, H[ermann] und **Beckstroem**, R. Ueber das Calameon des Calmusöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3195-3200).

ALCOHOLS AND ETHERS.

1200 GENERAL.

Anschütz, R[ichard]. Die Berechnung der Zahl der Klassen mehrwerthiger gesättigter Alkohole und ihrer Oxydationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3457-3463).

Ipatjev, V. N. Reactions pyrogénées avec les substances organiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (182-195).

Ipatjev, V. N. Nouvelles expériences sur la décomposition des alcools sous l'influence de différents agents de contact. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (5-7, II, Pr.-verb.).

——— Pyrogenetische Contactreactionen organischer Verbindungen. [2. und 3. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1047-1064).

Koltonovskij, P. Rectification périodique et continue. Analyse systématique des alcools. (Russe.) Mogilév na Dněprě, 1902, (124, av. 1 tabl. et dessins). 24 cm.

Kondakov, I. Sur l'action anormale des alcoolates sur les combinaisons polyhaloides des séries grasse et aromatique. (Russe.) Jurjev, Acta Univ., **X**, 1, 1902, (1-51).

——— Zur Frage über die Isomerisation ungesättigter Alkohole und gesättigter Glykole. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (469-470).

Krasuskij, K. Recherches des isomérisations qui se produisent au moyen des oxydes organiques. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (117). 24 cm.

Lindet, L. L'éclairage et le chauffage par l'alcool. Rév. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (284-290).

Trillat, J. A. Oxydation des alcools par l'action du contact. Paris (G. et Naud), 1902, (212). 25 cm.

1210 PARAFFIN-OLS.

GENERAL.

Bevad, I. I. Sur la réaction des combinaisons azotiques avec les combinaisons zincorganiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (52-53, II, Pr. verb.).

Carré, P. Ethérification de l'acide phosphoreux par la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (250-263).

——— Action du trichlorure de phosphore sur la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (264-269).

Emmerich, Wilhelm. Ueber einige Derivate des Propionaldehydacetals. Diss. Berlin. Homburg v. d. H. (Druck v. Steinhäusser), 1902, (36). 22 cm.

Fritzsche, P. Zur Alkoholsynthese. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (597-600).

Goldberg, A. und **Zimmermann**, M. R. Ueber die Producte, welche beim gleichzeitigen Einleiten von getrocknetem Schwefeldioxyd und getrocknetem Ammoniak in über Natrium destillierte absolute Alkohole entstehen. [Aethoxysulfinsaures Ammonium und Methoxysulfinsaures Ammonium]. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (898-906).

Grignard, V. et **Tissier**, L. Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur le trioxyméthylène. Synthèses d'alcools primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (107-108).

Guerbet, Marcel. Sur une nouvelle méthode générale de synthèse des alcools monoatomiques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (67-105).

——— Action des alcools sur les dérivés sodés d'autres alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (172-175).

——— Sur la constitution des alcools dibutylique et diœnanthylique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (467-469).

——— Action des alcools propylique et butylique normaux sur leurs dérivés sodés respectifs. Synthèse des alcools dipropylique et dibutylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (581-584).

——— Condensation de l'alcool éthylique avec l'alcool œnanthylique; synthèse de l'alcool nonylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1034-1036).

——— Condensation de l'alcool œnanthylique avec l'alcool propylique; synthèse du méthyl 8 nonylol 9. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1036-1038).

Heimann, Julius. Beiträge zur Kenntnis der Ortho- und Metaphosphorsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (76). 22 cm.

Hofer, H. und **Moest**, M. Ueber die Bildung von Alkoholen bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, **323**, 1902, (284-323, mit 1 Taf.).

Ipatjev, V. N. Réactions pyrogénées de contact avec les substances organiques. Décomposition des alcools. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (315-323).

Jocič, Ž. I. Une méthode nouvelle pour la préparation des alcools halogénés. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 96-98).

Kling, André. Sur l'hydrogénation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (970-972).

Konovalov, M. I. Synthèse des alcools tertiaires à l'aide des combinaisons magnésiumorganiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (26-31).

Lacinskij, A. et **Svadkovskij**, V. Sur la préparation des éthers mixtes des alcools tertiaires. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 94).

Mannich, C. Zur Kenntniss des Nonylmethylketons, des Heptylmethylketons und der zugehörigen secundären Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2144-2146).

Palomaa, M. H. Ueber die Monoäther der zweiwerthigen Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3299-3301).

Raikow, P. N. Ueber die Entflammungstemperatur der einwerthigen Fettalkohole und ihrer wässerigen Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436-439).

Rozenfel'd-Frejberg, M. Contributions à l'étude de la vitesse de formation des éthers simples. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (422-430).

Schaefer, Kurt. Ueber das γ -Amidobutylaldehydacetat und seine Derivate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (43). 22 cm.

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774-775).

Vignon, Léo et **Bay**, I. Sur la saponification des éthers nitriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (507-509).

Vignon, Léo et Gérin, F. Sur les propriétés réductrices de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (26-28).

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O$

ALCOHOL CH_3O

Methyl Alcohol $CH_3 \cdot OH$

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool méthylique sur son dérivé sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (584-585).

Wislicenus, Wilhelm und Stoeber, Willi. Ueber die Einwirkung von Methylalkohol auf Salze schwacher Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (539-550).

Wolf, J. Présence de l'alcool méthylique dans les jus fermentés des fruits. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (337-339).

Young, Sydney and Fortey, Emily C. The properties of mixtures of . . . [methyl alcohol] with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (718-719); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

————— The properties of mixtures of . . . [methyl alcohol] with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (740-741); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

CHLOROMETHYL ALCOHOL $ClCH_2 \cdot OH$

Esters (valerate, o-, m- and p-toluate and phenylacetate).

Descudé, Marcel. Sur quelques nouveaux composés du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (716-718).

Derivatives: $ClCH_2 \cdot OAc$;

$ClCH_2O \cdot CO \cdot Et$; $ClCH_2O \cdot CO \cdot C_3H_7$
and

$ClCH_2O \cdot CO \cdot C_4H_9$

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides de la série grasse sur le méthanal polymérisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (867-871).

Ethers.

Wedekind, E. Eigenschaften und Darstellung der niederen Chlormethylalkyläther. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (836-837).

ALCOHOL C_2H_5O

Ethyl Alcohol $C_2H_5 \cdot OH$

Bellet, Daniel. Les nouveaux usages industriels de l'alcool. Rev. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (205-212).

Dixon, Augustus Edward. The action of phosphorus trithiocyanate on alcohol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (168-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (260-261).

Middelveld Viersen, Wessel. [Die Einwirkung des Silberbioxyds auf den Aethylalkohol]. (Holländisch.) Utrecht (J. van Boekhoven), 1902, (64). 22 cm.

Kraus, Alfred. Die Alkohol-Frage in Frankreich. II. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (105-106).

Neuberg, Ernst. Die Verwendung des Spiritus zu motorischen Zwecken. Gasmotorentechnik, Berlin, **1**, 1902, (149-166).

Neuburger, Albert. Das chemische Verhalten des Spiritus im Spiritus-Motor. Motorwagen, Berlin, **5**, 1902, (205-206, 221-222).

Rüdiger, H. Die Spiritus- und Spirituspräparaten-Industrie in den Jahren 1899 und 1900. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (124-130, 141-146, 163-168, 191-196).

Young, Sydney. The preparation of absolute alcohol from strong spirit [by a method of fractional distillation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (707-717); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (104)

————— and **Fortey, Emily C.** The properties of mixtures of . . . [ethyl alcohol] with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (719-723); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

————— The properties of mixtures of . . . [ethyl alcohol] with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (741-744); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

ETHYL NITRATE.

Wislicenus, Wilhelm und **Endres**, Anton. Ueber Nitrirungsmittels Aethyl-nitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1755-1762).

ALCOHOLS C_3H_8O Propyl Alcohols $C_3H_7.OH$

Young, Sydney and **Fortey**, Emily C. The properties of mixtures of . . . [n- and iso-propyl alcohol] with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (723-729); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

———— The properties of mixtures of . . . [n- and iso-propyl alcohol] with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (741-748); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

CHLOROPROPYL ALCOHOLS

$CH_3.CHCl.CH_2OH$ and

$CH_3.CH(OH).CH_2Cl$

(Propylene chlorhydrin).

Henry, Louis. Sur l'addition de l'acide hypochloreux au propylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1070-1072).

ALCOHOLS $C_4H_{10}O$ Butyl Alcohols $C_4H_9.OH$

Emmerling, O[skar]. Ueber das Vorkommen von normalem Butylalkohol im Kornfuselöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (694-695).

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool éthylique sur l'éthylate de baryte. Synthèse de l'alcool butylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (578-581).

Young, Sydney and **Fortey**, Emily C. The properties of mixtures of . . . [tert.- and iso-butyl alcohol] with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (729-733); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

Young, Sydney and **Fortey**, Emily C. The properties of mixtures of . . . [tert.- and iso-butyl alcohol] with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (746-749); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

CHLOROBUTYL ALCOHOL

$CH_3.CHCl.CHMe.OH$

Krasuskij, K. A. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (287-315).

CHLORO-tert.-BUTYL ALCOHOL

$CMe_2(OH).CH_2Cl$

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774-775).

ALCOHOLS $C_5H_{12}O$ Amyl Alcohols $C_5H_{11}.OH$

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1595-1601).

———— Die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (112-113).

Young, Sydney and **Fortey**, Emily C. The properties of mixtures of . . . [isoamyl alcohol] with water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (733-734); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

———— The properties of mixtures of . . . [isoamyl alcohol] with benzene and with benzene and water. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (749-750); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

CHLORO-tert.-AMYL ALCOHOL

$CMeEt(OH).CH_2Cl$

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774-775).

THIO-ETHER. PHTHALIMIDO DERIVATIVE.

ε-Phthalimidoamyl sulphide
 $[C_8H_4O_2 : N.(CH_2)_5]_2S$

Manasse, Albert. Synthese der ϵ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

ε-Phthalimidoamyl disulphide
 $[S.(CH_2)_5 : N : C_8H_4O_2]_2$

Manasse, Albert. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

ALCOHOLS $C_6H_{14}O$

Hexyl Alcohol
 $C_3H_7 \cdot CHMe \cdot CH_2OH$
(Dipropyl alcohol).

Guerbet, Marcel. Action des alcools propylique et butylique normaux sur leurs dérivés sodés respectifs. Synthèse des alcools dipropylique et dibutylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (581-584).

ALCOHOLS $C_8H_{18}O$

Octyl Alcohol
 $C_4H_9 \cdot CHMe \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$
(Dibutyl alcohol).

Guerbet, Marcel. Action des alcools propylique et butylique normaux sur leurs dérivés sodés respectifs. Synthèse des alcools dipropylique et dibutylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (581-584).

Guerbet, Marcel. Sur la constitution des alcools dibutylique et diœnanthylique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (467-469).

tert-Octyl Alcohol
 $C_4H_9 \cdot CMeEt \cdot OH$

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (26-31).

ALCOHOLS $C_9H_{20}O$

n-Ennyl Alcohol
(Nonyl alcohol).

Guerbet, Marcel. Action des alcools sur les dérivés sodés d'autres alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (172-175).

——— Condensation de l'alcool éthylique avec l'alcool œnanthylique; synthèse de l'alcool nonylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1034-1036).

Methylheptylcarbinol.

Houben, J. Ueber das deutsche Rautenöl und die Umlagerung des Methylnonylketoxims. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

ALCOHOLS $C_{10}H_{22}O$

Decyl Alcohol
 $CH_3 \cdot [CH_2]_6 \cdot CHMe \cdot CH_2OH$

Guerbet, Marcel. Action des alcools sur les dérivés sodés d'autres alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (172-175).

——— Condensation de l'alcool œnanthylique avec l'alcool propylique; synthèse du méthyl 8 nonylol 9. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1036-1038).

Dimethylheptylcarbinol

$CH_3 \cdot (CH_2)_6 \cdot CMe_2(OH)$

Houben, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

tert-Decyl Alcohol
 $(Et \cdot CMe_2)_2 \cdot COH.$

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (26-31).

ALCOHOLS $C_{11}H_{24}O$

Methylnonylcarbinol.

Houben, J. Ueber das deutsche Rautenöl und die Umlagerung des Methylnonylketoxims. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

ACETYL, BENZOYL, OXALIC ACID AND PHENYLCARBAMIC ACID DERIVATIVES.

Mannich, C. Zur Kenntniss des Nonylmethylketons, des Heptylmethylketons und der zugehörigen secundären Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2144-2146).

ALCOHOLS $C_{12}H_{26}O$

Dimethylnonylcarbinol.

Houben, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

ALCOHOLS $C_{14}H_{30}O$

Tetradecyl Alcohol

$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(C_7H_{15}) \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$

Guerbet, Marcel. Sur la constitution des alcools dibutylique et diœnanthylque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (467-469).

——— Condensation de l'alcool éthylique avec l'alcool œnanthylque; synthèse de l'alcool nonylique normal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1034-1036).

DI-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_2$

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber das Verhalten von Diketonen zu Magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2138-2140).

ALCOHOL CH_2O_2 Formic orthaldehyde $CH_2(OH)_2$

(Methylene glycol).

ESTERS: VALERATE $CH_2(O \cdot C_5H_9O)_2$;

o-, *m*- and *p*-TOLUATE $CH_2(O \cdot C_8H_7O)_2$;

PHENYLACETATE $CH_2(O \cdot CO \cdot CH_2Ph)_2$ AND

THE MIXED ESTERS

$CH_2(OBz)(O \cdot CO \cdot CH_2Ph)$

AND $CH_2(OBz)(O \cdot C_8H_7O)$.

Descudé, Marcel. Sur quelques nouveaux composés du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (716-718).

ALCOHOLS $C_2H_6O_2$ Ethylene Glycol $CH_2OH \cdot CH_2OH$

Carré, P. Action du trichlorure de phosphore sur la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (264-269).

SALT: $Ba(O \cdot P(OH) \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2OH)_2$

Carré, P. Ethérification de l'acide phosphoreux par la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (260-263).

MONOMETHYL ETHER

$CH_3 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

and MONO-*n*-PROPYL ETHER

$C_3H_7 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

Palomaa, M. H. Ueber die Monoäther der zweiwerthigen Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3299-3301).

ACETIC ESTER OF MONOMETHYL ETHER

$CH_3 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$

Palomaa, M. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3299-3301).

ALCOHOLS $C_4H_{10}O_2$ **Butylene Glycols.**NITRO DERIVATIVE $NO_2 \cdot CMe(CH_2OH)_2$

Demjanov, N. Ja. Action de l'acide bromhydrique sur le nitroisobutylglycol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 647-648).

— Action de l'acide bromhydrique sur le nitroisobutylglycol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141, II, Pr.-verb.).

 β -CHLOROBUTYRACETAL $C_8H_{17}O_2Cl$ *i.e.* $CH_3 \cdot CHCl \cdot CH_2 \cdot CH(OEt)_2$

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriose (Methylglyceraldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

ALCOHOLS $C_5H_{12}O_2$ **Pentanediol.**

Poraj-Košic, A. 2-4-Pentadiol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 521-522).

ALCOHOLS $C_7H_{16}O_2$ **Heptanediol** $HO \cdot CMe_2 \cdot CHEt \cdot CH_2 \cdot OH$

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes sur les éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (849-851).

ALCOHOLS $C_8H_{18}O_2$ **Octanediol**

(2:5-Dimethylhexane-2:5-diol)

 $Me_2C(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CMe_2(OH)$

Pogorzeliskij, Z. A. Sur l'obtention de l'octo- γ -glycol $(CH_3)_2COH-(CH_2)_2-COH(CH_3)_2$ de la dibromide correspond-

ante et sur le mécanisme de la formation de l'octo- γ -oxyde de la même dibromide. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 971-973).

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber das Verhalten von Diketonen zu Magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2138-2140).

ALCOHOLS $C_{10}H_{22}O_2$ **Decanediol.**

Rosinger, Hugo. Bemerkungen zu Nef's Mittheilung über Bildung von 1,3-Decylglycol aus Isovaleraldehyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (131-133).

ALCOHOLS $C_{11}H_{24}O_2$ **Hendecanediol** $CMeEt(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CEt_2OH$

Grignard, V. Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II.) Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

ALCOHOLS $C_{20}H_{42}O_2$ **Eicosanediol** $C_5H_{11} \cdot CMe(OH) \cdot C_2H_4 \cdot C(C_5H_{11})_2OH$

Grignard, V. Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II.) Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

ALCOHOLS $C_nH_{2n}O_2$ **ALCOHOL** $C_3H_8O_2$ **Acetol** $CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$

Kling, André. Sur l'hydrogénation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (970-972).

TRI-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_3$ ALCOHOL $C_3H_8O_3$ Glycerol $CH_2OH \cdot CHOH \cdot CH_2OH$

Carré, P. Action du trichlorure de phosphore sur la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (264-269).

Lach, Béla. Fettspaltung und Glyceringewinnung in der Seifen-Industrie. (Vortrag.) SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (145-146, 163-164, 181, 199).

SALT:

Ba(O.P(OH).O.CH₂.CH(OH).CH₂.OH)₂

Carré, P. Ethérification de l'acide phosphoreux par la glycérine et le glycol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (260-263).

COMPOUND: $(C_3H_5(OH)_2AsO_3$

Auger, V. Sur l'acide glycéro-arsénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (238-240).

ALCOHOLS $C_4H_{10}O_3$ β -Oxybutyracetal $C_8H_{18}O_3$ i.e. $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH(OEt)_2$

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriöse (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

ALCOHOLS $C_9H_{20}O_3$

Ennanetriol

 $CMe_3 \cdot CMe(OH) \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$ AND ITS ANHYDRIDE $C_9H_{18}O_2$

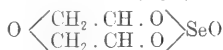
Petschnikoff, Alexander. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf das

aus Allylmethyltertiärbutylcarbinol zu gewinnende Glycerin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (168-187).

TETRA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_4$ ALCOHOLS $C_4H_{10}O_4$

Erythritol

 $CH_2(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH$ COMPOUND $C_4H_6O_4Se$ i.e.

Chabrié, C. et Jacob, R. Etude de l'action du chlorure de sélényle sur l'érythrite. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1507-1509).

Methylglycerinaldehyde acetal

 $(C_8H_{18}O_4$ i.e. $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OEt)_2$

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriöse (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

ALCOHOLS $C_5H_{12}O_4$ Pentaerythritol $C(CH_2OH)_4$

Vignon, Léo et Gérin, F. Dérivé nitrique de la pentaerythrite. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (28-30).

PENTA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_5$

Vignon, Léo et Gérin, F. Dérivés nitrés de l'arabite et de la rhamnite. Constitution de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (30-32).

ALCOHOLS $C_5H_{12}O_5$ Arabitol $CH_2OH \cdot [CHOH]_3 \cdot CH_2OH$ ARABITOL PENTANITRATE $C_5H_7(NO_3)_5$

Vignon, Léo et Gérin, F. Dérivés nitrés de l'arabite et de la rhamnité. Constitution de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (30-32).

ALCOHOLS $C_6H_{14}O_5$ Rhamnitol $CH_3 \cdot [CHOH]_4 \cdot CH_2OH$ RHAMNITOL PENTANITRATE $C_6H_9(NO_3)_5$

Vignon, Léo et Gérin, F. Dérivés nitrés de l'arabite et de la rhamnité. Constitution de certains éthers nitriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (30-32).

ALCOHOL $C_{10}H_{22}O_5$

Decanepentol

EtCH₂ · C(OH)(CH₂ · CH(OH) · CH₂OH)₂

Marko, Dimitrius. Ueber den fünfatomigen Alkohol aus Diallylpropylcarbinol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (45-48).

HEXA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_6$ ALCOHOLS $C_6H_{14}O_6$ Mannitol $CH_2OH \cdot [CH \cdot OH]_4 \cdot CH_2OH$

Findlay, Alexander. The solubility of mannitol . . . [in water]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1218-1219); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (172).

Portes, L. et Prunier, G. Acide phosphomannitique et phosphomannitates. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (457-466).

MANNITOL HEXANITRATE.

Marshall, C. R. and Wigner, J. H. Note on the constitution of . . . [mannitol hexanitrate and allied compounds]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (32-33).

Vignon, Léo et Gérin, F. Nitromannite et nitrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (24-26).

TETRACETYLMAANNITE DICHLORHYDRIN

 $C_{14}H_{20}O_8Cl_2$

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

Dulcitol.

Thoms, H[ermann]. Ueber einen krystallisierenden Körper aus den Blättern von *Salacia fluminensis*. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (142-143).

HEPTA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_7$ ALCOHOL $C_7H_{16}O_7$ Volemitol $C_7H_9(OH)_7$ (*Primulitol*).

Bougault, J. et Allard, G. Sur la présence de la volémité dans quelques Primulacées. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (796-797).

1220 UNSATURATED OPEN CHAIN-OLS.

GENERAL.

Jocič, Ž. I. Sur les combinaisons magnésiumacétyléniques; synthèse des alcools acétyléniques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 100-102).

Moureu, Ch. et Desmots. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique. Méthode générale de synthèse d'alcools primaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (360-366).

Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes. Méthode générale de synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

Raikow, P. N. Ueber die Entflammungstemperatur der einwerthigen Fettalkohole und ihrer wässerigen Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436-439).

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriöse (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

ALCOHOLS $C_nH_{2n}O$

ALCOHOLS C_4H_8O

Methylvinylcarbinol.

Zelinskij, N. D. Synthèse du méthylvinylcarbinol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 436).

ALCOHOLS $C_5H_{10}O$

Demjanov, N. Ja. et Lušnikov, M. Sur un hydrocarbure C_5H_8 et un alcool $C_5H_{10}O$ obtenus en partant du tétraméthylénylamine par l'action de l'acide nitreux. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 648-650).

ALCOHOL $C_8H_{16}O$

Dimethylheptenol

$Me_2C:CH.(CH_2)_2.CMe_2OH$
and its compounds with HgI

Sand, Julius und Singer, Fritz. Mercuri-Verbindungen aus Terpeneol und Dimethylheptenol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-2}O$

ALCOHOLS $C_8H_{14}O$

Octinyl Alcohol

$CH_3.[CH_2]_4.C:C.CH_2OH$

Moureu, Ch. et Desmots. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (360-366); C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223-1226).

ALCOHOLS $C_9H_{16}O$

Enninyl Alcohol

$CH_3.[CH_2]_5.C:C.CH_2OH$

Moureu, Ch. et Desmots. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (360-366); Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223-1226).

TRICHLOROENNINYL ALCOHOL

$CH_3.[CH_2]_4.C:C.CH(OH).CCl_3$

(Trichloromethyl-heptinyl-carbinol).

Moureu, Ch[arles] et Desmots, H[enri]. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

ALCOHOLS $C_{10}H_{18}O$

Decinyl Alcohol.

TRICHLORODECINYL ALCOHOL

$CH_3.[CH_2]_5.C:C.CH(OH).CCl_3$

(Trichloromethyl-octinyl-carbinol).

Moureu, Ch[arles] et Desmots, H[enri]. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

DI-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n}O_2$

ALCOHOLS $C_4H_8O_2$

Crotonacetal

$C_5H_{10}O_2$ i.e. $CH_3.CH:CH.CH(OEt)_2$

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

1230 BENZENOID-OLS.

GENERAL.

Auwers, K[arl] und **Huber**, L. Ueber Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (124-131).

Bajdakovskij, L. et **Slěpak**, I. Action du phénylhydrazine sur les benzoate, acétate et isovalérianate d'éthyle. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 977-978).

Behn, Konrad. Synthese aromatischer Alkohole mit Formaldehyd aus substituirten Phenolen. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (45). 22 cm.

Bistrzycki, A[ugustin] und **Herbst**, C. Ueber das p-Oxytriphenylcarbinol. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141).

Boes, J. Ueber die Phenolfärbung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (341).

——— Ueber einige Reaktionen des Hydrokumarons. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (422).

Borsche, W. und **Locatelli**, U. Ueber Kresylpurpurate (II, vorl., Mitt. über die Einwirkung von Cyankalium auf Dinitrophenole). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576).

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

Brenans, P. Sur quelques phénols iodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur les vératrols trichloré et tribromé. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (167-169).

——— Action du chlore et du brome sur les vératrols mononitrés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (967-969).

——— Sur la présence de dérivés chlorés dans les dithymols biiodés du commerce. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (274-277).

Decker, H. und **Solonina**, B. Zur Kenntnis der Nitrosophenolfarbstoffe. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3217-3225).

Eichengrün, A. Ueber einen neuen photographischen Entwickler und eine neue Methode zur Darstellung aromatischer Oxyalkohole. (Autoreferat.) Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (6-10).

——— Ueber einen neuen photographischen Entwickler und eine Methode zur Darstellung aromatischer Oxyalkohole. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (140-145).

Fischer, O[tto] und **Weiss**, Karl. Aetherificierung von Carbinolen durch Alkohole. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (1-3).

Fleischer, Julius. Ueber den Reactions-Verlauf bei der Einwirkung von Di- und Trinitrochlorbenzol auf mehrbasische Amine und Phenole. Phil. Diss. Basel. Boskowitz, 1901-1902, (41). 8vo.

Forgan, W. Russell. Recherches sur quelques sulfones et sulfures aromatiques et sur une nouvelle préparation des dérivés orthonitrés du biphenyle. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (40). 8vo.

Graefe, Edmund. Ueber Einwirkungsproducte des Chlorkohlenoxydes auf einige aromatische Alkohole und Phenole. Liebertwolkwitz. Phil. Diss. Basel. Leipzig, 1901-1902, (60). 8vo.

Guyot, A. et **Granderye**, M. Sur les produits de condensation du tétraméthyl-diamidobenzhydrol avec quelques amines aromatiques à position *para* occupée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (549-551).

Heckel, Wilhelm. Ueber das Verhalten des Benzhydrols und Benzoinen bei höheren Temperaturen. Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm.

Henrich, Ferd[inand]. Ueber die Constitution des Mononitrosoresorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4191-4195).

——— und **Wagner**, Benno. Ueber Derivate des 4-Amidoresorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

Huber, Ludwig. Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Diss. Greifswald (Druck v. F. W. Kunike), 1902, (V + 42). 23 cm.

Jaeger, Carl. Zur Kenntniss des Oxyhydrochinons. Diss. München. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (63). 23 cm.

Klages, August. Synthese ungesättigter Phenoläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2262–2267).

Klein, August. Ueber Sulfosäuren und Oxyderivate des Phenanthrens. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (30). 23 cm.

Manasse, O. Zur Synthese aromatischer Oxyalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844–3847).

Masson, H. Synthèse de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533–534).

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **323**, 1902, (205–246).

Müller, Karl. Ueber Bildung von Condensationsproducten aus Pseudophenolen und organischen Basen und deren Verhalten bei der Acetylierung. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (71). 23 cm.

Orlov, E. Substitution d'hydrogène par l'iode dans les alizarines. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr-verb. 450).

Plaus, B. Ueber die Reduction von Clinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923–2930).

Pond, F. J., Erb, E. S. and Ford, A. G. The action of methyl and ethyl alcohols upon the bromides of certain propenyl compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (327–346).

Posner, Theodor. Ueber einige schwefelhaltige Derivate des Benzoins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (506–510).

Pschorr, R[obert], Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400–4410).

Richard, E. Sur un procédé de préparation des dérivés de substitution de l'iode dans les phénols. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **10**, 1902, (217–221).

Rubcov, P. et Chardin, D. Phénols. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (477–485).

Scheutz, Thor. Ueber alkylierte Amidobenzolsulfosäuren und Metamidophenole. Phil. Diss. II. Zürich (Oberstrass), 1900–1901, (49). 8vo.

Schrobsdorff, H. Ueber die Reduction des Chrysazins mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2930–2931).

Schudt, Hermann. Ueber die elektrochemische Reduktion einiger Nitrophenoläther. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (58). 23 cm.

Seydel, Curt. Synthesen des 3-, 5-, 6-Tri-Methoxy-Phenanthrens (Methyl-Thebaols) und des 2-Methoxy-Phenanthrens. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (47). 22 cm.

Slimmer, Max Darwin. Ueber asymmetrische Synthese. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (37). 22 cm.

Stollé, R[obert]. Ueber Acetalbildung mit Oxy Säurenitrilen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1590–1591).

Teichner, G. Ueber Dibromxylochinhydrone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2303–2304).

Thoms, H[ermann] und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3187–3195).

Ulrich, Harry. Ueber molekulare Umlagerungen acetylierter Phenole. Diss. Greifswald. Berlin (Druck v. O. u. E. Klett), 1902, (65, mit 1 Taf.). 22 cm.

Veillon, Louis. Zur Kenntniss des m-Oxyphenyl-p-tolylamin. Phil. Diss. II. Zürich, 1901–1902, (71). 8vo.

Vongerichten, E. Ueber die Identität von Thebaolmethyläther aus Thebain mit 3. 4. 6-Trimethoxyphenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4410–4411).

Vorländer, D[aniel] und **Kohlmann**, M. Halogenderivate des Dimethylhydroresorcins. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **322**, 1902, (239-259).

Weyprecht, Rudolf. Elektrochemische Reduktion aromatischer Di- und Trinitrokörper. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (41). 23 cm.

Wittenstein, Carl. Zur Kenntnis der Derivate des p-Oxydiphenyls. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (31). 22 cm.

Zelinsky, N[ikolaj] und **Roschdestwensky**, M. Ueber eine Methylcyclohexanose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2695-2696).

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **320**, 1902, (145-178).

——— Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. — IV. **Zincke**, Th[eodor], **Siebert**, O. und **Reinbach**, H. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Aethylphenol: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Umwandlungsproducte. — V. **Zincke**, Th[eodor] und **Leisse**, Fr. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Oxyzimmtsäure: Tetra-brom-p-oxyzimmtsäure, p-Vinyl- und p-Aethylphenolbromide. — VI. **Zincke**, Th[eodor] und **Fries**, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Dioxystilben. — VII. **Zincke**, Th[eodor] und **Fries**, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Dioxystilben und p-Diamidostilben. — VIII. **Zincke**, Th[eodor] und **Fries**, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Diamidotolan und p-Tetrachlordioxytolan. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

PHENOLS $C_nH_{2n-6}O$

PHENOL C_6H_5O

Hartley, W. N., **Dobbie**, James J. and **Lauder**, Alexander. The absorption spectra of . . . [phenol]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (929-939); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (171).

(D-3218)

Rubcov, P. Phenol. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (473-476).

Sodium phenoxide $C_6H_5 \cdot ONa$

Behr, Georg *Freiherr* von. Einfluss von Zusätzen auf die Hydrolyse von Natriumphenolatlösungen bei der Siedetemperatur. Diss. Giessen (Druck v. Heppeler u. Meyer), 1902, (38). 22 cm.

METHYL ETHER $C_6H_5 \cdot OMe$

(Anisole).

Feuerstein, W. und **Lipp**, A. Ueber die Einwirkung von Benzaldehyd auf Anisol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3252-3256).

p-Nitrosoanisole and o-Nitrosoanisole.

Baeyer, Adolf und **Knorr**, Eduard. Die Methylester der wahren Nitrosophenole und das o-Nitrosophenol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3034-3037).

Trinitroanisole $MeO \cdot C_6H_2(NO_2)_3$

Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [Trinitroanisole formed by nitration of 2:3-dinitroanisole]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (993).

3-Chloro-2-nitroanisole



Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [3-Chloro-2-nitroanisole and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (995-996); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (161).

3:4-Dichloro-2-nitroanisole



Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [3:4-Dichloro-2-nitroanisole and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (995-996).

PHENYL METHYL SELENIDE

 C_7H_8Se i.e. $C_6H_5 \cdot Se \cdot CH_3$

Pope, William Jackson and **Neville**, Allen. [Phenyl methyl selenide, and the action of bromoacetic acid on it; formation of phenylmethylselenetene bromide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1552-1563); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (198-199).

DIPHENYL OXIDE Ph_2O (*Phenyl ether*).

Cook, Alfred N. and **Eberly**, Charles F. Derivatives of phenyl ether. III. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1200-1204).

— and **Frary**, Guy G. Derivatives of phenyl ether. 4. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (486-490).

CHLOROPHENOLS.

Tetrachlorophenol
 $C_6HCl_4(OH)$ [1 : 2 : 3 : 4 : 6]

Barral, Et. et **Grosfillex**, E. Préparation du tétrachlorophénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1174-1178).

Pentachlorophenol,

Barral, Et. Action des oxydants sur le pentachlorophénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (271-275).

— Sur la transformation du pentachlorophénol en quinone tétrachlorée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (275-278).

BROMOPHENOLS.

Anselmino, O. Ueber einige Derivate von Phenolbromiden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

Tribromophenol bromide $C_6H_2OBr_4$

Kastle, J. H., [**Loevenhart**, A. S., **Speyer**, Rosa and **Gilbert**, J. W.] A study of tribromophenolbromide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (31-52).

Lewis, Edward W. Tribromophenol bromide (Dibromobenzene ketodibromide). London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1001-1004); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (177).

IODOPHENOLS.

Diiodophenol $C_6H_3I_2 \cdot OH$ [6 : 3 : 1]

Brenans, P. Sur un nouveau phénol diiodé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (177-179); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (963-966).

Diiodophenol $C_6H_3I_2(OH)$ [2 : 6 : 1]

Methyl, ethyl, allyl, propyl, isopropyl, and benzyl ethers.

Brenans, P. Sur quelques phénols iodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

Triiodophenol $C_6H_2I_3(OH)$ [2 : 4 : 6 : 1]

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

NITROSPHENOL.

Baeyer, Adolf und **Knorr**, Eduard. Die Methylester der wahren Nitrosophenole und das o-Nitrosophenol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3034-3037).

NITROPHENOLS.

Dibromonitrophenol
 $C_6H_2Br_2(NO_2)OH$ [2 : 5 : 4 : 1]

Ethyl ether.

And the isomeric

 $C_6H_2Br_2(NO_2)OH$ [2 : 5 : 6 : 1]

and its *ethyl ether*.

Jackson, C. L. and **Calhane**, D. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474).

Dibromonitrophenol. Methyl etherand the *ethyl ether*

Jackson, C[harles] Loring und **Fiske**, A. H. Ueber einige Derivate des 3.4.5-Tribrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133).

Iodonitrophenol

Brenans, P. Sur quelques phénols iodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

Iodonitrophenol*Methyl ether and acetyl derivative.*

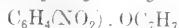
Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

Iodonitrophenol*Methyl ether and acetyl derivative.*

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

Diiodonitrophenol*Methyl ether and acetyl derivative.*

Brenans, P. Sur quelques phénols iodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (357-360); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (398-402).

p-Nitrophenyl o-tolyl etherand *dinitrophenyl o-tolyl ether.*

Cook, A. N. and **Eberly**, C. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1200-1204).

(D-3218)

p-Nitrophenyl m-tolyl ether

and its sulphonic acid.

Cook, Alfred N. and **Frary**, Guy G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (486-490).

Trinitrophenol

(Picric acid).

Findlay, Alexander. The solubility of . . . picric acid . . . [in water and in benzene]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1219-1220); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (172).

Jakobi, S. Ueber die Fabrikation der Pikrinsäure. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (168-169).

Kärger, Ludwig. Ueber eine isomere Pikrinsäure. Phil. Diss. Basel. Wiesbaden, 1900-1901, (28). 8vo.

Rabe, W. O. Ueber die Löslichkeit analoger Salze. [Picrate.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (154-157).

Sapožnikov, A. V. et **Mežinskij**. Les alliages de l'acide picrique avec le nitronaphtaline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516).

— et **Rdultovskij**. Sur les alliages de naphthaline avec l'acide picrique et le trinitrocrésol. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516).

Wedekind, E[dgar] und **Haesslermann**, J. Ueber das Verhalten der Pikrinsäure gegen siedende Aetzlaugen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1133-1135).

2 : 3 : 4 : 6-Tetranitrophenol and Pentanitrophenol.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. On pentanitrophenylmethylnitramine and tetra- and pentanitrophenol. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (437-442) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (462-466) (Dutch).

AMINOPHENOLS $C_6H_4(NH_2).OH$

o-AMINOPHENOL.

Diepolder, Emil. Ueber Oxydationsprodukte des *o*-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822).

Methyl ether. Chloro-derivative

C_7H_5ONCl i.e.

$MeO.C_6H_3Cl.NH_2[1:3:2]$

Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [Chloroanisidine and its acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (996).

Methyl ether. Dichloro-derivative

$C_7H_7ONCl_2$ i.e.

$MeO.C_6H_2Cl_2.NH_2[1:3:4:2]$

Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [Dichloroanisidine, and its hydrochloride and acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (998).

p-AMINOPHENOL.

Dibromo-p-aminophenol

$C_6H_5ONBr_2$ i.e. $C_6H_2Br_2(NH_2).OH$

Acetyl and benzoyl derivatives.

Robertson, William. [2:6-Dibromo-4-acetylaminophenol and the action of nitric acid and bromine on it. 2:6-Dibromo-4-benzoylaminophenol and the action of nitric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1477-1478); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

Dibromoaminophenol. Methyl ether

$C_6H_2Br_2(NH_2)(OMe)[2:6:4:1]$

(*Dibromo-anisidine*)

and the *ethyl ether*

$C_6H_2Br_2(NH_2)(OEt)[2:6:4:1]$

Jackson, [Charles] **Loring** und **Fiske**, A. H. Ueber einige Derivate des 3.4.5-Tribrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133).

Robertson, William. [2:6-Dibromo-4-anisidine, and its acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1479-1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

Tribromo-p-aminophenol

$C_6H_4ONBr_3$ i.e. $C_6HBr_3(NH_2).OH$

Acetyl derivative.

Robertson, William. [2:3:6-Tribromo-4-acetylaminophenol and the action of nitric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1478-1479); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

Bromonitro-p-aminophenol

$C_6H_5O_3N_2Br$ i.e. $C_6H_2Br(NO_2)(NH_2).OH$

Benzoyl derivative.

Robertson, William. [2-Bromo-6-nitro-4-benzoylaminophenol.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1478); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

Dinitro-p-anisidine

$MeO.C_6H_2(NO_2)_2.NH_2[1:2:3:4]$

Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. Elimination of a nitro-group on diazotisation. Dinitro-*p*-anisidine and derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (988-1001); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (160-161).

p-Aminophenyl ethyl ether

$C_8H_{11}ON$ i.e. $C_6H_4(NH_2).OEt$

(*p*-Phenetidine).

Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [Action of *p*-phenetidine on succinic, methylsuccinic, *as*-dimethylsuccinic, *cis*- and *trans*-*s*-dimethylsuccinic, trimethylsuccinic and isopropylsuccinic anhydrides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

p-Aminophenyl o-tolyl ether
 $C_6H_4(NH_2) \cdot O \cdot C_7H_7$

Cook, A. N. and Eberly, C. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1200-1204).

p-Aminophenyl m-tolyl ether
 $NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot C_7H_7$

Cook, A. N. and Frary, G. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (486-490).

DIAMINOPHENOLS $C_6H_3(NH_2)_2 \cdot OH$

2:4-Diaminophenol.

Crocker, J. C. [Action of picryl chloride on o-p-diaminophenol.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (344-346).

Picryl derivative

$C_{18}H_{10}O_{13}N_8$ i.e.

$OH \cdot C_6H_3 [NH \cdot C_6H_2(NO_2)_3]_2$

Crocker, J. C. [Dipicraminophenol and its acetate.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (344-346).

3:4-Diaminophenol. Methyl ether

$MeO \cdot C_6H_3(NH_2)_2 \cdot (Diaminoanisole).$

Meldola, Raphael and Eyre, John Vargas. [Formation of 3:4-diaminoanisole and its dibenzoyl derivative; also the azine formed by the action of benzil on it. 2:3-Diaminoanisole and its diacetyl derivative; also the azine formed by its reaction with benzil.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (991-993).

PHENOLS C_7H_6O

Cresols $C_6H_4Me \cdot OH$

o-Cresol.

TETRABROMO-O-CRESOL $C_7H_4OBr_4$

Methyl ether.

Anselmino, O. Ueber einige Derivate von Phenolbromiden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

POTASSIUM-O-CRESYLPURPURATE

$C_8H_4O_4N_3K$

(1-Methyl-4-cyano-3-nitroso-5-nitrophenol-2-potassium).

Borsche, W. und Locatelli, U. Ueber Kresylpurpurate (II., vorl., Mitt. über die Einwirkung von Cyankalium auf Dinitrophenole). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576).

m-Cresol.

Woltze, Karl. Ueber äthylirtes m-Kresol. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (45). 22 cm.

p-Cresol.

TETRACHLORO-p-CRESOL.

Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf Tetrachlor-p-kresol: Tetrachlor-p-kresol-pseudobromid und Umwandlungsproducte. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (179-198).

TETRACHLORO- ω -BROMO-p-CRESOL

$C_7H_3(OC_4Br)$

(Tetrachloro-p-oxybenzyl bromide)

and its acetyl derivative.

Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (179-198).

DIBROMO-p-CRESOL $C_7H_6OBr_2$

and its acetyl derivative.

Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Kresol: Substitutionsproducte und Pseudobromide des p-Kresols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

TRIBROMO-p-CRESOL $C_7H_5OBr_3$
and its *acetyl derivative*.

Zincke, Th[eodor] und **Wiederhold**, K.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902,
(199-220).

TETRABROMO-p-CRESOL $C_7H_4OBr_4$
and its *acetyl derivative*.

Zincke, Th[eodor] und **Wiederhold**, K.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902,
(199-220).

TETRABROMO-p-CRESOL $C_7H_4OBr_4$
(*Tribromo-p-oxybenzyl bromide*
or *tribromo-p-cresol pseudobromide*).

Zincke, Th[eodor] und **Wiederhold**, K.
Ueber die Einwirkung von Brom auf
p-Kresol: Substitutionsproducte und
Pseudobromide des p-Kresols. Liebigs
Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-
220).

Acetyl derivative $C_9H_6O_2Br_4$

Zincke, Th. und **Wiederhold**, K.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902,
(199-220).

PENTABROMO-p-CRESOL $C_7H_3OBr_5$
(*Tetrabromo-p-oxybenzyl bromide*)
and its *acetyl derivative* $C_9H_5O_2Br_5$

Zincke, Th. und **Wiederhold**, K.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902,
(199-220).

o-IODO-p-CRESOL C_7H_7OI

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

p-TOLYL MERCAPTAN C_7H_7S i.e. $C_7H_7 \cdot SH$
(*Thio-p-cresol*)
and the *benzyl ether*
 $C_6H_4Me \cdot S \cdot CH_2Ph$

Rabaut, Ch. Sur quelques dérivés
des thiocrésols. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (690-692).

DI-p-TOLYL DISULPHIDE
 $C_{14}H_{14}S_2$ i.e. $(C_7H_7)_2S_2$

Rabaut, Ch. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (690-692).

p-TOLYL THIOCYANATE
 C_8H_7NS i.e. $C_7H_7 \cdot SCN$

Rabaut, Ch. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (690-692).

POTASSIUM-p-CRESYLPURPURATE.

Borsche, W. und **Locatelli**, U. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576).

PHENOLS $C_6H_{10}O$

Xylenols $C_6H_3Me_2 \cdot OH$

2:4:6-TRIBROMO-5-OXY-XYLYLENE DIBROMIDE
 $C_8H_5OBr_5$

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (144-150).

TETRABROMO-o-OXY-p-XYLYLANILINE
 $C_{14}H_{11}ONBr_4$

and the corresponding *o-toluidine*
derivative.

Anselmino, O. Ueber einige Deri-
vate von Phenolbromiden. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

PENTABROMO-as-m-XYLENOL $C_8H_5OBr_5$
and its *acetyl derivatives*.

Zincke, Th[eodor] und **Tripp**, E.
Ueber Tribrom-as-m-xylenolpseudo-
dibromid. Liebigs Ann. Chem., Leipzig,
320, 1902, (220-231).

o-Ethylphenol $C_8H_{10}O$
[Melting-point].

Stoermer, R[ichard] und **Kahlert**, B.
Ueber die Aufspaltung des Cumarons
mittels alkoholischen Kalis. (10. Mitt.
aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (1630-1632).

p-Ethylphenol.

Its TRIBROMO- and TETRABROMO-derivatives, and corresponding *pseudobromides*.

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

$\alpha\beta$ -3 : 5-TETRABROMO- ψ -p-ETHYLPHENOL
 $C_8H_5OBr_4$ *i.e.*

OH. $C_6H_2Br_2$. CHBr. CH_2Br

Zincke and **Leisse**. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (220-238).

$\alpha\beta\beta$ -3 : 5-PENTABROMO- ψ -p-ETHYLPHENOL
 $C_8H_5OBr_5$ *i.e.*

OH. $C_6H_2Br_2$. CHBr. $CHBr_2$

Zincke and **Leisse**. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (220-238).

PHENOLS $C_9H_{12}O$

ψ -Cumenol $C_6H_2Me_2$. OH

DIBROMO- ψ -CUMENOL $C_9H_{10}OBr_2$

Ethyl ether.

Anselmino, O. Ueber einige Derivate von Phenolbromiden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

DIBROMO-o-OXY- ψ -CUMYL BROMIDE

$C_9H_9OBr_3$

Anselmino, O. Das dritte Tribromid des Pseudocumenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (795-798).

Auwers, K[arl] und **Anselmino**, O. Ueber die Constitution des zweiten Pseudocumenoltribromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

DIBROMO-m-OXY- ψ -CUMYL IODIDE

$C_9H_9OBr_2I$

and its *acetyl compound*. Also the corresponding *chloride*.

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

m-OXY- ψ -CUMYLANILINE $C_{15}H_{17}ON$ and the corresponding *o*- and *p*-derivatives.

Auwers, K[arl] und **Anselmino**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

DIBROMO-m-OXY- ψ -CUMYLANILINE

$C_{15}H_{15}ONBr_2$

and its *acetyl derivatives*.

Auwers, K[arl] und **Anselmino**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

DIBROMO-m-OXY- ψ -CUMILPYRIDINE.

Hydrobromide $C_{14}H_{15}ONBr_3$

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

DIBROMO-o-OXY- ψ -CUMYLENE-m-BROMIDE

$C_9H_8OBr_4$

Auwers, K[arl] und **Anselmino**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

sym-m-PENTABROMO- ψ -CUMENOL $C_9H_7(O)Br_5$

Auwers, K[arl] und **Anselmino**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

PHENOLS $C_{10}H_{14}O$

Thymol $C_6H_3Me(C_3H_7)$. OH [5 : 2 : 1]

2 : 6-DINITROTHYMOL. *Ethyl ether.*

Gaebel, G. Otto. Ueber Producte der partiellen und totalen Reduction des 2,6-Dinitrothymoläthyläthers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2793-2802).

AMINOTHYMOL $C_{10}H_{15}ON$ *i.e.*

OH. C_6H_2MePr . $NH_2[5:1:4:2]$

Crocker, J. C. [Action of picryl chloride on aminothymol]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (346).

Picryl derivative $C_{16}H_{18}O_7N_4$ *i.e.*

OH. C_6H_2MePr . NH . $C_8H_2(NO_2)_3$

Crocker, J. C. [Picraminethymol.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (346).

AMINONITROTHYMOL.

Ethyl ether $C_{12}H_{16}N_2O_3$ and its salts and acetyl and benzoyl derivatives.

Gaebel, G. Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2793-2802).

BROMOAMINONITROTHYMOL.

Ethyl ether $C_{12}H_{17}O_3N_2Br$ and its salts and acetyl and benzoyl derivatives.

Gaebel, G. Otto. Ueber Producte der partiellen und totalen Reduction des 2. 6-Dinitrothymoläthyläthers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2793-2802).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-6}O$

ALCOHOLS C_7H_8O

Benzyl Alcohol $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$

DERIVATIVES.

2:2:3:3-Tetrathiobenzylbutane

$C_{32}H_{34}S_4$ *i.e.*

$CH_3 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot CH_3$

(*Diacetylbenzylmercaptol*).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

2:2:4:4-Tetrathiobenzylpentane

$C_{33}H_{36}S_4$ *i.e.*

$CH_3 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot CH_2 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot CH_3$

(*Acetylacetonedibenzylmercaptol*).

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

2:2:5:5-Tetrathiobenzylhexane

$C_{34}H_{38}S_4$ *i.e.* $[CH_3 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot CH_2]_2$

(*Acetonylacetonedibenzylmercaptol*).

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

2-Methyl-3:3:6:6-tetrathiobenzylheptane

$C_{36}H_{42}S_4$ *i.e.* $Me_2CH \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot CH_2$
 $CH_3 \cdot C(C_7H_7S)_2 \cdot \dot{C}H_2$

(*Dimethylacetonylacetonebenzylmercaptol*).

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

ALCOHOLS $C_8H_{10}O$

Phenylethyl Alcohol.

β -p-DINITRO- β -BROMO- α -METHOXY-PHENYLETHANE

$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH(OMe) \cdot CHBrNO_2$

and the corresponding *dibromo-derivative*.

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Ueber Abkömmlinge des Phenyl-nitroäthylens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (1-18).

β -BROMONITRO- α -METHOXYPHENYLETHANE

$C_6H_5 \cdot CH(OMe) \cdot CHBr \cdot NO_2$

and the corresponding *dibromonitro-derivative*.

Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (1-18).

ALCOHOLS $C_9H_{12}O$

Phenyldimethylcarbinol

 $PhCMe_2 \cdot OH$

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2633–2646).

Phenyl-isopropyl alcohol.

 ω -Chloro-derivative $C_6H_5 \cdot CMe(OH) \cdot CH_2Cl$

Tiffeneau, Marc. Sur la constitution des chlorhydrines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (774–775).

o-Tolylmethylcarbinol.

Jocič, Ž. I. Action des copeaux de zinc sur une solution alcoolique de l'acétate du trichlorméthylorthotolylcarbinol. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 239).

p-Tolylmethylcarbinol

 $CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$

(Methyl-4-ethylol-4'-benzene).

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

ALCOHOLS $C_{10}H_{14}O$

Phenylmethylethylcarbinol

 $C_6H_5 \cdot CMe(OH) \cdot C_2H_5$ and its *chloride*.

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. (3. Mitt.) Weiteres über 1-alkylirte Styrole und ihre Verwendung zur Synthese von Benzolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3506–3510).

1 : 3-Dimethyl-4- α -oxyethylbenzene $Me_2C_6H_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$ also its *phenylurethane* and *chloride*

Klages, August. Zur Kenntniss der Styrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

1-Ethyl-4- α -oxyethylbenzene $C_6H_4Et \cdot CHMe \cdot OH$ and its *phenylurethane* and *chloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

1-Methyl-4- α -oxypropylbenzene $C_6H_4Me \cdot CHEt \cdot OH$ and its *acetate*, *phenylurethane* and *chloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

ALCOHOLS $C_{12}H_{18}O$ 1 : 3-Dimethyl-4- α -oxybutylbenzene $C_6H_3Me_2 \cdot CH(C_3H_7) \cdot OH$ and its *chloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

1 : 3 : 5-Trimethyl-2- α -oxypropylbenzene $C_6H_2Me_3 \cdot CHEt \cdot OH$ and its *phenylurethane* and *chloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

ALCOHOLS $C_{13}H_{20}O$ 1 : 3 : 5-Trimethyl-2- α -oxybutylbenzene $C_6H_2Me_3 \cdot CH(C_3H_7) \cdot OH$ and its *phenylurethane* and *acetate*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

ALCOHOLS $C_{24}H_{42}O$ 1 : 3-Dimethyl-4- α -oxyhexadecylbenzene $C_6H_3Me_2 \cdot CH(OH) \cdot C_{15}H_{31}$

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245–2262).

ALCOHOLS $C_{25}H_{44}O$

1:3:5-Trimethyl-2- α -oxyhexadecyl-
benzene $C_6H_2Me_3 \cdot (CH(OH) \cdot C_{15}H_{31})$
and its *chloride*.

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

PHENOLS $C_nH_{2n-8}O$ PHENOLS C_8H_8O

p-Vinylphenol
and its *tribromo-derivative*.

p-Bromovinyltribromophenol
and *p*-bromovinyltetrabromophenol.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

p-BROMOVINYLDIBROMOPHENOL $C_8H_5OBr_3$
and
p-VINYL-3:5-DIBROMOPHENOL $C_8H_6OBr_2$

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

NITROVINYLPHENOL. *Methyl ether*
 $C_6H_4(OMe) \cdot CH:CH \cdot NO_2$
(*p*-Methoxy- ω -nitrostyrene).

Bouveault, L. et **Wahl**, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

α -Oxystyrene. *Polymeride* $(C_8H_8O)_n$

Stoermer, R[ichard] und **Kahlert**, B. Ueber die Aufspaltung des Cumarons mittels alkoholischen Kalis. (10. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1630-1632).

PHENOLS $C_9H_{10}O$

p-Propenylphenol
 $CHMe:CH \cdot C_6H_4 \cdot OH$

METHYL ETHER. ANETHOLE.

Bougault, Joseph. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Thèse fac. sci., Paris, **1902**, (94). 25 cm.

ALCOHOLS $C_nH_{2n-8}O$ ALCOHOLS $C_{10}H_{12}O$

Phenylbutenyl Alcohol
 $C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CH(OH) \cdot CH_3$
(*Styryl-methyl-carbinol*).

Klages, August. Ueber das Phenylbutadiën. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2649-2652).

Sand, Julius und **Singer**, Fritz. Mercuri-Verbindungen aus Terpeneol und Dimethylheptenol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35** 1902, (3170-3187).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-10}O$ ALCOHOLS C_9H_8O

Phenylpropargyl Alcohol
 $C_6H_5 \cdot C:C \cdot CH_2 \cdot OH$

Moureu, Ch. et **Desmots**. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique. Méthode générale de synthèse d'alcools primaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (360-366); Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223-1226).

ALCOHOLS $C_{10}H_{10}O$

Phenyl-butinyl Alcohol
 $C_6H_5 \cdot C:C \cdot CHMe \cdot OH$

(*Phenylethinyl-methyl-carbinol*).

Moureu, Ch. et **Desmots**, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes: synthèse

d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

PHENYLTRICHLOROBUTINYL ALCOHOL

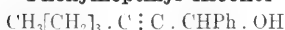


(Phenylethinyl-trichloromethyl-carbinol).

Moureu, Ch. et **Desmots**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

ALCOHOLS $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{O}$

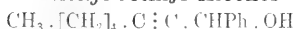
α -Phenylheptynyl Alcohol



Moureu, Ch. et **Desmots**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

ALCOHOLS $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{O}$

α -Phenyl-octynyl Alcohol



Moureu, Ch. et **Desmots**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

PHENOLS $\text{C}_{10}\text{H}_{2n-12}\text{O}$

PHENOLS $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}$

Naphthols.

Ruhemann, Siegfried. [Condensation of α - and β -naphthol with ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (422-426); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46).

α -Naphthol.

4:5-DINITRO- α -NAPHTHOL and its methyl and ethyl ethers.

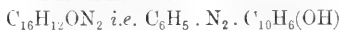
4:8 DINITRO- α -NAPHTHOL.

Ullmann, F. und **Consonno**, F. Ueber Halogendinitronaphtaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811).

2:4:8-TRINITRO- α -NAPHTHOL.

Misslin, Emile. Sur quelques dérivés du trinitro- α -naphthol (2.4.8 NO_2 : 1 OH). Thèse sc. Genève, 1900-1901, (51). 8vo.

BENZENEAZOBROMO- α -NAPHTHOL



Hewitt, John Theodore and **Auld**, James Manson. [Benzeneazobromo- α -naphthol and its ethyl ether and acetyl derivative. Reduction of benzeneazobromo- α -naphthyl acetate. *o*-, *m*- and *p*-Bromobenzeneazobromo- α -naphthol and their acetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (171-177); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (264).

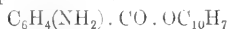
β -Naphthol.

Hewitt, John Theodore, **Turner**, Alfred John and **Bradley**, Sidney Wallace. The condensation of dimethylaminobenzaldehyde with β -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1207-1212); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181).

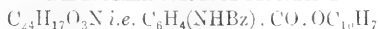
p-NITROBENZOYL DERIVATIVE



p-AMINOBENZOYL DERIVATIVE



BENZOYLAMINOBENZOYL DERIVATIVE

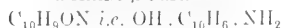


and ACETYLAMINOBENZOYL DERIVATIVE



Reverdin, Frédéric et **Crépieux**, Pierre. Sur l'acétamido-*p*-benzoyl- β -naphthol et le benzoylamido-*p*-benzoyl- β -naphthol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1178-1181).

α -AMINO- β -NAPHTHOL



Crocker, J. C. [Action of picryl chloride on α -amino- β -naphthol.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (343).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-14}O$ ALCOHOLS $C_{13}H_{12}O$ Diphenylcarbinol $CHPh_2 \cdot OH$

(Benzhydrol).

Escherich, F. und Moest, M. Ueber die elektrolytische Darstellung von tetra-alkylierten Diamidobenzhydrolen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (849-851).

ALCOHOLS $C_{14}H_{14}O$

Diphenylmethylcarbinol

 $CPh_2Me \cdot OH$

Klages, August. Synthese diarylirter Aethylene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2646-2649).

ALCOHOLS $C_{15}H_{16}O$ Diphenylethylcarbinol $EtCPh_2OH$

Masson, H. Synthèse de quelques alcools tertiaires (II). Diphénylcarbinols. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

ALCOHOLS $C_{16}H_{16}O$

Diphenylpropylcarbinol

 $CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CPh_2 \cdot OH$

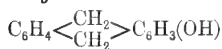
Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

ALCOHOLS $C_{18}H_{22}O$

Diphenylamylcarbinol

 $CH_3[CH_2]_4 \cdot CPh_2 \cdot OH$

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (533-534).

PHENOLS $C_nH_{2n-16}O$ PHENOLS $C_{14}H_{12}O$ Hydro- α -anthranol

and its acetyl derivative.

Pleus, B. Ueber die Reduction von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923-2930).

PHENOLS $C_nH_{2n-15}O$ PHENOLS $C_{14}H_{10}O$

Phenanthrols.

Heil, H. Untersuchungen über das Rehs'sche Phenanthrol. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (35). 8vo.

DIBENZOYLOXY-DIPHENANTHROYLENE



Werner, A. Beitrag zur Chemie des Phenanthrens. Unter Mitwirkung von B. Löwenstein, A. Wack, T. Frey, M. Kunz, K. Rekner, A. Ney, H. Heil, A. Scherrer, H. Schwabacher, J. Künz und A. Grob. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

2-Phenanthrol and its ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

3-Phenanthrol.

Methyl ether, mononitromethyl ether, amido- and acetylamido-methyl ethers, ethyl and benzyl ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

10-Phenanthrol.

Its *picrate*, *acetyl*, *propionyl*, and *benzoyl derivatives*.

Werner, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

Oxyanthracene.

NITROMETHOXYANTHRACENE $C_{15}H_{11}O_3N$

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (205-246).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-18}O$

ALCOHOLS $C_{15}H_{12}O$

Diphenylpropargyl Alcohol

$C_6H_5C \equiv C \cdot CHPh \cdot OH$

Moureu, Ch. et **Desmots**, M. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes: synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

PHENOLS $C_nH_{2n-22}O$

PHENOLS $C_{19}H_{16}O$

p-Oxytriphenylmethane

and its *methyl ether* and *acetyl derivative*.

Bistrzycki, A[ugustin] und **Herbst**, C. Ueber das *p*-Oxytriphenylcarbinol. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141).

DIBROMO-*p*-OXYTRIPHENYLMETHANE

$C_{19}H_{14}OBr_2$ and its *acetyl derivative*.

Bistrzycki, A[ugustin] und **Herbst**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-22}O$

ALCOHOLS $C_{19}H_{16}O$

Triphenylcarbinol $Ph_3 \cdot COH$

SALTS.

Gomberg, M[oses]. Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2397-2408).

Compounds with sodium bisulphite, aniline, phenylhydrazine, hydroxylamine, phenol, and anisole.

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

Čičibabin, A. E. Combinaisons du triphénylcarbinol avec quelques bases organiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (959-961).

Ueber Verbindungen von Triphenylcarbinol mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4007-4009).

Walden, P. Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018-2031).

PHENOLS $C_nH_{2n-36}O$

PHENOLS $C_{25}H_{20}O$

Triphenyl-*p*-oxyphenylmethane.

Methyl ether $C_{26}H_{22}O$

(*Triphenyl-p-anisylmethane*).

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

DIOLS.

PHENOLS $C_nH_{2n-6}O_2$

PHENOLS $C_6H_6O_2$

Pyrocatechol $C_6H_4(OH)_2$ [1:2]

(Catechol. Pyrocatechin).

Börnstein, E. Ueber Brenzcatechin aus Steinkohlen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4324-4325).

Weevers, Theodorus. On the connection between salicine and catechol. (Dutch.) Rotterdam (J. de Jong), [1902], (47-48).

——— On the connection between salicine and catechol. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (295-303) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (342-349) (Dutch).

METHYL ETHER $C_6H_4(OH)(OCH_3)$

(Guaiacol).

Ruhemann, Siegfried. [Condensation of guaiacol with ethyl chlorofumarate; formation of ethyl guaiacoxylfumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (421-422); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45).

DIMETHYL ETHER $C_6H_4(OMe)_2$

(Veratrole).

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur les vératrols trichloré et tribromé. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (290-291).

TETRACHLOROPYROCATECHOL.

Dimethyl ether $C_6Cl_4(OMe)_2$

(Tetrachloroveratrole).

Cousin, H. Action du chlore et du brome sur les vératrols mononitrés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (967-969).

DICHLORONITROPYROCATECHOL.

Dimethyl ether $C_6HCl_2(NO_2)(OMe)_2$

(Dichloronitroveratrole).

Cousin, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (967-969).

TRICHLORONITROVERATROLE

$NO_2 \cdot C_6Cl_3(OMe)_2$

TRIBROMONITROPYROCATECHOL.

Dimethyl ether

$C_6Br_3(OMe)_2 \cdot NO_2$ [4:5:6:1:2:3]

(Tribromonitroveratrole).

Cousin, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (290-291, 967-969).

Resorcinol $C_6H_4(OH)_2$ [1:3]

Bülow, Carl und **Grotowsky**, Hans. Ueber das Condensationsproduct aus Phenylacetylacetophenon und Resorcin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528).

Gurevič, A. L. Condensation de l'iodeure de butyle tertiaire avec le résorcine sous l'action du chlorure de fer dans une atmosphère d'acide carbonique et d'oxygène continuellement renouvelée. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (622-625).

Horváth, B. Ueber die Wirkung von Resorcin auf Amidobenzylalkohol. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (26-30).

Rhodium, Otto. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Resorcinmonomethyläther. Diss. Erlangen. Bamberg (Handels-Druckerei), 1902, (40). 22 cm.

CHLORONITRORESORCINOL $C_6H_4O_4NCl$ i.e.

$C_6H_2(OH)_2(NO_2) \cdot Cl$ [1:3:2:4]

Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [Chloronitroresorcinol and its mono- and di-methyl ethers and dibenzoyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (999-1000).

NITROSORESORCINOL
 $C_6H_3(OH)_2NO$ [1 : 3 : 4]

Henrich, Ferd[inand]. Ueber die Constitution des Mononitrosoresorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4191-4195).

Methyl ether $C_6H_3(OH)(OMe) \cdot NO$

Henrich, Ferdinand und **Rhodium**, Otto. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Resorcinmonomethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1475-1486).

AMINORESORCINOL
 $C_6H_3(OH)_2 \cdot NH_2$ [1 : 3 : 4]

Tetra-acetyl derivative
 $C_6H_3(OAc)_2NaAc_2$

Henrich, Ferd[inand]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4191-4195).

Tribenzoyl-derivative and the o-, m- and p-trinitrobenzoyl derivatives.

Henrich, Ferd[inand] und **Wagner**, Benno. Ueber Derivate des 4-Amido-resorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

2-AMINO-RESORCINOL. *Methyl ether and its triacetyl and benzoyl derivatives.*

Henrich, Ferdinand und **Rhodium**, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1475-1486).

Quinol $C_6H_4(OH)_2$ [1 : 4]

(*Hydroquinone*).

COMPOUNDS with oxalic ester, with cinnamic aldehyde, with dimethylpyrone $C_7H_8O_2$, with amylene hydrate, and with *tert*-butyl alcohol.

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

PHENOLS $C_7H_6O_2$

Methylpyrocatechol.

NITRO-METHYLPYROCATECHOL
 [6 : 1 : 3 : 4] $C_6H_2(NO_2)Me(OH)_2$

Dimethyl ether $C_6H_2Me(NO_2)(OMe)_2$
 (*Nitrohomoveratrole*).

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Paul**, L. Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2608-2611).

Perkin, W. H., jun. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2946-2947).

Oxymethylphenols

$OH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH$

o-Oxybenzyl alcohol (*Saligenin*).

Paal, C. Ueber Kondensationsprodukte des Saligenins mit aromatischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (679-690).

m-Oxybenzyl alcohol.

p-TOLYLAMINO-m-OXYBENZYL ALCOHOL
 $C_{14}H_{15}O_2N$

i.e. $C_7H_7 \cdot NH \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_2OH$

Gnehm, R. und **Veillon**, L[ouis]. Zur Kenntniss des *m*-Oxyphenyl-p-tolylamins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

p-Oxybenzyl alcohol.

TETRACHLORO-p-OXYBENZYL ALCOHOL
 $C_7H_4O_2Cl_4$ and its derivatives.

Zincke, Th[eodor] und **Wiederhold**, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf Tetrachlor-p-p-kresol : Tetrachlor-p-kresolpseudobromid und Umwandlungsprodukte. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (179-198).

TRIBROMO-p-OXYBENZYL ALCOHOL

$C_7H_5O_2Br_3$ and its *diacetyl* compound
and *methyl ether*.

Zincke, Th. und **Wiederhold**, K. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

TETRABROMO-p-OXYBENZYL ALCOHOL

$C_7H_4O_2Br_4$ and its *acetyl* derivative and
methyl ether.

Zincke, Th[eodor] und **Wiederhold**, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Kresol: Substitutionsproducte und Pseudobromide des p-Kresols. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

PHENOLS $C_6H_{10}O_2$

Oxyethylphenol.

o-OXYPHENYLETHYL ALCOHOL

$C_6H_4(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

Acetyl derivative $C_{10}H_{12}O_3$.

Stoermer, R[ichard] und **Kahlert**, B. Ueber die Aufspaltung des Cumarons mittels alkoholischen Kalis. (10. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1630-1632).

p-OXYETHYLTRIBROMOPHENOL $C_6H_7O_2Br_3$
and its derivatives.

Zincke, Th. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

p-DIBROMO-OXYETHYLTETRABROMOPHENOL

$C_6H_4O_2Br_6$ and its derivatives.

Zincke, Th. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

PHENOLS $C_9H_{12}O_2$

Oxypropylphenol

$OH \cdot C_6H_4 \cdot C_3H_6(OH)$

METHYL ETHER $C_{10}H_{14}O_2$

i.e. $CH_3O \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$
and its *phenylurethane* and *acetate*.

Klages, August. Synthese ungesättigter Phenoläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2262-2267).

BROMO-OXY-n-PROPYLPHENOL.

Dimethyl ether

$C_6H_4(OMe) \cdot CH(OMe) \cdot CHBr \cdot CH_3$

Methyl ethyl ether

$C_6H_4(OMe) \cdot CH(OEt) \cdot CHBr \cdot CH_3$

Also the corresponding *dibromo-derivatives*

$C_6H_3Br(OMe) \cdot CH(OMe) \cdot CHBr \cdot CH_3$
and

$C_6H_3Br(OMe) \cdot CH(OEt) \cdot CHBr \cdot CH_3$

Pond, F. J., **Erb**, E. S. and **Ford**, A. G. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (327-346).

o-Oxy-ψ-cumyl alcohol

$C_6H_2Me_2(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$

DIBROMO-o-OXY-ψ-CUMYL ALCOHOL

$C_6Me_2Br_2(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$

Methyl ether and *acetyl derivative*.

Anselmino, O. Das dritte Tribromid des Pseudocumenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (795-798).

Xylenol-carbinol

(*Oxydimethylbenzyl alcohol*)

$OH \cdot C_6H_2Me_2 \cdot CH_2 \cdot OH$ [4 : 1 : 3 : 5]

Manasse, O. Zur Synthese aromatischer Oxyalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844-3847).

PHENOLS $C_{10}H_{14}O_2$ **ψ -Cumenol-carbinol***(Oxytrimethylbenzyl alcohol)*OH. $C_6HMe_3 \cdot CH_2 \cdot OH$ [5 : 1 : 2 : 4 : 6]**Manasse**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844-3847).**Oxybutylphenol.***Ethyl ether* $C_{12}H_{18}O_2$ i.e. $EtO \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH)C_3H_7$ **Klages**, August. Synthese ungesättigter Phenoläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2262-2267).**PHENOLS** $C_{11}H_{16}O_2$ **Carvacrol-carbinol***(Oxymethylpropylbenzyl alcohol)*OH. $C_6H_2Me(C_3H_7) \cdot CH_2 \cdot OH$ **Manasse**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844-3847).**PHENOLS** $C_{14}H_{22}O_2$ **Dibutylresorcinol** $(C_4H_9)_2C_6H_2(OH)_2$

[Two isomerides].

Gurevič, A. L. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (622-625).**ALCOHOLS** $C_nH_{2n-6}O_2$ **ALCOHOLS** $C_6H_{10}O_2$ **p-Xylylene glycol** $C_6H_4(CH_2 \cdot OH)_2$ **TRIBROMO-p-XYLYLENE BROMHYDRIN** $C_8H_6O_2Br_4$ **Anselmino**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).**ALCOHOLS** $C_{10}H_{14}O_2$ **Durylene glycol** $C_6H_2Me_2(CH_2OH)_2$ **Korczynski**, Anton von. Ueber die Einwirkung des Broms auf das Durool, (D-3218)Pentamethyl- und Hexamethyl-Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (868-872).**PHENOLS** $C_nH_{2n-8}O_2$ **PHENOLS** $C_8H_8O_2$ **Vinylpyrocatechol** $C_6H_3(OH)_2 \cdot CH : CH_2$ **NITROVINYL PYROCATECHOL METHYLENE ETHER.** $[4 : 3 : 1]CH_2 : O_2 : C_6H_3 \cdot CH : CH \cdot NO_2$ *(Piperonylidene-nitromethane).***Bouveault**, L. et **Wahl**, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).**PHENOLS** $C_9H_{10}O_2$ **Auwers**, K[arl] und **Müller**, O. Ueber Bromide des Eugenols und Isoeugenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124).**Propenylpyrocatechol** $C_6H_3(OH)_2 \cdot CH : CHMe$ **METHYL ETHER** (*iso-Eugenol*).**ISOEUGENOL DIBROMIDE** $C_{10}H_{12}O_2Br_2$
and its *acetate*.**Auwers**, K[arl] und **Müller**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124).**PHENOLS** $C_nH_{2n-12}O_2$ **PHENOLS** $C_{10}H_8O_2$ **2 : 3-Oxynaphthol***Methyl derivative* $C_{10}H_7OMeOH$ **Engelhardt**, R. Notiz über einige Säurederivate des 2, 3-Methoxynaphthols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (536).

2:7-Dioxynaphthalene.

Setlik, B. Das Färben von Kunstseide mit 2,7-Dioxynaphthalin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (121-122).



Bibergeil, Arthur. Zur Kenntniss des O_2 -Biphenols. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (51). 22 cm.

Diels, Otto und Bibergeil, Arthur. Zur Kenntniss des o -Diphenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (302-313).

DIMETHYL and ETHYLENE ETHERS, and DIBROMO-, TETRABROMO-, and TETRACHLORO- DERIVATIVES.

Diels, Otto und Bibergeil, Arthur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (302-313).

3:3'-DINITRO- and 3:3'-DIAMINO-DERIVATIVES.

5:5'-DINITRO- and 5:5'-DIAMINO-DERIVATIVES.

3:3':5:5'-TETRANITRO- and 3:3':5:5'-TETRAAMINO- DERIVATIVES.

Diels, Otto und Bibergeil, Arthur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (302-313).



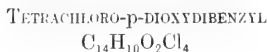
s-o-p-Dioxydiphenylmethane

and its dimethyl, diethyl, diacetyl, and dibenzoyl compounds.

Wagner, Victor. s-o-p-Dioxydiphenylmethan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (313-315).



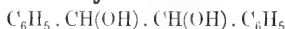
p-Dioxydibenzyl.



Zincke, Th[eodor.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).



Hydrobenzoin



DICHLORO-DERIVATIVE.

Montagne, P. J. . . . Transposition atonique intramoléculaire chez les α -glycols aromatiques [étudiée spécialement dans le cas de la transformation de la 4.4'-dichlorohydrobenzoin en 4.4'-dichlorophénylacétaldéhyde]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (30-37).



p-Dioxystilbene.

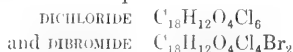
TETRABROMO- p -DIOXYSTILBENE $C_{14}H_8O_2Br_4$ and its diacetate and dibromide.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

TETRACHLORO- p -DIOXYSTILBENE $C_{14}H_8O_2Cl_4$ Its dichloride and dibromide.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

TETRACHLORO- p -DIACETOXYSTILBENE

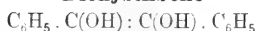
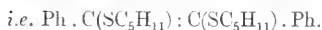


Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

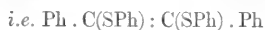
Oxyhydroanthranol $C_{14}H_{12}O_2$ 

and its *acetyl* derivatives.

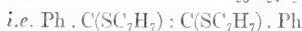
Plous, B. Ueber die Reduction von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923-2930).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-16}O_2$ **ALCOHOLS** $C_{14}H_{12}O_2$ **Dioxystilbene****DITHIOAMYLSTILBENE** $C_{24}H_{32}S_2$ 

Posner, Theodor. Ueber einige schwefelhaltige Derivate des Benzöins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (506-510).

DITHIOPHENYLSTILBENE $C_{26}H_{20}S_2$ 

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (506-510).

DITHIOBENZYLSTILBENE $C_{28}H_{24}S_2$ 

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (506-510).

PHENOLS $C_nH_{2n-18}O_2$ **PHENOLS** $C_{14}H_{10}O_2$ **9 : 10-Dioxyphenanthrene.****3-NITRO-9 : 10-DIOXYPHENANTHRENE**

and its *diacetyl* derivative.

Schmidt, Julius und Kämpf, Adolf. Ueber Nitroderivate des Phenanthrenchinons und Hydrophenanthrenchinons. (Studien in der Phenanthrenreihe. 4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges. **35**, 1902, (3117-3128).

(p-3218)

2 : 7-DINITRO-9 : 10-DIOXYPHENANTHRENE

and its *benzoyl* and *diacetyl* derivatives.

Schmidt, Julius und Kämpf, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3117-3128).

? DINITRO-9 : 10-DIOXYPHENANTHRENE

and its *dibenzoyl* and *diacetyl* derivatives.

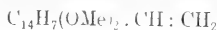
Schmidt, Julius und Kämpf, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3117-3128).

p-Dioxydiphenylacetylene.

(*Dioxytolane*).

TETRACHLORO-p-DIOXYTOLANE $C_{14}H_6O_2Cl_4$
and its derivatives.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

PHENOLS $C_nH_{2n-20}O_2$ **PHENOLS** $C_{16}H_{12}O_2$ **3 : 4-Dioxyvinylphenanthrene.****3 : 4-DIMETHOXYVINYLPHENANTHRENE**

Pschorr, Robert, Jaekel, B. und Fecht, H. Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377-4392).

PHENOLS $C_nH_{2n-22}O_2$ **PHENOLS** $C_{19}H_{16}O_2$ **Dioxytriphenylmethane.**

(*Dianisylphenylmethane*).

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

Feuerstein, W. und Lipp, A. Ueber die Einwirkung von Benzaldehyd auf Anisol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3252-3256).

p-Oxytriphenylcarbinol.

Its salts and ethers.

Bistrzycki, A[ugustin] und Herbst, C. Ueber das *p*-Oxytriphenylcarbinol. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141).

METHYL ETHER $C_{26}H_{18}O_2$

(*Diphenyl-p-anisylcarbinol*).

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

DIBROMO-*p*-OXYTRIPHENYL CARBINOL

$C_{18}H_{14}O_2Br_2$

Its dimethyl and diethyl ethers.

Bistrzycki, A[ugustin] und Herbst, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3133-3141).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-22}O_2$

ALCOHOLS $C_{23}H_{24}O_2$

Dioxydibenzylmesitylene

$C_6HMe_3(CHPh.OH)_2$

Mills, William Hobson und Easterfield, Thomas Hill. [Formation of dihydroxydibenzylmesitylene by reduction of dibenzylmesitylene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1323).

PHENOLS $C_nH_{2n-34}O_2$

PHENOLS $C_{27}H_{20}O_2$

Phenol $C_6H_5.CH(C_{10}H_6.OH)_2$

METHYLAMINO-DERIVATIVE

$C_{29}H_{25}O_2N$ i.e.

$Me_2N.C_6H_4.CH(C_{10}H_6.OH)_2$

Hewitt, John Theodore, Turner, Alfred John und Bradley, Sidney Wallace. [The hydrochloride of the compound $Me_2N.C_6H_4.CH(C_{10}H_6.OH)_2$, formed by] the condensation of dimethylaminobenzaldehyde with β -naphthol; [also the anhydride, $C_{29}H_{23}ON$, and its salts and

bromo-derivatives]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1207-1212); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181).

TRIOLS.

PHENOLS $C_nH_{2n-6}O_3$

PHENOLS $C_6H_6O_3$

Pyrogallol $C_6H_3(OH)_3[1:2:3]$

Harries, C[arl]. Ueber die Autoxydation des Pyrogallols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2954-2959).

Hartley, W. N., Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. The absorption spectra of . . . [pyrogallol]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (929-939); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (171).

Phloroglucinol $C_6H_3(OH)_3[1:3:5]$

Hartley, W. N., Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. The absorption spectra of phloroglucinol . . . [and its trimethyl ether]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (929-939); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (171).

CHLORODINITROPHLOROGLUCINOL TRIETHYL ETHER

$C_6Cl(NO_2)_2(OEt)_3$

and the corresponding DIETHYL ETHER.

Jackson, C[harles] Loring und Carlton, H. A. Ueber Tetrachlor-dinitro-benzol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3855-3857).

PHENOLS $C_9H_{12}O_3$

Trioxy-*n*-propylbenzene

$OH.C_6H_3(OH).CH(OH).CH_2Me$

BROMO-TRIOXY-*n*-PROPYLBENZENE.

Dimethyl ethyl ether

$EtO.C_6H_3(OMe).CH(OMe).CHBr.CH_3$
[From isoeugenol].

Pond, F. J., Erb, E. S. and Ford, A. G. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (327-346).

Ethers and benzoate of bromotrioxo-n-propylbenzene.

Auwers, K[arl] und Müller, O. Ueber Bromide des Eugenols und Isoeugenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124).

DIBROMO-TRIOXY-N-PROPYL-BENZENE.

Methylene methyl ether

$\text{CH}_2 : \text{O}_2 : \text{C}_6\text{H}_2\text{Br} \cdot \text{CH}(\text{OMe}) \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$
[From isosafrole].

Pond, F. J., Erb, E. S. and Ford, A. G. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (327-346).

Methyl and ethyl ethers and acetate.

Auwers, K[arl] und Müller, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124).

Oxy- ψ -cumylene-m-glycol

$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_2 \cdot \text{OH})_2 \cdot \text{CH}_3$

TRIBROMO-DERIVATIVE

$\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_2 \cdot \text{OH})_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (144-150).

Dimethyl ether $\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{O}_3\text{Br}_3$

Auwers, K[arl] und Anselmino, O. Ueber die Constitution des zweiten Pseudocumenoltribromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (131-144).

PHENOLS $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_3$

Phenol $\text{C}_6\text{H}_2(\text{C}_3\text{H}_7)_2(\text{OH})_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$
[1 : 3 : 4 : 5]

METHYL ETHER $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_3$

i.e. $\text{OH} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{C}_3\text{H}_7)(\text{OMe}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$
[4 : 1 : 3 : 5].

(Eugenol alcohol).

Manasse, O. Zur Synthese aromatischer Oxyalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3844-3847).

ALCOHOLS $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}\text{O}_3$

ALCOHOLS $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_3$

Trioxyphenylbutane

$\text{Ph} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CMe}(\text{OH})_2$

2 : 2 : 4-TRITHIOBENZYL-4-PHENYLBUTANE
 $\text{C}_{31}\text{H}_{32}\text{S}_3$

i.e. $\text{PhCH}(\text{C}_7\text{H}_7\text{S}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{C}_7\text{H}_7\text{S})_2 \cdot \text{CH}_3$

and the corresponding TRITHIOAMYL
COMPOUND.

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen über schwefelhaltige Derivate ungesättigter Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

PHENOLS $\text{C}_n\text{H}_{2n-16}\text{O}_3$

PHENOLS $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{O}_3$

1 : 5-Dioxyhydroanthranol

$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) < \begin{smallmatrix} \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2 \end{smallmatrix} > \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$

and its diacetyl and triacetyl
derivatives.

Pleus, B. Ueber die Reduction von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **35**, 1902, (2923-2930).

Hydroquinizarol

$\text{C}_6\text{H}_4 < \begin{smallmatrix} \text{H}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2 \end{smallmatrix} > \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$

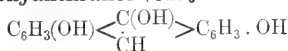
and its diacetyl and triacetyl
derivatives.

Pleus, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923-2930).

PHENOLS $C_nH_{2n-10}O_3$

PHENOLS $C_{14}H_{10}O_3$

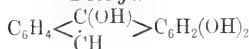
Dioxyanthranol (Chrysanthranol)



and its triacetyl derivative.

Schrobsdorff, H. Ueber die Reduc-
tion des Chrysazins mit Jodwasserstoff.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2930-2931).

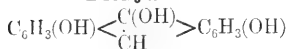
1:4-Dioxyanthranol



and its triacetyl derivative.

Pleus, B. Ueber die Reduc-
tion von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwas-
serstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (2923-2930).

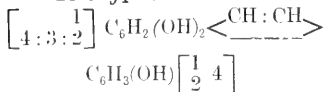
1:5-Dioxyanthranol



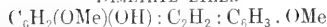
and its triacetyl derivative.

Pleus, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (2923-2930).

Trioxyphenanthrene



DIMETHYL ETHER



(Thebaol), and the TRIMETHYL ETHER.

Vongerichten, E. Ueber die Identi-
tät von Thebaolmethyläther aus
Thebain mit 3. 4. 6-Trimethoxyphenan-
thren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (4410-4411).

3:4:6-TRIMETHOXYPHENANTHRENE
 $C_{17}H_{16}O_3$

(Methylthebaol).

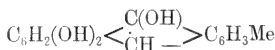
Its picrate and dibromo-derivative.

Pschorr, R[obert], **Seydel**, C. und
Stöhrer, W. Ueber die Constitution des

Thebaols. Berlin, Ber. D. chem., Ges.
35, 1902, (4400-4410).

PHENOLS $C_{15}H_{12}O_3$

Chrysarobin

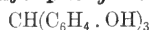


Jowett, H. A. D. and **Potter**, Charles
Etty. [Chrysarobin and its diacetyl and
triacetyl derivatives; also its oxidation
and reduction.] London, J. Chem. Soc.,
81, 1902, (1578-1580); [abstract]
London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902,
(192).

PHENOLS $C_nH_{2n-22}O_3$

PHENOLS $C_{19}H_{16}O_3$

Trioxytriphenylmethane



TRIMETHYL ETHER $C_{22}H_{22}O_3$

(Trianisylmethane).

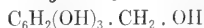
Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor.
Dibenzalacetone und Triphenylmethan.
Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-
1201).

TETRA-OLS.

PHENOLS $C_nH_{2n-6}O_4$

PHENOLS $C_7H_8O_4$

Trioxybenzyl alcohol



DERIVATIVE.

Pyrogallolaldehydeaniline



i.e. $C_6H_2(OH)_3 \cdot CH(OH) \cdot NH \cdot C_6H_5$
and its hydrochloride.

Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf.
Ueber eine neue Synthese aromatischer
Oxyaldehyde. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (993-997).

PHENOLS $C_nH_{2n-10}O_4$

PHENOLS $C_{12}H_{14}O_4$

$\alpha\beta$ -Dioxybromodihydroisoeugenol.

DIMETHYL ETHER $C_{14}H_{17}O_4Br$
and its *benzoate*.

Anwers, K[arl] und **Müller**, O. Ueber Bromide des Eugenols und Isoeugenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (114-124).

PHENOLS $C_nH_{2n-14}O_4$

PHENOLS $C_{14}H_{14}O_4$

Tetraoxydiphenylethane

$C_2H_4[C_6H_3(OH)_2]_2$

DINITRO-TETRA-OXY-8-DIPHENYLETHANE.

Tetramethyl ether $C_{19}H_{20}O_8N_2$ *i.e.*

$C_2H_4(C_6H_2(NO_2)(OMe)_2)_2$

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Paul**, L. Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2608-2611).

***p*-Dioxyhydrobenzoin**

$C_6H_4(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot C_6H_4 \cdot OH$

TETRACHLORODIOXYHYDRO- and -ISOHYDRO-
BENZOINS

$C_{14}H_{10}O_4Cl_4$

and their *ethers* and *acetates*.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

TETRABROMO-*p*-DIOXYHYDRO- and -ISOHYDRO-
BENZOINS

$C_{14}H_{10}O_4Br_4$

and their *derivatives*.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-14}O_4$

ALCOHOLS $C_{17}H_{26}O_4$

Tetraoxy-1 : 5-diphenylpentane

$C(OH)_2 \begin{cases} CH_2 \cdot CHPh(OH) \\ CH_2 \cdot CHPh(OH) \end{cases}$

**1 : 3 : 3 : 5-Tetrathioamyl-1 : 5-DIPHENYL-
PENTANE**

$C_{37}H_{60}S_4$ *i.e.*

$C(C_5H_{11}S)_2 \begin{cases} CH_2 \cdot CH(C_5H_{11}S) \cdot Ph \\ CH_2 \cdot CH(C_5H_{11}S) \cdot Ph \end{cases}$

(*Dithioamyltetrahydrodibenzylideneacetoneamylmercaptol*).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen über schwefelhaltige Derivate ungesättigter Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

PHENOLS $C_nH_{2n-22}O_4$

PHENOLS $C_{19}H_{16}O_4$

Trioxyphenylcarbinol

$OH \cdot C(C_6H_4 \cdot OH)_3$

TRIMETHYL ETHER $C_{12}H_{12}O_4$
(*Trianisylcarbinol*)

and its *salts*.

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

PENTA-OLS.

PHENOLS $C_nH_{2n-6}O_5$

PHENOLS $C_8H_{12}O_5$

Pentaoxy-*n*-propylbenzene

$C_6H(OH)_4 \cdot CH(OH) \cdot CH_2Me$

DIBROMOPENTAOXY-*n*-PROPYLBENZENE.

Methylene trimethyl ether

$CH_2 : O_2 : C_6Br(OMe)_2 \cdot CH(OMe) \cdot CHBr \cdot CH_3$

[From *isoapiole*].

Pond, F. J., **Erb**, E. S., and **Ford**, A. G. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (327-346).

HEXA-OLS.

PHENOLS $C_nH_{2n-14}O_6$ PHENOLS $C_{12}H_{10}O_6$

Hexaoxydiphenyl

and its *hexa-acetyl* derivative.

Harries, C[arl]. Ueber die Autoxydation des Pyrogallols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2954-2959).

1240 REDUCED BENZENOID-OLS. CYCLIC-OLS OTHER THAN BENZENOID-OLS.

GENERAL.

Braun, J. von und Rumpf, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Guédras, Marcel. Essai sur la constitution chimique des copals. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (797-798).

Jahn, Stephan. Zur Kenntnis des Camphers, Borneols und Menthols. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lossen), 1902, (95). 22 cm.

Kauffmann, Hugo. Halochromie des Dimethyläthers des 2.7-Dioxynaphtalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1321-1324).

Markovnikov, V. V. Sur le pinacone de méthylhexaméthylèneacétone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (142, II, Pr. verb.).

Sand, Julius und Singer, Fritz. Mercuri-Verbindungen aus Terpeneol und Dimethylheptenol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187).

Theulier, Eug. Etude sur l'essence de verveine de Grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1113-1117).

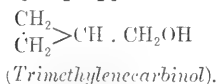
Zelinskij, N. D. et Moser, A. Formation du cycle pentaméthylénique en employant les combinaisons magnésiumorganiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.verb. 645-646).

et Roždestvenskij, M. S. Sur les céto-alcools cycliques. (Russe.)

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141-142, II, Pr. verb.).

OLS $C_nH_{2n}O$ OLS C_4H_8O

Cyclopropylcarbinol



Dalle, P. Sur le triméthylène-car-

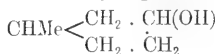
binol $\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \\ | \\ \text{H}_2\text{C} \end{array} > \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$, et ses déri-

vés [les chlorure, bromure, iodure et l'isobutyrate]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (123-136).

OLS $C_6H_{12}O$

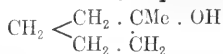
Methylcyclopentanols.

Methylcyclopentanol



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488-2494).

1-Methyl-1-cyclopentanol



Zelinsky, N[ikolaj] und Namjetkin, S. Ueber die Synthese von Methyl (1)-cyclopentanol (I). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2683).

——— Méthyl-1-cyclopentanol-1 synthétique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.verb. 246-247).

——— und Moser, A. Ueber Ringschliessung mittels magnesiumorganischer Verbindungen. Eine Totalsynthese des Methylcyclopentans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2684-2686).

OLS $C_7H_{14}O$

Methylcyclohexanol.

KETO-COMPOUND $C_7H_{12}O_2$

Zelinskij, N. D. et **Roždestvenskij**, M. Sur le céto-alcool cyclique méthyl-(1)-cyclohexanolon (3). (Russe.) St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 643-644).

OLS $C_8H_{16}O$

1, 3-Dimethyl-3-cyclohexanol.

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2677-2682).

Alcohol.



Speranskij, N. A. St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz. chim. Obsč.*, **34**, 1902, (17-26).

OLS $C_9H_{18}O$ Trimethylcyclohexanol $C_9H_{17} \cdot \text{OH}$

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (57. Abh.) — Ueber ein neues Trimethylhexanon, $C_9H_{14}O$, und Trimethylhexanon, $C_9H_{16}O$, sowie über $\beta\beta$ -Dimethylpentanon. (Mitbearbeitet von A. Scheunert.) *Liebigs Ann. Chem., Leipzig*, **324**, 1902, (97-112).

— Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

Pulenol

[obtained by reduction of pulenone].

Wallach, O. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

Alcohol

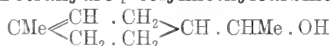
[obtained by reduction of pulegone].

Wallach, O[tto]. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, **1902**, (92-107).

OLS $C_{10}H_{20}O$ Menthol $C_{10}H_{19} \cdot \text{OH}$

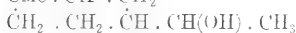
Cělikov, I. Mécanisme de la réaction de déshydratation du menthole par les acides organiques. (Russe.) St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (721-729).

Perkin, W. H., *sen.* [Magnetic rotation of menthol.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (309).

OLS $C_nH_{2n-2}O$ OLS $C_9H_{16}O$ Tetrahydro-*p*-tolylmethylcarbinol

Wallach, O. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

Terpineol



Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (56. Abh.) — Ueber Terpeneol. (Mitbearbeitet von O. Rahn.) *Liebigs Ann. Chem., Leipzig*, **324**, 1902, (79-96).

OLS $C_{10}H_{18}O$ $\Delta^3 : ^9$ -Terpene-1-ol.

Stephan, K und **Helle**, J. Ueber ein neues Terpeneol vom Schmp. 32° ($\Delta^3 : ^9$ -Terpene-1-ol). Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2147-2158).

Borneol.

Čugajev, L. A. Méthode commode de distinguer entre le bornéol et l'isobornéol. (Russe.) St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 853-854).

Minguin, J. Contribution à l'étude des bornéols et de leurs éthers. Leur étude cristallographique. Étude cristallographique des bornylates de chloral et de bromal. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (683-689).

Perkin, W. H., sen. [Magnetic rotation and refractive value of borneol.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (309-317).

ISOBORNYL FORMATE, ACETATE, BUTYRATE, and ISOVALERATE and their physical constants.

Kondakow, I[van]. Synthesen unter Einwirkung von Zinkchlorid in der hydroaromatischen Reihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (201-238).

DIBORNEOLAMINE $C_{20}H_{35}(O)_2N$ i.e.



Einhorn, Alfred und Jahn, Stephan. Zur Kenntniss des Aminocamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).

IsOfenchyl alcohol.

ISOFENCHYL FORMATE, ACETATE and VALERATE and their physical constants.

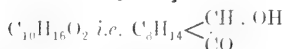
Kondakow, I[van]. Synthesen unter Einwirkung von Zinkchlorid in der hydroaromatischen Reihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (201-238).

Cineol.

Compound of cineol with resorcin and with pyrogallol.

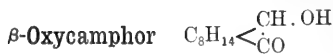
Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

α -Oxycamphor



Its methyl and ethyl ethers and phenylurethane.

Manasse, O. Ueber Oxycampher. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3811-3828).



Its oxime, phenylhydrazone, semicarbazone and benzenesulphonate.

Manasse, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3811-3828).



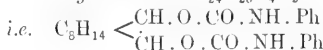
Hydroxycamphene.

Forster, Martin Onslow. . . . Conversion of hydroxycamphene into β -halogen derivatives of camphor. [Methyl and ethyl ethers of hydroxycamphene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (264-274); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (25-26).

DI-OLS.



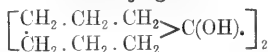
Camphor-glycol.



Manasse, O. Ueber Oxycampher. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3811-3828).



Disuberyl glycol

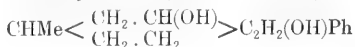


Markovnikov, V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904-916).



Oxybenzyl-methylcyclohexanol.

Compound $C_{14}H_{20}O_2$ probably



Tétrý, L. Dérivés de la β -méthylcyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (302-307).

TRI-OLS.

TRI-OLS $C_nH_{2n}O_3$ TRI-OLS $C_{10}H_{20}O_3$

Cyclic alcohol

CMe(OH).CH₂OH

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

Ol $C_{17}H_{14}O_4$

Jowett, H. A. D. and Potter, Charles Eddy. [Substance, $C_{17}H_{14}O_4$, obtained from commercial chrysarobin; also its acetyl compound.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1583); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (192).

Barbaloin and Nataloin.

Léger, E. Sur quelques dérivés de l'anthraquinone obtenus à l'aide des aloïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (751-756).

— Sur la production des dérivés de l'anthraquinone au moyen des aloïnes de l'aloès du Natal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (756-758).

— Sur quelques dérivés de l'anthraquinone obtenus dans l'action du bioxyde de sodium sur les aloïnes et leurs produits halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1111-1113).

1250 UNCLASSIFIED ALCOHOLS.

Alcohol $C_7H_{12}O$ Ethyl ether $C_7H_{11} \cdot OEt$

[From suberone].

Markovnikov, V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (904-916).

Phenol C_6H_6O

Power, Frederick B. and Lees, Frederic H. [Phenol, C_6H_6O , obtained from the essential oil of *Asarum canadense*.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (60-61).

Haematommin $C_{10}H_{16}O$ or $C_{20}H_{32}O_2$
[alcohol or ester].

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (537-563).

Alcohol $C_{12}H_{14}O_4$ DIMETHYL ETHER
 $C_{14}H_{18}O_4$ (Matico ether).

Fromm, Emil und Emster, Konrad van. Ueber Maticoöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4347-4362).

Usnidol $C_{11}H_{14}O_4$

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (537-563).

Boletol.

Bertrand, Gabriel. Sur l'extraction du bolétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (124-126).

Cholesterol $C_{26}H_{44}O$

Bertrand, Gabriel. Sur la nature de la bufonine. [Bufonin is Cholesterin.] Paris, C.-R. Acad. sci. **135**, 1902, (49-51).

Hirschsohn, Ed[uard]. Ueber eine neue Reaction des Cholesterins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (357-358).

Oordt, Gabriel van. Ueber Cholesterin. Diss. Freiburg i. B. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1901, (55). 21 cm.

Ritter, E[rnst]. Ueber die Methoden, die zur Abscheidung der Cholesterine aus den Fetten und zu ihrer quantitativen Bestimmung verwendbar sind. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (430-460).

Ritter, E[rnst]. Ein Nachtrag zu der Abhandlung „Ueber die Methoden, die zur Abscheidung der Cholesterine aus den Fetten und zu ihrer quantitativen Bestimmung verwendbar sind“. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (550–551).

Sitosterol.

Ritter, E[rnst]. Beiträge zur Kenntnis des Sitosterins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (461–480).

ACIDS.

1300 GENERAL.

Alekséjev, D. Action de sodiumamide sur les dérivés organiques halogénés. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 526–527).

Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings, R.** Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388–1400).

Avery, S[amuel]. A contribution to the chemistry of the aromatic glutaric acids. Lincoln, Cont. Chem. Lab. Univ. Neb., No. 3; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (48–59).

Bailey, J. R. Ring condensations of the esters of uramido and semicarbazino acids with sodium alcoholate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386–403).

Büllmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571–2588).

Bischoff, C. A. und **Hedenström, A.** von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phthal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084–4094).

————— Versäufungs-
geschwindigkeiten von Arylestern und Benzylestern zweibasischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4094–4099).

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiuramdisulfide und Isothiuramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817–830).

Bunge, N[ikolaj]. Zur Geschichte der Elektrolyse organischer Säuren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (217–218).

Cornelison, R. W. The production of acylamines by the interaction of sodium salts of monobasic acids and amine hydrochlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1028–1030).

Dunlop, Frederick S. The production of acylamines by the interaction of sodium salts of monobasic acids and amine hydrochlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (758–763).

Einhorn, Alfred und **Mettler, Carl.** Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Alkoholsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3639–3643).

Falta, W. Die Oxydation stickstoffhaltiger Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (294–296).

Fischer, Emil und **Skita, Aladar** Ueber das Fibroin und den Leim der Seide. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (221–226).

Hantzsch, A. und **Desch, Cecil H.** Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1–31).

Jordis, Eduard. Ueber complexe Verbindungen des Antimons und anderer Metalle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (632).

————— Ueber die Einwirkung organischer Säuren auf Antimonoxyde. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (906–911).

Kahn, Robert. Ueber die Aufspaltung von Säureanhydriden durch Alkohole und Alkylate und den Mechanismus der Esterbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3857–3883).

Lehmann, Willy. Beiträge zur Kenntniss der Acetalisierung bei den Aldehyden und Diacylmethanen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (71). 23 cm.

Lippmann, Edmund O. von. Stickstoffhaltige Bestandtheile der Zuckersäfte. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (270).

Manasse, Albert. Synthese der ζ-Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367–1372).

Mettler, Carl. Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Oxy Säuren und Säureamide. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (50). 23 cm.

Moritz, B. Ueber einige complexe Verbindungen des Antimons. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (401).

Müller, Karl. Ueber Bildung von Condensationsproducten aus Pseudophenolen und organischen Basen und deren Verhalten bei der Acetylierung. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (71). 23 cm.

Niehrenheim, Max. Beiträge zur Kenntnis der Chloräpfelsäure u. Oxyfumar Säure. Diss. Königsberg i. Pr. Berlin (Schmidt & Andres), 1902, (39). 20 cm.

Panzer, Theodor. Berichtigung [zu H. Ehrenfeld: Ueber die Einwirkung von nasirendem Chlor auf Proteinstoffe]. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (84).

Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Sarosék, F. Composition de la substance tannique "Taran." (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (504).

Schiff, Hugo. Trennung von Amin und Säurefunction mittelst Formaldehyd. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (348-354).

Slimmer, Max. Ueber die Wirkung von Emulsin und anderen Fermenten auf Säuren und Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4160-4162).

Speranskij, N. A. Condensation de l'éther bromacétique avec le pentanone et β -méthylpentanone. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26).

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

Wedekind, Edgar und Oechslen, R. Weitere Beobachtungen über Doppeldissociation. (9. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1075-1080).

Wegscheider, Rud[olf]. Ueber die Benennung der Ester-Säuren unsymmetrischer zweibasischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4329-4330).

Willstätter, Richard und Kahn, Walter. Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757-2761).

Wislicenus, Wilhelm und Stoeber, Willi. Ueber die Einwirkung von Methylalkohol auf Salze schwacher Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (539-550).

ACIDS AND ESTERS OF FATS AND FATTY OILS.

Einiges über Palmöl-Bleiche und Verarbeitung. Von G. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (403-405).

Leder- und Leimfett. Von R. S. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (129-130).

Olivenöl - Textilseife aus Olivenölfettsäure durch kohlensäure Verseifung. Von B. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (331-333).

Prima Seifenpulver. Von X. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (402-403).

Rationelle Herstellung der verschiedenen Silberschmierseifen. Von G. K. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (132-134).

Toilettenseifen für den Export. Von Y. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (425-426).

Ueber die verschiedenen Methoden der Fettspaltung und die Gewinnung der Fettsäuren. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (889-891, 913-916, 941-944, 969-972, 993-996).

Ueber Erdnussöl und andere Fettstoffe. Von E. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (205-206).

Ueber Fettspaltung und die Patentanmeldung der Société générale belge de déglycération „Verfahren zur Zerlegung von Fettkörpern.“ Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (207-209).

Wasserglassverwendung. Von X. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (379–381).

Andés, L. E. Maisöl. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (452, 474–475).

Berg, Ragnar. Einwirkung des Bleichens auf Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (605–606).

Bergner, C. Ueber geringere Seifensorten. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (261–262, 283–284).

Blochmann, Richard. Komplementärfarben und ihre Verwendung zur Herstellung weisser Toiletteseifen. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (182–183).

Bornemann, Georg. Fortschritte auf dem Gebiete der Fettindustrie, Seifen- und Kerzenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (432–435).

——— Fette und fette Öle. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (406–408).

——— Fette und fette Öle. Bericht über das I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (696–698).

——— Fette und fette Öle. (Bericht über das Jahr 1901.) Chem. Rev. Fettind., Leipzig, **9**, 1902, (43–44, 68–71, 94–98).

Broll, A. Altes und Neues über die kalte Verseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (305–308).

Busek, A. Die Stearin- und Paraffinindustrie und die Entwicklung derselben im vorigen Jahrhundert. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (58–59, 76–77, 96).

Černevsckij, D. Sur la quantité d'huile contenu dans les graines de cotonniers divers de l'Asie Centrale. (Russ.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (504).

Connstein, W., **Hoyer**, E. und **Wartenberg**, H. Ueber fermentative Fettspaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3988–4006).

Dieterich, Karl. Ueber das fette Öl der Aprikosenkerne. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73** (1901), II, 1, 1902, (165–168).

Goldschmidt, Franz. Das Krystallisationsgesetz der Seifen. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1247–1248).

Hansen, Willy. Ueber das Vorkommen gemischter Fettsäure-Glyceride im tierischen Fette. Diss. Rostock. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (17). 24 cm. Arch. Hyg., München, **42**, 1902, (1–15).

Heller, O. Ueber ein neues Verfahren der Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1097–1098).

Herbig, W. Ueber Türkisch-Rothöl und die Einwirkung concentrirter Schwefelsäure auf Öle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (277–282).

Hirsch, R. Ueber den Begriff „Garantirt reine Seife“ und Aehnliches. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (257–259).

Homeyer. Ueber die Darstellung des sterilen Lanolins. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (38–39); Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (44).

Holde, D[avid]. Weitere Untersuchungen über gemischte Glyceride in Olivenölen. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4306–4310).

——— Weitere Untersuchungen über gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. 3. Mitt. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (62–66).

——— Daturaöl. 1. Mitt. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (66–67).

Jaecle, Hermann. Ueber die Zusammensetzung des menschlichen Fettes. Ein Beitrag zur Analyse der Fette. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (53–84).

——— Ueber den Lecithingehalt der Fette. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1062–1077).

Kassler, Felix. Candelinusöl. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (689–690).

Kraemer, G. und **Spilker**, A. Das Algenwachs und sein Zusammenhang mit dem Erdöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1212–1223).

Kraft, F. Ueber Bildung colloidalen Hohlkörpers aus Heptylaminseifen und Wasser. I. u. II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (364–375, 376–385, mit 1 Taf.).

Kreis, Hans. Ueber Fettsäureglyceride mit doppeltem Schmelzpunkt. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (384–385).

Kreis, Hans. Ueber neue Farbenreactionen fester Oele. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (897).

— und **Hafner, August.** Ueber Fettsäureglyceride mit doppeltem Schmelzpunkt. (Vorl. Mitt.) *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1122–1124).

Kretak, P. Die Fabrikation der Wagnette. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (426–429).

Künkler, A. Die wasserlöslichen Oele. *SeifensZtg*, Augsburg, **29**, 1902, (455–456, 490–491, 510).

Lewkowsch, J. Ueber oxydierte Oele. [Uebersetzung.] *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (151–155).

Mastbaum, Hugo. Zur Bestimmung des spezifischen Gewichts des Waxes. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (929–931).

Medicus, L[udwig] (Referent) und **Wellenstein, C[arl] A[dolf]**. Ueber die Veränderung des Bienenwaxes durch die chemische Bleiche. (Vortrag.) *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1092–1099).

Melzer, A. und Melzer, C. Zur Frage: „Wie wirkt die Seife beim Waschen?“ *Seifenfabr.*, Berlin, **22**, 1902, (353–354).

Neumayer, Theodor. Ueber die Reindarstellung der Monoglyceride, $C_3H_5(O \cdot C_nH_{2n-1}O)(OH)_2$. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (58). 22 cm.

Pf[ug]ger, E[duard]. Fortgesetzte Untersuchung über die in wasserlöslicher Form sich vollziehende Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Fette). *Arch. ges. Physiol.*, Bonn, **88**, 1901, (299–338, 508).

— Ueber die Bedeutung der Seifen für die Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Seifen.) *Arch. ges. Physiol.*, Bonn, **88**, 1901, (431–452).

Pollatschek, Paul. Verseifungsverfahren. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (228–229).

— Ueber winterhartes Cottonöl. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (664–665).

Schestakoff, P. Ueber den Gehalt an freien Fettsäuren natürlicher Fette und Oele. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (180–182, 203–204).

Stiepel, Carl. Die Theorie der Auto-klavenverseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (231–235).

Stillman, J[ohn] M[axson] and O'Neill, E. C. On the acids of the fat of the California bay tree. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (327).

Tortelli, M. und Pergami, A. Ueber das mittlere Molekulargewicht der unlöslichen Fettsäuren von Fetten. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (182–184, 204–205).

Winter, Curt. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins und ihre Verwendbarkeit zum Nachweise von pflanzlichen in tierischen Fetten, sowie über einige sonstige unverseifbare Stoffe aus Pflanzenfetten. Diss. Münster. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1902, (67). 23 cm.

AMINO-ACIDS.

Bresler. Ueber das Vorkommen der bei der Spaltung von Eiweisssubstanzen entstehenden Amidosäuren und Hexonbasen in der Melasseschlempe. *D. Zuckerind.*, Berlin, **27**, 1902, (525–529).

Etard, A. et Vila, A. Mécanisme de synthèse d'une leucine isomère. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (122–124).

Fischer, Emil und Weigert, Fritz. Synthese der α , ϵ -Diaminocapronsäure (Inactives Lysin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3772–3778); Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1902**, (270–275).

Manasse, Albert. Synthese der ζ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367–1372).

Slimmer, Max D. Ueber Aminovaleriansäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400–410).

Aminoacids which have sweet taste.

Fischer, Emil. Ueber eine neue Aminosäure aus Leim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2660–2665).

AMIDES.

Franklin, Edward C. and Stafford, Orin F. Reactions between acid and basic amides in liquid ammonia. [Metallic compounds of Amides.] *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (83–107).

Gonnermann, M. Ueber die Verseifbarkeit einiger Säureamide und Säureanilide durch Fermente. *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902, (349–350, 356–358, 366–367).

Graebe, C[harles] und **Rostovzeff, S.** Ueber die Hofmann'sche Reaction (Ueberführung der Amide in Amine). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2747–2752).

Hantzsch, A. Notiz zur Ueberführung von Bromamiden in Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3579–3580).

Ley, H[einrich] und **Schaefer, K.** Ueber Silbersalze von Säureamiden und Säureimiden. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1316–1319).

Titherley, Arthur Walsh. The action of sodamide and of acyl-substituted sodamides on organic esters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1520–1533); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (186–187).

HYDRAZIDES.

Curtius, Th[eodor] und **Franzen, H.** Darstellung von Säurehydraziden aus Diammoniumsalzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3239–3241).

ACID CHLORIDES.

Häussermann, J. Ueber die Produkte der Chlorwasserstoffentziehung aus Säurechloriden unter besonderer Berücksichtigung der Einwirkung tertiärer Basen. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (60). 23 cm. 1,20 M.

Meyer, Hans. Ueber die Darstellung von Säurechloriden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (113–114).

Wedekind, Edgar. Ueber das Verhalten einiger Säurechloride bei der Chlorwasserstoffentziehung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (246–257).

——— Ueber die Produkte der Halogenwasserstoffentziehung aus Säurehaloiden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (105–109).

KETONIC ACIDS.

Bülow, Carl und **Hailer, Ekkehard.** Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl-1,3-ketosäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915–938).

Knoevenagel, E[nil]. Zur Kenntniss der Keton- und Säure-Spaltung in der Acetessigesterreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (392–395).

Krafft, Erhard von. Ueber einige neue Cumarine aus β -Ketonsäure-Estern und Phenolen. Ueber Isodicrotonsäure. Diss. Tübingen (Druck v. G. Schnürlein), 1902, (47). 23 cm.

Rabe, Paul und **Elze, Fritz.** Zur Kenntniss der 1,5-Diketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (83–112).

SULPHONES.

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493–505).

——— Zur Kenntniss der Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen über schwefelhaltige Derivate ungesättigter Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799–816).

——— Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reactionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

1310 PARAFFIN ACIDS.

Arnaud. Sur les acides dioxytaririque et cétoaririque. Paris, C.R. Acad. sci., **134**, 1902, (547–549).

——— Sur les produits de doublement des acides amido-taririques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (842–843).

Beisswenger, Alfred. Ueber die Reduktion einiger Anhydride der Bernsteinsäure- und Glutarsäuregruppe zu Lactonen. Diss. Basel. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (54). 23 cm.

Bernard, Maurice. Die Lecithine. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (186-187).

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Ester-salzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 cm.

Bouveault, L. et Bongert, A. Synthèses de cétones et d'acylacétones en partant des éthers *c*-acylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

————— Synthèses d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers *c*-acylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

————— Réactions et dédoublements des *c*-acylacétylacétates. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1095-1100).

————— Action des chlorures d'acides sur les dérivés sodés des éthers acétylacétiques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1100-1106).

————— Isomérisations mutuelles des éthers acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1160-1164).

————— Action de l'acide nitrique fumant sur les éthers acylacétylacétiques et les acétylacétates de méthyle et d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1164-1170).

————— et **Locquin, René.** Action de l'acide nitreux en solution acide sur les éthers β cétoniques α substitués; synthèse des homologues de l'acide pyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (179-182).

————— Action de l'acide nitreux en solution alcaline sur les éthers β cétoniques α substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (295-296).

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiramdisulfide und Isothiramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

Causse, H. Sur la recherche des acides gras dans les eaux contaminées. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (343-346).

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

(D-3218)

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

————— Composés sulfurés et azotés. II. Ethers imidodithiocarboniques; préparations et propriétés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (57-64).

————— Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. V. Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines secondaires aromatiques. VI. Ethers imidodithiocarboniques aromatiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (807-812).

————— Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. VII. Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines primaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (812-818).

————— Préparation et propriétés des éthers imidodithiocarboniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (108-110).

————— Action des éthers halogènes sur le thiosulfocarbamate d'ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (974-977).

Descudé, Marcel. Sur quelques nouveaux composés du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (716-718).

————— Sur l'action mutuelle des chlorures d'acides et du méthanol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1065-1067).

Desfontaines, Marcel. Action du chlorure d'aluminium sur quelques anhydrides en solution chloroformique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (293-296).

Engelmann, Max. Beiträge zur Kenntniss der Einwirkung halogensubstituierter Fettsäureester auf die Natriumverbindungen einiger gesättigter und ungesättigter Malonsäureesterderivate. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (51). 22 cm.

Erlenmeyer, F[mil], jun. Ueber eine neue Synthese des Serins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3769-3771).

————— und **Kunlin, J.** Ueberführung der Glyoxylsäure in Glykocoll durch Einwirkung von Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2438-2440).

Glimm, Engelhardt. I. Ueber die Constitution formaldehydschwefligsaurer Salze. II. Ueber die Affinitätsgrösse aromatischer Oxyaldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (44). 22 cm. 1.20 M.

Graefe, Edmund. Ueber Einwirkungsproducte des Chlorkohlenoxydes auf einige aromatische Alkohole und Phenole. Liebertwolkwitz. Phil. Diss. Basel, Leipzig, 1901, 1902, (60). Svo.

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les éthers d'acides cétoniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (548-575).

Halvorsen, Birger Fjeld. Ueber Hydrazonsäuren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw. Berlin, 1900-1901, (65). Svo.

Hofer, H. und Moest, M. Ueber die Bildung von Alkoholen bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (284-323, mit 1 Taf.).

Houben, J. und Kesselkaul, L. Synthesen von Carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2519-2523).

Jensen, Orla. Studien über das Ranzigwerden der Butter. (Forts. u. Schluss.) Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (74-80, 107-114, 140-144, 171-174, 211-216, 248-252, 278-281, 303-312, 342-346, 367-369, 406-409).

Kassler, F. Schilbutter (Sheabutter). SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (311-312).

Koch, Waldemar. Zur Kenntniss des Lecithins, Cephalins und Cerebrins aus Nervensubstanz. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (134-140).

Kreutz, Ad. Ueber die Trennung der Phenylparaconsäure in ihre optisch activen Componenten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (127-139).

Kunitomo, Yasutami. [Occurrence of tartaric, malic and citric acids in] "Sukuri" seed. (Japanese.) Tōkyō. Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (93-96).

Lacombe, H. Sur un type de composés du glucinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (772-774).

Langstein, Leo. Der Befund von Chitosamin und einer Kohlehydratsäure unter den Spaltungsproducten des Serumalbumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (176-178).

Locquin, René. Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α -substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

Lohmann, W. Die Fruchtsäuren. [Weinsäure Citronensäure u.s.w.] Mineralwasser - Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (406, 430-431, 457-458, 486-487, 514-515, 541).

Lumsden, John S. Solubilities of the calcium salts of the acids of the acetic series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (350-362); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31).

Lutz, O. Ueber einige Fälle von Sauerstoffwanderung in der Molekel. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2460-2466).

Lutzu, Gustav von. Ueber die Einwirkung von Estern zweibasischer Säuren auf primäre aromatische Amidokörper. Diss. Braunschweig (Druck v. F. Vieweg & S.), 1902, (32). 22 cm.

March, Fr. Action des éthers et cétones monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Paris (Gauthier-Villars), 1902, (75). 25 cm.

——— Action des éthers et des cétones monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

——— Action des éthers propioniques monohalogénés sur l'acétylacétone sodée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (179-181).

Markovnikov, V. V. Action de l'acide oxalique sur quelques substances organiques. (Russe.) St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (139-140, II, Pr.-verb.).

Martine, C. Sur l'isomérisation dans les benzylidène-menthones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyladipique identique à l'acide dihydrocamphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439).

Neuberg, Carl. Ueber l-Xylonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1473-1475).

Noyes, William A. und Patterson, Austin M. Ueber die Camphersäure: Synthese der Trimethylparaconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2940-2942).

Plotnikow, W. Ueber die Verbindungen von Aluminiumbromid mit Brom und Schwefelkohlenstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (127-135).

Porcher, Ch. Essai de dédoublement de l'acide monochlorosulfonacétique (monochlorosulfonéthaneique). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (439-441).

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

Salzer, Franz. Beitrag zur Elektrolyse der Ameisensäure und Oxalsäure, sowie des Kaliumkarbonats. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (893-903).

Siedler, P. Ueber einige Pflanzenstoffe. Mitteilung aus der chemischen Fabrik von J. D. Riedel, Berlin. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (64-84).

Schwede, Rudolf. Ueber Halogen-derivate von Imiden zweibasischer Säuren. Phil. Diss. Basel. Dresden, 1900-1901, (37). 8vo.

Tochtermann, Leon. Ueber die Einwirkung der Aminobenzoësäuren auf einige aliphatische γ -Aldehydösäuren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw. 1901-1902, (68). 8vo.

Tschugaeff, L. Ueber Imidoxanthide, eine neue Klasse gefärbter organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

Waldenberger, Charles Adolph. Ueber die Elektrolyse der Estersalze der Phenylbernsteinsäure mit fettsauren Salzen. Phil. Diss. Basel, 1901-1902, (64). 8vo.

Walther, R[einh.] von. Untersuchungen über die Reaktionsfähigkeit der Alkyloxysäuren. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (479-480).

(p-3218)

Werner, A. Ueber die Constitution der Oxoniumsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

Zelinskij, N. D. Transformation des hydrocarbures de la naphte dans les acides grasses et les graisses. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 968-971).

— et **Gutt, I. F.** Sur la condensation des cétones cycliques et des acides étherés α -substitués sous l'action du magnésium. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 105-107).

AMINO-ACIDS.

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glykocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

— und **Leuchs, Hermann.** Synthese des Serins, der l-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

Kutscher, Friedrich. Zur Kenntniss der Amidosäuren der Reihe $C_nH_{2n+1}NO_2$. Berlin, Sitzber. Ak. Wiss., **1902**, (588-592).

Leuchs, Friedrich Hermann. Synthesen von Oxyaminosäuren. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (31). 22 cm.

Schulze, E. und Winterstein, E. Beiträge zur Kenntniss einiger aus Pflanzen dargestellten Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (299-314).

Conversion of esters of amino-acids into betaines.

Willstätter, Richard. Ueber Betaine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (584-620).

AMIDOXIMES.

Schiff, Hugo. Ueber einige Reactionen der Amidoxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (357-371).

PARAFFIN ACIDS WITH TWO
OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n}O_2$

Formic Acid CH_2O_2

Bajdakovskij, L. et Reformatskij, S. N. Action du phénylhydrazine sur le formiate d'éthyle. (Russe.) St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr. verb. 977).

Moissan, Henri. Sur une nouvelle synthèse de l'acide formique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (261-265); Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1148-1152).

NITRILE CHN

HYDROCYANIC ACID.

Chattaway, F. D. and Wadmore, J. M. The constitution of hydrocyanic acid [and its salts]. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (191-203); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (5-6).

Cuntze, Adolf. Cadmium-, Zink- und Wismuth-Cobaltcyanid und ihre Doppelsalze mit Ammoniak und den Cobaltidcyanalkalien. Diss. Berlin (Druck v. C. Feister), 1902, (52). 23 cm.

Loebe, Richard. Beitrag zur Kenntnis der Zink- und Cadmiumcyanide. Diss. Berlin. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (63). 22 cm.

Gruszkiewicz, J. Ueber eine neue Cyanwasserstoff-Synthese auf elektrochemischem Wege. *Zs. Elektroch.*, Halle, **9**, 1903, (83-85).

Hoyermann, Hans. Darstellung von Blausäure im elektrischem Ofen und Umsetzung von atmosphärischem Stickstoff in Ammoniak. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (70-71).

Schumacher, Th. Ueber ein auch in toxikologischer Hinsicht interessantes Verhalten des Cyankaliums. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1099-1105).

Wade, John. The constitution of the metallic cyanides as deduced from their synthetic interactions: The constitution of hydrogen cyanide. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1596-1617); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (65-67).

HYDROFERROCYANIC ACID.

Dickie, A. E. On the manganese ferrocyanides. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1023-1024).

Miller, Edmund H. On the ferrocyanides of cadmium. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab. Columbia Univ., No. 60; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (226-234).

——— and **Danziger, J. L.** On the composition of the ferrocyanides of zinc. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (823-828).

Wyrouboff, G. Sur la solubilité du bleu de Prusse. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (940-941).

Compounds of H_4FeCy_6 with MeOH, with EtOH, Et_2O and with acetone.

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1201-1212).

CYANOGEN CHLORIDE, BROMIDE and IODIDE
v. 0210.

Acetic Acid $C_2H_4O_2$

Angel, Andrea and Harcourt, A. Vernon. Observations on the phenomena and products of decomposition when normal cupric acetate is heated. [Formation of cuprous acetate.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1385-1402); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (185).

Frings. Quantitätsverluste bei der Essigfabrikation. *D. Essigind.*, Berlin, **6**, 1902, (141-142).

Gorbov, A. et Rubcov, P. L'acide acétique. (Russe.) St. Petersburg, *Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (653-658).

Pictet, Amé et Genequand, P. Sur une combinaison de l'acide acétique avec l'acide nitrique. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (863-867).

——— Ueber eine Verbindung der Essigsäure mit Salpetersäure. [Vorl. Mitt.] Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2526-2529).

Rothenbach. Das Gärungssessigwerke auf der Ausstellung für Spiritusindustrie. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (97).

Ulrichs. Ernst. Wiedergewinnung von Alkohol- und Essigdämpfen. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (103).

Vukolov. S. Vinaigre. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (661-666).

Wilke. Welche Methode eignet sich am besten für die Weinessigfabrikation nach dem Orléansverfahren, d. h. bei Verwendung von in Ruhe befindlichen Maischen? (Vortrag.) D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (102-103).

Tetramethylammonium salt
(NMe₄)H₂(OAc)₂

Willstätter. Richard und **Kahn.** Walter. Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757-2761).

Compounds

C₂H₄O₂SbCl₅ and EtOAcSbCl₅

Rosenheim. Arthur und **Loewenstamm.** Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

PHENYL ESTER.

Titherley. Arthur Walsh. [Action of sodamide and sodium benzamide on ethyl acetate, and of sodium benzamide on phenyl acetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1527-1532).

AMIDE CH₃.CO.NH.
(Acetamide).

Potassium derivatives AcNHK, NH₃ and AcNK₂

Franklin. E. C. and **Orin.** F. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (83-107).

DIACETYL-ORTHONITRIC ACID

C₄H₉O₂N i.e. (HO)₂N(OAc)₂

Pictet. Amé und **Genequand.** P. Ueber eine Verbindung der Essigsäure mit Salpetersäure. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2526-2529).

CHLOROACETIC ACID CH₂Cl.CO₂H

o-, *m*-, and *p*-Tolyl esters.

Einhorn. Alfred und **Hütz.** Hugo. Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640).

DIBROMOACETIC ACID.

Dimethylamide CHBr₂.CO.NMe₂

Willstätter. Richard. Ueber Derivate der Diaminoessigsäure und Diaminmalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1378-1387).

IODOACETIC ACID CH₂I.CO₂H

Ethyl ester.

Tétty. L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

AMINO-ACETIC ACID

C₂H₅O₂N i.e. NH₂.CH₂.CO₂H

(Glycocoll. Glycocine. Glycine.)

Einhorn. Alfred und **Hütz.** Hugo. Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640).

— und **Jahn.** Stephan. Ueber substituierte Glykokollester des Menthol und Borneols. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (644-651).

Erlenmeyer Emil, jun. und **Kunlin.** J. Ueberführung der Glyoxylsäure in Glykocoll durch Einwirkung von Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2438-2440).

Etard. Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696).

Sack, Leibe. Einige neue Derivate des Glycocolls. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (43). 21 cm.

Nitrile $\text{CH}_2(\text{NH}_2) \cdot \text{CN}$
(Aminoacetonitrile).

Klages, August. Ueber das Nitril der Aminoessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188–197).

Benzoyl derivative of the nitrile
 $\text{C}_9\text{H}_8\text{ON}_2$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$
(Benzoylaminoacetonitrile).

Klages, August. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188–197).

Cinnamoyl derivative of the nitrile
 $\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{ON}_2$ i.e.

$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$
(Cinnamoylaminoacetonitrile).

Klages, August. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188–197).

Benzoylaminoacetic acid
 $\text{NHBz} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$
(Hippuric acid).

Bashford, E. und **Cramer**, W. Ueber die Synthese der Hippursäure im Thierkörper. Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (324–326).

Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodium benzamide on ethyl hippurate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1532–1533).

Hippuric azide
 $\text{BzNH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{N}_3$

Curtius, Th[eodor]. Synthetische Versuche mit Hippurazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3226–3228).

Cinnamoylaminoacetic acid
 $\text{HPh} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Klages, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188–197).

Camphorylaminoacetic acid ethyl ester
 $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{O}_3\text{N}$ i.e.

$\text{C}_8\text{H}_4 < \begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{Et} \\ \text{CO} \end{matrix}$

and its Nitrosamine.

Einhorn, Alfred und **Jahn**, Stephan. Zur Kenntniss des Aminocampfers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657–3668).

Phenylcarbamylaminoacetic acid
 $\text{NHPh} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$
(γ -Phenylhydantoic acid). Ethyl ester.

Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386–403).

Naphthalene- β -sulphonyl-aminoacetic acid
 $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{O}_4\text{NS}$ i.e.

$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$
and its ethyl ester.

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779–3787).

Aminoacetyl-aminoacetic acid
Ethyl ester

$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{Et}$
(Glycylglycine ethyl ester).

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glycocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095–1106).

Acetylaminocetyl-aminoacetic acid
Ethyl ester

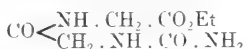
$\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$ i.e.
 $\text{CO} < \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{Et} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$

(Acetylglycylglycine ethyl ester).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095–1106).

Carbamylaminoacetyl-aminoacetic acid.

Ethyl ester $C_7H_{13}O_4N_3$ i.e.

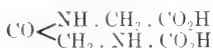


(*Carbamidoglycylglycine ethyl ester*).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Carboxyaminoacetyl-aminoacetic acid

$C_5H_8O_5N_2$ i.e.



(*Glycylglycinecarboxylic acid*).

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glykocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Mono-Ethyl ester

$C_7H_{12}O_5N_2$ i.e.

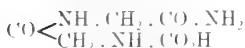


(*Carbo-ethylglycylglycine*).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Monoamide

$C_5H_7O_4N_3$ i.e.

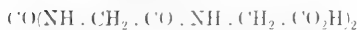


(*Glycylglycinamide carboxylic acid*).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Carbonyl-bis-aminoacetyl-aminoacetic acid

$C_9H_{14}O_7N_4$ i.e.

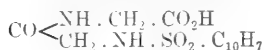


(*Carbonyldiglycylglycine*)

and its diethyl ester and amide.

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

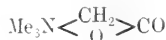
Naphthalene-β-sulphonylamino-acetyl-aminoacetic acid



Fischer, Emil und **Bergell, Peter.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

DIMETHYLAMINOACETIC ACID.

Anhydride of the Methylol-hydroxide



(*Betaine*).

Willstätter, Richard. Ueber Betain-chloraurat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2700-2703).

ETHYLAMINOACETIC ACID

$NH Et \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Ethylamide $NH Et \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH Et$

Einhorn, Alfred und **Hütz, Hugo.** Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640).

DIETHYLAMINOACETIC ACID

$NEt_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Phenyl, o-, m-, and p-tolyl esters, 2-methoxyphenyl ester and methoxytolyl ester.

Einhorn, Alfred und **Hütz, Hugo.** Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640).

Nitrile $C_7H_{12}N_2$ i.e. $NEt_2 \cdot CH_2 \cdot CN$

(*Diethylaminoacetoneitrile*)

and its hydrochloride, methylol-iodide and ethylol-iodide.

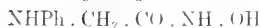
Klages, August. Ueber das Nitril der Aminoessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.) **65**, 1902, (188-197).

DIISOBUTYLAMINOACETIC ACID.

2-Methoxyphenyl ester.

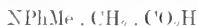
Einhorn, Alfred und **Hütz**, Hugo. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902 (631-640).

PHENYLAMINO-ACETIC ACID

*Hydroxylamide*

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Phenylglycine-hydroxamic acid and its sodium salt and acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1574-1575).

PHENYLMETHYLAMINOACETIC ACID



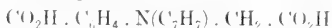
Mai, J[ulius]. Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

CARBOXYPHENYLAMINOACETIC ACID



Vorländer, D[aniel]. Indoxylbildung aus Phenylglycin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1683-1698).

— und **Drescher**, B. Das krystallisierte Indoxyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1701-1702).

o-Carboxyphenylmethylaminoacetic acid*o*-Carboxyphenylethylaminoacetic acid*o*-Carboxyphenylbenzylaminoacetic acid

Vorländer, D[aniel] und **Mumme**, E. Ueber N-Alkylderivate der Phenylglycerin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1699-1701).

DIAMINOACETIC ACID $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2\text{N}_2$ i.e.

Willstätter, Richard. Ueber Derivate der Diaminoessigsäure und Diaminomalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1378-1387).

TETRAMETHYLDIAMINOACETIC ACID.



Willstätter, Richard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1378-1387).

METHYLGUANIDOACETIC ACID

*(Creatin).*

Jaffe, M[ax]. Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf Kreatin und Kreatinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2896-2901).

Jolles, Adolf. Notiz über Kreatin und Kreatinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (160-161).

ACID $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ Propionic Acid $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

DIPROPIONYL-ORTHONITRIC ACID



Pictet, Amé und **Genequand**, P. Ueber eine Verbindung der Essigsäure mit Salpetersäure. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2526-2529).

PROPIONYL CHLORIDE



Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

 α -IODOPROPIONIC ACID.

Zernov, V. S. Sur l'acide- α -iodopropionique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (34, II, Pr.-verb.).

Ethyl ester. [Reaction].

Sernow, W. Synthèse de l'acide diméthylsuccinique sous l'action de la lumière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (14-16).

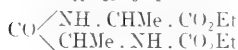
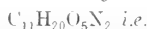
α -AMINOPROPIONIC ACID



(Alanine).

Klüber, Theodor. Ueber einige Derivate des Diacetalanins. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (37). 22 cm.

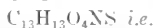
Carboxyaminopropionyl-aminopropionic acid. Diethyl ester



(*Carboxethyl-alanyl-alanine ester*).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Naphthalene- β -sulphonyl- α -aminopropionic acid



(*β -Naphthalene-sulpho-alanine*).

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

β -AMINOPROPIONIC ACID.

Berg, Hans von. I. Ueber einige Derivate des β -Alanins. II. α -Diketone aus α - β -Olefinketonen. Basel, Phil. Diss. Schweinfurt, 1900-1901, (33). 8vo.

α -URAMIDOPROPIONIC ACID



Ethyl ester.

Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

α -SEMICARBAZIDOPROPIONIC ACID



Methyl and Propyl esters.

Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

α -DIETHYLAMINOPROPIONIC ACID.

Nitrile



(*α -Diethylaminopropionitrile*)

also its *gold salt* and *methylo-iodide*.

Klages, August. Ueber das Nitril der Aminoessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188-197).

PHENYL- α -AMINOPROPIONIC ACID



Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Ueber Anilinomalonsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

ACIDS $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$

Butyric Acid



Albo, Giacomo. Sur un produit de condensation de l'acide butyrique. Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (339-346).

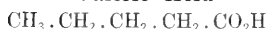
Isobutyric Acid $\text{CHMe}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Young, Sydney und **Fortey**, Emily C. Vapour pressures and specific volumes of isopropyl isobutyrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (783-786); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (108).

SEMICARBAZIDO-ISOBUTYRIC ACID



Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

ACIDS $C_5H_{10}O_2$ *n*-Valeric Acid

VALERYL CHLORIDE.

Compound $CH_3 [CH_2]_3CO \cdot Cl$, Sb Cl_5

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

 $\alpha\beta\gamma\delta$ -TETRABROMOVALERIC ACID

Doebner, O[skar]. Ueber die der Sorbinsäure homologen ungesättigten Säuren mit zwei Doppelbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1136-1147).

 α -AMINO-*n*-VALERIC ACID $C_5H_{11}O_2N$

Preparation, *Ethyl ester*, *benzoyl* and *phenylisocyanate compounds*.

Slimmer, Max D. Ueber Amino-valeriansäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

 $\alpha\delta$ -DIAMINOVALERIC ACID $C_5H_{12}O_2N_2$

(*Ornithin*).

Herzog, R. O. Ueber den Nachweis von Lysin und Ornithin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (525-527).

Isovaleric Acid



Kinzel, W. Kupferisovalerianat, $Cu(C_5H_9O_2)_2$. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (37-38).

 α -AMINO-*iso*-VALERIC ACID $C_5H_{11}O_2N$ i.e.
 $Me_2CH \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$

Preparation. Also its *ethyl ester*, *benzoyl* and *phenylisocyanate compounds*.

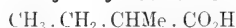
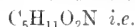
Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

 β -AMINO-ISOVALERIC ACID $C_5H_{11}O_2N$

Preparation, *ethyl ester*, *benzoyl* and *phenylisocyanate compounds*.

Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

Methylethylacetic acid

 α -AMINO-METHYLETHYLACETIC ACID

Preparation, *ethyl ester*, *benzoyl* and *phenylisocyanate compounds*.

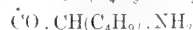
Slimmer, Max D. Ueber Amino-valeriansäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

ACIDS $C_6H_{12}O_2$ *n*-Hexoic acid α -AMINO-*n*-HEXOIC ACID

(*Leucine*).

Etard. Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696).

Vila, A. et **Vallée**, E. Mécanisme de synthèse de la leucine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1594-1597).

Leucylleucine $C_{12}H_{24}O_2N_2$ i.e.

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glykocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Carboxyaminoacetyl-aminoacetyl - amino-hexoic acid. Diethyl ester



i.e. $CH_2 \begin{matrix} \nearrow CO \cdot NH \cdot CH(C_4H_9) \cdot CO_2Et \\ \searrow NH \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO_2Et \end{matrix}$ (*Carboethyl-glycyl-glycyl-leucine-ester*).

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1095-1106).

Naphthalenesulphonylaminohectic acid
 $C_{16}H_{19}O_4NS$ i.e.
 $C_{10}H_7 \cdot SO_2 \cdot NH \cdot CH(C_4H_9) \cdot CO_2H$

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (3779-3787).

ϵ -AMINOHECTIC ACID.

Dodecyl derivative
 $C_{11}H_{23} \cdot CO \cdot NH \cdot [CH_2]_5 \cdot CO_2H$
 (' β -Aminotariric acid').

Arnaud. Sur les produits de dédoublement des acides amido-taririques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (842-843).

$\alpha\epsilon$ -DIAMINOHECTIC ACID
 $NH_2 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$

also its *picrate*, *benzoyl* and *phenyleyanate derivatives*.

Fischer, Emil und **Weigert**, Fritz.
 Synthese der α , ϵ -Diaminocaproonsäure (Inactives Lysin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3772-3778). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (270-275).

DIAMINOHECTIC ACID $C_6H_{14}O_2N_2$
 (*Lysine*).

Herzog, R. O. Ueber den Nachweis von Lysin und Ornithin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (525-527).

Zickgraf, Goswin. Die Oxydation des Lysins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3401-3402).

Lysatinine.

Siegfried, M[ax]. Zur Frage der Existenz des Lysatins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (192-195).

Methylethylpropionic acid
 $CHMeEt \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

AMINOHECTIC ACID
 $(CHMeEt \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H)$

Is not identical with leucine from animal tissues.

Etard, A. et **Vila**, A. Mécanisme de synthèse d'une leucine isomère. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (122-124).

ACIDS $C_7H_{14}O_2$

Heptioic acid

γ -AMINO-*n*-HEPTIOIC ACID $C_7H_{15}NO_2$ i.e.
 $NH_2 \cdot (CH_2)_6 \cdot CO_2H$

Manasse, Albert. Synthese der ζ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

ACIDS $C_{10}H_{20}O_2$

Decoic acid

$CH_3[CH_2]_6CHMe \cdot CO_2H$

Guerbet, Marcel. Action des alcools sur les dérivés sodés d'autres alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (172-175).

Condensation de l'alcool énanthique avec l'alcool propylique; synthèse du méthyl 8 nonylole 9. Paris, Bul. soc. chim. (ser. 3), **27**, 1902, (1036-1038).

AMINODECOIC ACID

$CH_2 \begin{cases} CH_2CHMe_2 \\ CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_3 \end{cases} \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

(ϵ -Amino- β -isopropylhectic acid)

also its *esters* and *betaine*.

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Öle. (54. Abh.) — Ueber das Isoxim aus Tetrahydrocarvon. (Mitbearbeitet von L. Fresenius.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333).

DIMETHYLAMINODECOIC ACID. *Betaine*

$CHMe \begin{cases} CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(C_2H_7) \\ NMe_3 \cdot O \cdot CO \end{cases} > CH_2$

Wallach, O[tto]. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

DIMETHYLAMINODECOIC ACID. *Ethyl ester of the methyl-iodide* $C_9H_{18}NMe_2 \cdot CO_2Et$ and *betaine*

$CHMe \cdot CH \begin{cases} CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHMe \\ NMe_3 \cdot O \cdot CO \cdot CH_2 \end{cases}$

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

ACIDS $C_{12}H_{24}O_2$

Dodecoic acid

(Lauric acid).

Caspari, Charles E. Lauric acid and some of its derivatives. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (303-311).

PARAFFIN ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n}O_3$ ACID CH_2O_3 Carbonic acid CH_2O_3

ETHYL ESTER

Compound $Et_2CO_3SbCl_5$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

DIBENZYL ESTER

 $(CH_2Ph \cdot O)_2CO$

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber aromatische Ester der Kohlensäure und Oxalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3431-3437).

DITHIOCARBONIC ACID.

Billmann, Einar. Ueber die Bildung des Cuproxanthogenats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2184-2187).

Busch, M[ax] und **Lingenbrink**, E. Ueber die Grenzen der Bildung cyklischer Dithiokohlensäureester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (473-479).

Phenyliminobenzyl ethyl ester

 $C_{16}H_{15}ONS_2$ i.e. $CPh(NPh) \cdot S \cdot CS \cdot OEt$

(Diphenyl-ethyl-imidozanthide).

Tschugaeff, L. Ueber Imidozanthide, eine neue Klasse gefärbter organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

Phenyliminodibenzyl ester

 $C_{21}H_{17}ONS_2$ i.e. $PhN : CPh \cdot S \cdot CS \cdot OC_7H_7$

(Diphenyl-benzyl-imidozanthide).

Tschugaeff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

Phenyliminobenzyl menthyl ester

 $C_{24}H_{29}NOS_2$ i.e. $NPh : CPh \cdot S \cdot CS \cdot OC_{10}H_{17}$

(Diphenyl-menthyl-imidozanthide).

Tschugaeff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

Phenyliminobenzyl bornyl ester

 $C_{24}H_{27}ONS_2$ i.e. $PhN : CPh \cdot S \cdot CS \cdot OC_{10}H_{17}$

(Diphenyl-bornyl-imidozanthide)

and the isomeric diphenyl-fenchyl-imidozanthide.

Tschugaeff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

o-Tolyliminobenzyl ethyl ester

 $C_7H_7N : CPh \cdot S \cdot CS \cdot OEt$

(Phenyl-o-tolyl-ethyl-imidozanthide).

Tschugaeff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

CARBAMIC ACID

 $NH_2 \cdot CO_2H$ Ethyl ester $NH_2 \cdot CO_2Et$ (Urethane).

Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Ueber die Constitution des sogenannten Nitroso-urethans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1148-1152).

Ephraim, Fritz. Ueber die Einwirkung von Sulfurylchlorid auf Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (776-782).

Homeyer, F. J. Ueber die Zusammensetzung des Somnals [Chloral-Urethane]. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (312).

Sulphourethane $C_6H_{12}O, N_2S$

Ephraim, Fritz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (776-782).

OXYETHYLCARBAMIC ACID. *Methyl ester*
 $HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot Me$

and *ethyl ester*.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] Nicolas] et **Lublin**, A. [Sur les oxyéthyluréthanes méthylque et éthylique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (45-49).

THIOCARBAMIC ACID
 $NH_2 \cdot CS \cdot OH$

(*Xanthogenamide*).

Bornyl ester

$C_{11}H_{19}ONS$ i.e.

$C_{10}H_{17}O \cdot CS \cdot NH_2$

(*Bornyl-xanthogenamide*).

Tschugaëff, L. Ueber Xanthogenamide der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483).

1-Fenchyl ester

$C_{11}H_{19}ONS$ i.e.

$C_{10}H_{17}O \cdot CS \cdot NH_2$

(*1-Fenchyl-xanthogenamide*).

Tschugaëff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483).

Dihydrocarvyl ester

$C_{11}H_{19}ONS$ i.e.

$C_{10}H_{17}O \cdot CS \cdot NH_2$

(*Dihydrocarvyl-xanthogenamide*).

Tschugaëff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483).

Menthyl ester

$C_{11}H_{21}ONS$ i.e.

$C_{10}H_{19}O \cdot CS \cdot NH_2$

(*Menthyl-xanthogenamide*).

Tschugaëff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483).

DITHIOCARBAMIC ACID

$NH_2 \cdot CS \cdot SH$

Bauer, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von aryldithiocarbaminsauren Ammoniaksalzen. Diss. Erlangen. Bamberg (Handels-Druckerei, 1902, (47). 22 cm.

Braun, J. von. Ueber Dithiourethane. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Heller, Gustav und **Bauer**, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von Aryldithiocarbamaten. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (365-386).

Methyl ester $NH_2 \cdot CS \cdot SMe$

(*S. Methyl dithiourethane*).

Allyl ester $NH_2 \cdot CS \cdot SC_3H_5$

Benzyl ester $NH_2 \cdot CS \cdot SC_6H_5$

Braun, J. von. Ueber Dithiourethane. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Methyl, ethyl, n- and iso-propyl, benzyl and p-nitrobenzyl esters.

Delépine, Marcel. Action des éthers halogénés sur le thiosulfocarbamate d'ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (974-977).

Methylene ester $CH_2(S \cdot CS \cdot NH_2)_2$
and the compounds

$BzNH \cdot CS \cdot S \cdot CH_2 \cdot SBz$

and

$CH_2 \cdot S \cdot CS \cdot NHBz$

Ethylene ester $C_2H_4(S \cdot CS \cdot NH_2)_2$

Benzoyl derivative of the trimethylene ester

$CH_2 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CS \cdot NHBz$

Wheeler, H. L. and **Merriam**, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (439-448).

Acetyl derivative of the tert-butyl ether
 $NHAc \cdot CS_2 \cdot CMe_3$

Compound $NHBz \cdot CS_2 \cdot CMe_3 \cdot CO \cdot Et$

Wheeler, H. L. and **Johnson**, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690).

Acetyl derivative of the phenylmethyl-carbinyl ester

NHAc. CS. SCHPhMe and the

Benzoyl derivative of the isopropyl ester

NHBz. CS. SC₃H₇

Wheeler, H. L. and Jamieson, C. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Compound NHAc. CS. S. CH₂. CO₂Et

Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

Alkylthiocarbamic esters

RNH. CS. SR'

Delépine, Marcel. Sur les éthers thio-sulfocarbamiques dérivés d'amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1221-1223).

Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (III) Ethers imidothiocarboniques mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (585-587).

Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. VII, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines primaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (812-818).

Dialkylthiocarbamic acid esters

RR'N. CS. SH

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. V, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines secondaires aromatiques. VI, Ethers imidothiocarboniques aromatiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (807-812).

Dialkylthiocarbamic esters

R₂N. CS. SR'

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (IV) Action des éthers halogénés sur les combinaisons sulfocarboniques d'amines secondaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593).

METHYLDITHIOCARBAMIC ACID

NHMe. CS. SH

Methyl ester

C₃H₇NS₂ i.e. NHMe. CS. SMe

Braun, J. von. Ueber Dithiourethane. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Methyl and benzyl esters.

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. VII, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines primaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (812-818).

DIMETHYLDITHIOCARBAMIC ACID

Me₂N. CS. SH

Methyl ester

C₄H₉NS₂ i.e. Me₂N. CS. SMe

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Methyl ester and ethyl ester

C₅H₁₁NS₂ i.e. NMe₂. CS₂Et

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (IV) Action des éthers halogénés sur les combinaisons sulfocarboniques d'amines secondaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593).

Action des éthers halogénés sur les combinaisons sulfocarboniques d'amines secondaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

Tetramethylthiocarbamyl disulphide

C₈H₁₇N₂S₄ i.e. [(CH₃)₂N. CS. S]₂

(Tetramethylthiuramdisulphide).

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiuramdisulfide und Isothiuramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

DIETHYLDITHIOCARBAMIC ACID
 $\text{NEt}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Methyl ester $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NS}_2$

Delépine, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

DI-*n*-PROPYLDITHIOCARBAMIC ACID
 $(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Methyl ester

$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NS}_2$ i.e. $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_2 \cdot \text{CS}_2\text{Me}$

and *p*-nitrobenzyl ester $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{O}_2\text{N}_2\text{S}_2$
 i.e. $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_2 \cdot \text{CS}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$

Delépine, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

Ethyl ester $\text{C}_2\text{H}_5\text{NS}_2$ i.e.
 $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SEt}$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

n-(and iso-) PROPYLDITHIOCARBAMIC ACID
 $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Dipropyldithiocarbamyl disulphide
 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NH} \cdot \text{CS}_2\text{S}_2$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

DIPROPYLDITHIOCARBAMIC ACID
 $\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Tetrapropyldithiocarbamyl disulphide
 $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{S}_4$ i.e. $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_2\text{CS}_2\text{S}_2$
 (*Tetrapropythiuramdisulphide*).

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiurandisulfide und Isothiurandisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

ISOBUTYLDITHIOCARBAMIC ACID
 $\text{C}_4\text{H}_9\text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Diisobutyldithiocarbamyl disulphide
 $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NH} \cdot \text{CS}_2\text{S}_2$

(*Diisobutythiuram disulphide*).

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

ISOAMYLDITHIOCARBAMIC ACID.

Ethyl ester

$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NS}_2$ i.e. $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SEt}$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Diisoamyldithiocarbamyl disulphide
 $(\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NH} \cdot \text{CS})_2\text{S}_2$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

PHENYLMETHYLDITHIOCARBAMIC ACID.
 $\text{NPhMe} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$

Diphenyldimethyldithiocarbamyl disulphide $\text{NPhMe} \cdot \text{CS}_2\text{S}_2$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

PHENYLETHYLDITHIOCARBAMIC ACID.

Diphenyldiethyldithiocarbamyl disulphide

$\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{S}_4$ i.e. $\text{NPhMe} \cdot \text{CS}_2\text{S}_2$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

BENZYLDITHIOCARBAMIC ACID.

Propyl ester $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{NS}_2$

i.e. $\text{C}_7\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{SC}_3\text{H}_7$

Braun, J. von. Ueber Dithiourethane. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

Dibenzylthiocarbamyl disulphide
 $(\text{C}_7\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{CS})_2\text{S}_2$

(*Dibenzylthiuramdisulphide*).

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

DIBENZYLDTIOTHIOCARBAMIC ACID

 $(\text{CH}_2\text{Ph})_2\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$ *Methyl ester* $\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{NS}_2$ i.e. $(\text{C}_7\text{H}_7)_2\text{N} \cdot \text{CS}_2\text{Me}$

Delépine, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

Ethyl ester $(\text{C}_7\text{H}_7)_2\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SEt}$

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3368-3388).

PHENYLMETHYLDITHIOCARBAMIC ACID.

Ammonium salt $\text{NPhMe} \cdot \text{CS} \cdot \text{SNH}_4$

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. V, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines secondaires aromatiques. VI, Ethers imidodithiocarboniques aromatiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (807-812).

PIPERIDYLDITHIOCARBAMIC ACID

 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$ *Methyl ester* $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NS}_2$

Delépine, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

TETRAHYDROISQUINOLYLDITHIOCARBAMIC ACID

 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{SH}$ *Methyl ester* $\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{NS}_2$

Delépine, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (588-593); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

IMINOCARBONIC ACID.

Kirnberger, Carl. Ueber die Anlagerung von Blausäure an β -Phenyliminocarbonsäureester. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (58). 22 cm.

IMINOTHIOCARBONIC ACID.

Compound $\text{C}_{13}\text{H}_5\text{O}_{13}\text{N}_7\text{S}$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3 \cdot \text{N} : \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$

Crocker, James Codrington. [Methyl, ethyl, propyl, and isobutyl picryl-picriminothiocarbonates.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (436-440); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (57-58).

IMINODITHIOCARBONIC ACID

 $\text{HN} : \text{C}(\text{SH})_2$ *(Isomeride of dithiocarbamic acid).*

Wheeler, Henry L. and **Beardsley**, Alling P. On the action of phenylhydrazine on acylthiocarbamic and acylimidodithiocarbonic esters. Pyrro- α , β' -diazole derivatives. New Haven, Conn, Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 92; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés. I. Ethers imidodithiocarboniques: formation, constitution et réactions générales. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (48-57).

Benzoyl derivative of the ethylene dibenzyl ester $\text{C}_2\text{H}_4[\text{S} \cdot \text{C}(\text{SC}_7\text{H}_7) : \text{NBz}]_2$

Wheeler, H. L. and **Beardsley**, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

Derivative of the monomethyl ester $(\text{HN} : \text{C}(\text{SMe})_2)_2\text{S}_2$ *(S-Dimethyl-isothiuramdisulphide).*

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiuramdisulfide und Isothiuramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

*Alkyl-iminodithiocarbonic esters*NMe : C(SMe)₂ ; NEt : C(SMe)₂ ;NMe : C(SET)₂ ; C₃H₇N : C(SMe)₂ ;C₃H₅N : C(SMe)₂ ; NEt : C(SET)₂ ;C₄H₉N : C(SMe)₂ ; C₅H₁₁N : C(SMe)₂ ;C₅H₁₁N : C(SET)₂ ; and PhCH₂N : C(SMe)₂

Delépine, Marcel. Préparation et propriétés des éthers imidodithiocarboniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (108-110).

Composés sulfurés et azotés. II. Ethers imidodithiocarboniques ; préparations et propriétés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (57-64).

*Methyliminodithiocarbonic acid.**Methyl ethyl ester* NMe : C(SMe)(SEt)*Methyl benzyl ester*NMe : C(SMe)(SC₇H₇)

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (III) Ethers imidodithiocarboniques mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (585-587).

*Derivative of the monomethyl ester*C₆H₁₂N₂S₄ i.e. (NMe : C(SMe)₂)₂S₂

(N-Dimethyl-S-dimethylisothiuramdisulphide).

Braun, J. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

*Phenyliminodithiocarbonic acid**Methyl ester* NPh : C(SMe)₂

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. V, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés d'amines secondaires aromatiques. VI, Ethers imidodithiocarboniques aromatiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (807-812).

*p-Tolyliminodithiocarbonic acid.**Methyl ester* C₇H₇N : C(SMe)₂

Delépine, Marcel. Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. V, Ethers thiosulfocarbamiques dérivés (D-3218)

d'amines secondaires aromatiques. VI, Ethers imidodithiocarboniques aromatiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (807-812).

*Benzyliminodithiocarbonic acid.**Derivative of the propyl ester*C₂₂H₂₃N₂S₂ i.e. (C₇H₇N : C(SC₃H₇)₂)₂

(Dibenzyl-dipropyl-isothiuramdisulphide).

Braun, J. von. Zur Kenntniss der Thiuramdisulfide und Isothiuramdisulfide. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (817-830).

NITRILE OF CARBAMIC ACID

NH₂ . CN and C₆NH₂*Cyanamide.**Phenylbenzylcyanamide* C₁₄H₁₂N₂

Braun, J. von und Schwarz, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285).

p-Tolylecyanamide C₈H₈N₂ and its salts and benzoyl derivative, also product of polymerisation.

Heller, Gustav und Bauer, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von Aryldithiocarbamaten. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (365-386).

p-Tolylecyanamide.

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

β-Naphthylecyanamide C₁₁H₇N₂

Heller, Gustav und Bauer, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von Aryldithiocarbamaten. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (365-386).

UREA (CH₂)₂N*Carbamide.*

Sawa, Seitarō. Has urea any poisonous action on phaenogams? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (413-414).

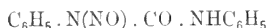
Tarchanov, I. Uréides. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (901-905).

Wheeler, Henry L[ord] and **Johnson, Treat B.** On benzoylbenzylurea, benzoylparatolylurea and the corresponding pseudoethylureas: A correction. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 91; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (218-219).

Compounds with CrCl_3 ; CrBr_3 ; CrI_3 ; $\text{Cr}(\text{SCy})_3$; $\text{Cr}(\text{NO}_2)_3$; $\text{Cr}(\text{Y})_3$; with $\text{Cr}(\text{MnO}_4)_3$ and with other chromic salts.

Werner, A. Constitution der Oxoniumsalze [Harnstoffderivate]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

Diphenylurea. Nitroso-derivative



(Nitrosodiphenyl-urea).

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazoverbindungen.—1. Hantzsch, A[rthur] und Wechsler, E. Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther.—2. Hantzsch, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259).

Benzylethyl-ψ-urea. Benzoyl derivative
p-Tolylethyl-ψ-urea. Benzoyl derivative.

Wheeler, H. L. and **Johnson, T. B.** Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (218-219).



Busch, M[ax] und **Ulmer, Th.** Ueber die Producte der Einwirkung von Hydrazin auf Thioharnstoffe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1710-1716).

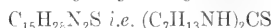
Stevens, Henry P. Thiocarbamide hydrochloride [and the action of alcohol on it]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (79-81).

Wheeler, Henry L[ord]. On the molecular rearrangement of unsymmetrical acylthioureas and acylpseudothioureas to isomeric symmetrical derivatives. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 93; Amer. Chem. J. Baltimore, Md., **27**, 1902, (270-280).

Ethylene-thiourea.

Klut, H. Ueber Darstellung, Eigenschaften und Entschwefelung des Aethylenthioharnstoffes. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (675-678).

Dimethyldicyclohexyl-thiourea



Braun, J. von und **Rumpff, K.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Phenyl-methylcyclohexyl-thiourea



Braun, J. von und **Rumpff, K.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Phenyl-p-tolyl-carbinyl-thiourea



Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl-p-tolylcarbinyl-phenyl-thiourea

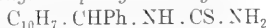


Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

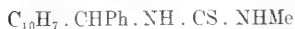
Phenyl-p-tolylcarbinyl-β-naphthyl-thiourea



Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-thiourea

Wheeler, H. L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-methyl-thiourea

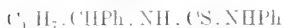
Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-diethyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-diisobutyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-phenyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthyl-carbinyl-m-chloro-phenyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- α -naphthylcarbinyl-m-nitro-phenylthiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

(D-3218)

Phenyl- α -naphthylcarbinyl-phenyl-methylthiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Phenyl- β naphthylcarbinyl- β -naphthyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Di- α -naphthylcarbinylphenylthiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Di- α -naphthylcarbinylphenylmethyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Di- α -naphthylcarbinyl- β -naphthyl-thiourea

Wheeler, H. L. and **Jamieson, G. S.** J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

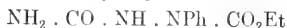
HYDRAZO-DERIVATIVES OF UREA.

SEMICARBAZIDE



Biltz, Heinrich und **Arnd, Thankmar.** Ueber die Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347).

Diels, Otto. Ueber die Einwirkung des Semicarbazids auf das Diacetyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (347-351).

Carbethoxyphenylsemicarbazide

Wheeler, Henry L. and Beardsley, Alling P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

*Phenyl-ethyl-ψ-semicarbazide.**Benzoyl derivative*

Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

THIOSEMICARBAZIDE



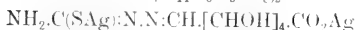
Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Holzmann, Hermann. Ueber die Isomerieerscheinung bei den Thiosemicarbaziden. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (63). 22 cm.

Thiosemicarbazones of valeric aldehyde, acetophenone, piperonal, citronellal, menthone, glyoxal, dextrose, galactose and mannose.

Neuberg, C. und Neimann, W. Eine Methode zur Isolirung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

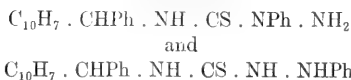
d-Glucuron-thiosemicarbazone and its silver salt $\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_6\text{N}_3\text{SAg}_2$ i.e.



Neuberg, C. und Neimann, W. Eine Methode zur Isolirung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

*Phenylthiosemicarbazide.**Benzoyl derivative*

Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

Phenyl-α-naphthylcarbinylphenylthiosemicarbazides

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

p-Tolyl-thiosemicarbazide

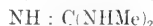
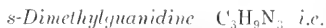
also 4-*p*-anisyl, 4-*p*-chlorophenyl and 4-*α*-naphthyl thiosemicarbazides.

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Ueber die Produkte der Einwirkung von Hydrazin auf Thioharnstoffe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1710-1716).

*Guanidine.*

Alway, Frederick J. and Vail, Carey E. On the preparation of aromatic guanidines. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, No. 2. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (158-164).

——— and **Viele, Frederick W.** On the aromatic guanidines. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (292-297).



Kaess, L. und Gruszkiewicz, J. Einwirkung von Chloreyan auf Methylamin. [a-b-Dimethylguanidin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3598-3600).

Diphenyl-m-tolyl-guanidine

Alway, F. J. and Viele, F. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (292-297).

Diguanide*Pentaphenyl-diguanide*

Alway, F. J. and **Viele**, F. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (292-297).

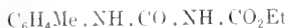
Tetraphenyl-m-tolyl-diguanide

Alway, F. J. and **Viele**, F. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (292-297).

UREA CARBOXYLIC ACID

*Allophanic acid.**m- and p-Nitrophenylallophanic acid*
Ethyl esters

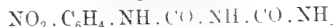
Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethyl *m*- and *p*-nitrophenylallophanate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1569-1570).

o-Tolylallophanic acid. Ethyl ester

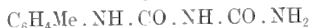
Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethyl *o*-tolylallophanate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1571).

Allophanic amide*Biuret.**Ethylbiuret*

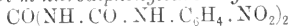
Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethylbiuret.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1572).

Nitrophenyl-biuret

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*o*-, *m*- and *p*-Nitrophenylbiuret.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1568-1570).

o-Tolyl-biuret

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*o*-Tolylbiuret.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1571).

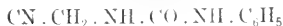
Carbamyl-biuret*Di-m-nitrodiphenylcarbamylbiuret*

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Carbonyldi-*m*-nitrophenylcarbamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1569).

Di-o-tolylcarbamylbiuret

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Carbonyldi-*o*-tolylcarbamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1571).

URAMIDO-ACETIC ACID

*Hydantoic acid.**Phenylhydantoic acid. Nitrile*

Klages, August. Ueber das Nitril der Aminoessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188-197).

ψ-Thiohydantoic acid.

o- and *p*-Xylyl-ψ-thiohydantoic acid
[1:4:2] $\text{C}_6\text{H}_3\text{Me}_2\text{N} : \text{CNH} : \text{S} : \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$

Wheeler, H. S. and **Johnson**, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

p-Phenethyl- ψ -thiohydantoic acidEtO . C₆H₄ . N : C(NH₂) . S . CH₂ . CO₂H

Wheeler, H. S. and **Johnson**, T. B.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**,
1902, (121-158).

NITRILE OF CARBONIC ACID

HO . CN

Cyanic acid and Cyanuric acid.

(See also 1930.)

Chattaway, F. D. and **Wadmore**, J. M.
The constitution of cyanic acid . . .
[and its salts. The action of chlorine
and bromine on potassium cyanate.]
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (191-
203); [abstract] London, Proc. Chem.
Soc., **18**, 1902, (5-6).

Hantzsch, A. Ueber structurisomere
Quecksilber-Cyanurate. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2717-2723).

Kronstein, A. Zur Kenntniss der
Polymerisation. [1. Mitt. Polymerisa-
tion des Styrols und der Cyansäure.]
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(4150-4153).

Lambling, [Eugène]. Action de l'iso-
cyanate de phényle sur quelques oxy-
acides et leurs éthers. Paris, 1902, (124).
25 cm.

——— Action de l'isocyanate de
phényle sur les éthers de quelques oxy-
acides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3),
27, 1902, (441-451, 606-612, 871-875).

Senier, Alfred and **Walsh**, Thomas.
The polymerisation of cyanic acid:
cyanuric acid and cyamelide. London, J.
Chem. Soc., **81**, 1902, (290 - 291);
[abstract] London, Proc. Chem. Soc.,
18, 1902, (13).

Thiocyanic acid

HSCN

Bristol, H. S. On some double and
triple thiocyanates. IV. The Caesium-
mercuric thiocyanates. Amer. Chem. J.,
Baltimore, Md., **28**, 1902, (260-261).

Crocker, James Codrington. [The
action of picryl chloride on ammonium
thiocyanate in presence of ethyl, methyl,

propyl, or isobutyl alcohol; formation
of picriminothiocarbonic esters.] Lon-
don, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (436-440);
[abstract] London, Proc. Chem. Soc.,
18, 1902, (57-58); Cambridge, Proc.
Phil. Soc., **11**, 1902, (347-349).

Dixon, Augustus Edward. The action
of phosphorus trithiocyanate on alcohol.
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (168-
171); [abstract] London, Proc. Chem.
Soc., **17**, 1901, (260-261).

Goldberg, A. Zur Kenntniss des
Schwefelcyans, des sogenannten Pseudo-
schwefelcyans und des aus Rhodansalzen
erhaltenen gelben Farbstoffes. Jahres-
bericht der techn. Staatslehranstalten in
Chemnitz. Ostern 1900-1901. Chem-
nitz (Druck v. J. C. T. Pickenhahn u.
S.), 1901, (53). 27 cm.

Grossmann, Hermann. Ueber einige
Rhodanverbindungen des Cadmiums.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2665-2669).

Hall, R. D. Lead thiocyanate. J.
Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902,
(570-573).

Hupfel, O. G. and **Wells**, H[orace] L.
On some double and triple thiocyanates.
XIII. Caesium-silver-barium thiocyanate.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**,
1902, (272-273).

Itzig, Hermann. Ueber die Einwir-
kung von Kaliumcyanid auf Kupferrho-
danür. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (106-110).

Leavenworth, C. S. On some double
and triple thiocyanates. V. Caesium-
manganese thiocyanate. Amer. Chem.
J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (261-262).

——— and **Wells**, H[orace] L.
On some double and triple thiocyanates.
XVII. Caesium-silver-manganese thio-
cyanate. Amer. Chem. J., Baltimore,
Md., **28**, 1902, (276).

Merriam, H. F. On some double and
triple thiocyanates. VIII. The potas-
sium-silver thiocyanates. Amer. Chem.
J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (265-266).

——— On some double and triple
thiocyanates. IX. The caesium-calcium,
caesium-strontium and caesium-mag-
nesium thiocyanates. Amer. Chem. J.,
Baltimore, Md., **28**, 1902, (266-268).

Merriam, H. F. On some double and triple thiocyanates. XV. Caesium-silver-strontium and caesium-cuprous-strontium thiocyanate. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (274-275).

———— On some double and triple thiocyanates. XVI. The caesium-silver-calcium and the caesium-silver-magnesium thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (275-276).

Roberts, R. T. On some double and triple thiocyanates. VI. Caesium-cuprous thiocyanate. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (262-263).

———— and **Wells, H[orace] L.** On some double and triple thiocyanates. XVIII. The caesium-silver-nickel and the caesium-cuprous-nickel thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (277-278).

Wallbridge, William K. On some double and triple thiocyanates. II. Caesium-ferric thiocyanate. *Amer. Chem. J.,* **28**, 1902, (256-258).

———— and **Wells, H[orace] L.** On some double and triple thiocyanates. III. The caesium-lead and potassium-lead thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (258-260).

Wells, H[orace] L. On some double and triple thiocyanates. I. Introduction. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (245-256).

———— On some double and triple thiocyanates. VII. The caesium-silver thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (263-265).

———— On some double and triple thiocyanates. X. The caesium-zinc and silver-zinc thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (268-269).

———— On some double and triple thiocyanates. XII. Caesium-thallium thiocyanate. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (270-271).

———— On some double and triple thiocyanates. XIV. Caesium-cuprous-barium thiocyanate. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (273-274).

———— On some double and triple thiocyanates. XIX. The caesium-silver-zinc thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (278-283).

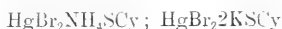
Wells, H[orace] L. On some double and triple thiocyanates. XX. Potassium-silver-barium thiocyanate. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (283-284).

———— and **Merriam, H. F.** On some double and triple thiocyanates. XI. Barium-silver, strontium-silver and calcium-silver thiocyanates. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (269-270).

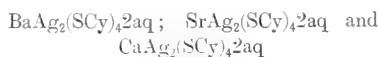
Wheeler, Henry L. and Jamieson, George S. Researches on thiocyanate, and isothiocyanates. (Fifth Paper.) *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.,* **24**, 1902, (743-754).

———— and **Johnson, Treat B.** Researches on thiocyanates and isothiocyanates. (Fourth Paper.) *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.,* **24**, 1902, (680-690).

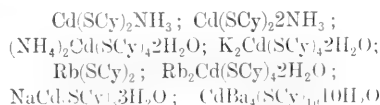
———— and **Merriam, Henry F.** Researches on thiocyanates and isothiocyanates. (Third Paper.) *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.,* **24**, 1902, (439-448).



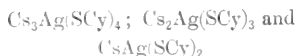
Grossmann, Hermann. Ueber die Einwirkung von Quecksilberbromid auf Alkalirhodanide. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.,* **35**, 1902, (2945-2946).



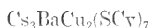
Wells, Horace T. and Merriam, H. F. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (269-270).



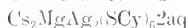
Grossmann, Hermann. Ueber einige Rhodanverbindungen des Cadmiums. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.,* **35**, 1902, (2665-2669).



Wells, H[orace] L. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (263-265).



Wells, H[orace] L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (273-274).



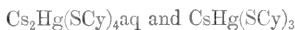
Merriam, H. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (275-276).



Roberts, R. T. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (262-263).



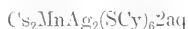
Wallbridge, William K. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (256-258).



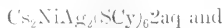
Bristol, H. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (260-261).



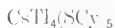
Leavenworth, C. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (261-262).



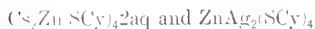
Leavenworth, C. S. and **Wells**, H[orace] L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (276).



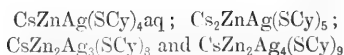
Roberts, R. T. and **Wells**, H. L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (277-278).



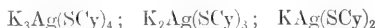
Wells, H[orace] L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (270-271).



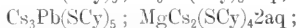
Wells, H. L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (268-269).



Wells, H. L. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (278-283).



Merriam, H. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (265-266).

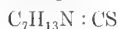


Wells, H. L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **28**, 1902, (245-284).

THIOCARBIMIDE



Methyleyclohexyl-thiocarbimide



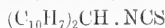
Braun, J. von und **Rumpf**, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Phenyl-*p*-tolylcarbinyll-thiocarbimide



Wheeler, H. L. and **Jamieson**, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Di- α -naphthylcarbinyllthiocarbimide



Wheeler, H. L. and **Jamieson**, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).

Pinyll-thiocarbimide $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N : CS}$

Braun, J. von und **Rumpf**, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Camphyl-thiocarbimide $C_{10}H_{17}.N:CS$
(*Camphyl mustard oil*).

Braun, J. von und Rumpf, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Thujyl-thiocarbimide $C_{10}H_{17}N:CS$

Braun, J. von und Rumpf, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Menthyl-thiocarbimide $C_{10}H_{19}N:CS$

Braun, J. von und Rumpf, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

ACIDS $C_2H_3O_3$

Glycollic Acid $HO.CH_2.CO_2H$

Oxyacetic acid.

Phenylcarbamyl derivative

$PhNH.CO.O.CH_2.CO_2H$

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (441-451).

Nitrile C_2H_3ON i.e. $HO.CH_2.CN$

Klages, August. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (188-197).

PHENOXY-ACETIC ACID $PhO.CH_2.CO_2H$

Chloride $PhO.CH_2.CO.Cl$

Stoermer, R[ichard] und Atenstädt, P. Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol und Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

THIOGLYCOLLIC ACID $HS.CH_2.CO_2H$

Acetyl derivative of the anilide
 $AcS.CH_2.CO.NHPh$

Thiocarbamyl derivative of the anilide
 $NH_2CS.S.CH_2.CO.NHPh$

Acetylthiocarbamyl derivative of the o-toluide
 $NHAc.CS.S.CH_2.CO.NH.C_6H_7$

Benzoyl derivative of the o-toluide
 $BzS.CH_2.CO.NHC_6H_7$

Thiocarbamyl derivative of the p-toluide
 $C_6H_7.NH.CO.CH_2.S.CS.NH_2$ and

Acetyl derivative of the p-xylylide
 $AcS.CH_2.CO.NH.C_6H_3Me_2 [2:1:4]$

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

o- and p-Tolyl-thioglycollic acid
 $C_9H_{10}O_2S$ i.e.

$C_6H_4Me.S.CH_2.CO_2H$

Rabaut, Ch. Sur quelques dérivés des thiocrésols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (690-692).

OXYAMINOACETIC ACID

$HO.CH(NH_2).CO_2H$

OXYDIMETHYLAMINOACETIC ACID.

Dimethylamide

$HO.CH(NMe_2).CO.NMe_2$

Willstätter, Richard. Ueber Derivate der Diaminoessigsäure und Diaminomalonensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1378-1387).

ACIDS $C_3H_5O_3$

Lactic acid $CH_3.CH(OH).CO_2H$

α-Oxypropionic acid.

Aufhäuser, David. Ueber die Hydrazide der beiden Oxypropionsäuren. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (56). 22 cm.

Guerbet, Marcel. Sur les lactates de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (803-807).

Henderson, George Gerald and **Prentice**, David. The influence of . . . [antimonious, arsenious and boric oxides] on the specific rotations of lactic acid and potassium lactate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (658-663); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (88).

Katsuyama, K. Ueber die Bildung von Milchsäure aus Pentosen durch Einwirkung von Aetzkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (669-671).

Partheil, A[lfred]. Die Milchsäure, ein integrierender Bestandtheil der flüchtigen Säuren des Weines. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1053-1062).

Compounds $(\text{H}_3 \cdot \text{CH}(\text{OSbCl}_4) \cdot \text{CO}_2\text{H}$
and $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OSbCl}_4) \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Phenylcarbamyl derivative
 $\text{NPhH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (441-451).

Amidoxime
 $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{NH}_2) : \text{NOH}$
and *Trichlorolactylamidoxime*
 $\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{NH}_2) : \text{NOH}$

Schiff, Hugo. Ueber einige Reactionen der Amidoxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (357-371).

α -OXY- β -AMINO-PROPIONIC ACID $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3\text{N}$
i.e. $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$
is 'isoserine.'

Fischer, Emil und **Leuchs**, Hermann. Ueber Serin und Isoserin. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1902**, (78-87).

Fischer, Emil und **Leuchs**, Hermann. Synthese des Serins, der 1-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

β -OXY- α -AMINO-PROPIONIC ACID $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3\text{N}$
i.e. $\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$
is 'serine.'

Fischer, Emil und **Leuchs**, Hermann. Ueber Serin und Isoserin. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1902**, (78-87).

— — — — — Synthese des Serins, der 1-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

Benzoyl derivative of the ethyl ester
 $\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NHBz}) \cdot \text{CO}_2\text{Et}$
(*Ethyl n-benzoyl-serine*).

Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueber eine neue Synthese des Serins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3769-3771).

Naphthalene- β -sulphonyl derivative
 $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

Amino-sulphydropropionic acid

$\text{CH}_2(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$ or
 $\text{CH}_2(\text{SH}) \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$

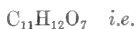
Cystein.

Neuberg, Carl. Ueber Cystein. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3161-3164).

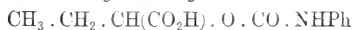
α -PHENOXYPROPIONIC ACID. (*Chloride*)
 $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OPh}) \cdot \text{COCl}$

Stoermer, R[ichard] und **Atenstädt**, P. Einwirkung von Phenoxycetylchlorid auf Benzol und Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

METHOXYCARBOXYPHENOXYLACTIC ACID



Perkin, W. H. jun. [Methoxycarboxyphenoxy-lactic acid from oxidation of trimethylbrazilin with permanganate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1029-1030).

ACIDS $C_4H_8O_3$ α -Oxybutyric acid*Phenylcarbamyl derivative*

(*Phenylurethane of α -oxybutyric acid*).

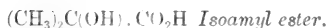
Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

 β -Oxybutyric acid

McKenzie, Alex. The resolution of β -hydroxybutyric acid into its optically active components. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1402-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (185-186).

 β -Ethoxybutyronitrile.

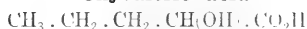
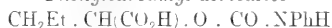
Helmrich, Paul Arno. Ueber einige Derivate des β -Aethoxybutyronitrils und über die Verseifungsprodukte desselben mit wässriger Kalilauge. Diss. Leipzig (Druck v. A. Th. Engelhardt, 1901, 39. 22 cm.

 α -Oxyisobutyric acid

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).



Schiff, Hugo. Ueber einige Reactionen der Amidoxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (357-371).

ACIDS $C_5H_{10}O_3$ α -Oxyvaleric acid*Phenylcarbamyl derivative*

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

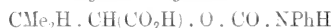
 γ -Oxy-*n*-valeric acid.

γ -OXY- α -AMINO-VALERIC ACID $C_5H_{11}O_3N$ i.e.

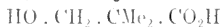


Fischer, Emil und Leuchs, Hermann. Ueber Serin und Isoserin. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1902**, (78-87).

——— Synthese des Serins, der l-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

 α -Oxy-isovaleric acid*Phenylcarbamyl derivative*

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

 β -Oxytrimethylacetic acid

(*Oxyvaleric acid, Oxypralic acid*).

Ethyl ester.

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organo-metalliques (V). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (551-553).

Phosphate

Blaise, E. E. Sur un nouvel acide diméthylglutarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1113-1115).

ACIDS $C_6H_{12}O_3$ α -Oxyhexoic acid

$(CH_3)_2C \cdot (CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$
(α -Oxycaproic acid).

Amidoxime

$C_4H_9 \cdot CH(OH) \cdot C(NH_2) : NOH$

Schiff, Hugo. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (357-371).

α -Oxyhexoic acid $HO \cdot C_2Et_2 \cdot CO_2H$
(Diethylglycollic acid).

Phenylcarbamyl derivative of the ethyl ester

$NHPh \cdot CO \cdot O \cdot C_2Et_2 \cdot CO_2Et$

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, (871-875).

 β -Oxyhexoic acid

$HO \cdot CMe \cdot CH_2Et \cdot CO_2H$

(β -oxy- α -ethyl-n-butyric acid).

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes sur les éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (849-851).

 γ -Oxy-hexoic acid

$(CH_2(OH) \cdot CH_2 \cdot CMe_2 \cdot CO_2H$

(γ -Oxy-di- α -methyl-n-butyric acid).

Perkin, W. H. jun. [Lactone of hydroxyethyl-dimethylacetic acid ($\alpha\alpha$ -dimethylbutyrolactone) from the action of sulphuric acid on vinyl-dimethylacetic acid.]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (257).

ACIDS $C_8H_{16}O_3$ α -Oxyoctoic acid

$C_6H_{13} \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$

(α -Oxycaprylic acid).

Amidoxime

$C_6H_{13} \cdot CH(OH) \cdot C(NH_2) : NOH$

Schiff, Hugo. Ueber einige Reactionen der Amidoxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (357-371).

 α -Oxyoctoic acid

$C_5H_{11} \cdot CMe(OH) \cdot CO_2H$

(Methylisoamylglycollic acid).

Grignard, V. Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

 γ -Oxyoctoic acid

$HO \cdot CH_2 \cdot CH(CMe_3) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Petschnikoff, Alexander. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf das aus Allylmethyltertiärbutylcarbinol zu gewinnende Glycerin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (168-187).

ACID $C_{12}H_{24}O_3$

Oxydodecoic acid

$C_9H_{19} \cdot CMe(OH) \cdot CO_2H$

and its nitrile and amide.

Carette, H. Sur quelques dérivés de la méthylnonylcétone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (477-479).

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_3$ ACID $C_2H_2O_3$ Glyoxylic acid $CHO \cdot CO_2H$

Erlenmeyer, E[mil] jun. und Kunlin, J. Ueberführung der Glyoxylsäure in Glykocoll durch Einwirkung von Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2438-2440).

Kaess, L. und Gruszkiewicz, J. Ueber die Verbindungen der Mesoxalsäure (Dioxymalonsäure) und Glyoxylsäure mit Guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3600-3607).

(CHLOROGLYXYLIC ACID $Cl \cdot CO \cdot CO_2H$

Phenylhydrazone of the ethyl ester

$N_2HPh : CCl \cdot CO_2Et$

and the homologous *o*- and *p*-tolylhydrazones.

Favrel, G. Action de l'acétylacétate d'éthyl monochloré sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1312-1313).

ACID $C_3H_4O_3$ Pyruvic acid $CH_3 \cdot CO \cdot CO_2H$

Erlenmeyer, E. jun. Ueber Azlactone und die Ueberführung der Brenztraubensäure in Methylbrenztraubensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2483-2486).

Klimenko, E. F. Recherche sur les produits halogénés de l'acide pyruvique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (41, II, Pr.-verb.).

Rockwell, George W. An electrolytic study of pyruvic acid. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 65; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (719-734).

ETHYL ESTER $CH_3 \cdot CO \cdot CO_2Et$

Phenylhydrazone

$PhNH \cdot N : CMe \cdot CO_2Et$

p-Tolylhydrazone

$C_7H_7NH \cdot N : CMe \cdot CO_2Et$

Favrel. Action des éthers maloniques substitués sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (324-328).

PROPYL ESTER $CH_3 \cdot CO \cdot CO_2C_3H_7$

Semicarbazone

$NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot N : CMe \cdot CO_2C_3H_7$

Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

NITRILE $CH_3 \cdot CO \cdot CN$

Phenylhydrazone $C_6H_5N_3$ i.e.

$NHPh \cdot N : C Cy \cdot CH_3$ and *o*-, and

p-tolylhydrazones $C_7H_7NH \cdot N : CMe \cdot CN$

Favrel. Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (193-200).

HYDROXYLAMIDE.

Phenylhydrazone

$CH_3 \cdot C(N \cdot NHPh) \cdot CO \cdot NH \cdot OH$

Pickard, Robert Howson, Allen, Charles, Bowdler, William Audley and Carter, William. Pyruvylphenylhydrazonohydroxamic acid and its salts and acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1573-1574).

ACID $C_3H_4O_3$

Oxyacrylic acid

$HO \cdot CH : CH \cdot CO_2H$

OXYAMINOACRYLIC ACID

$HO \cdot CH : C(NH_2) \cdot CO_2H$

Sodium benzoyl derivative of the Ethyl ester

$NaO \cdot CH : C(NHBz) \cdot CO_2Et$

(*Sodium oxymethylenehippuric ether*).

Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueber eine neue Synthese des Serins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3769-3771).

ACIDS $C_4H_6O_3$

Acetoacetic acid

$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Ethyl, isopropyl, isobutyl and amyl esters. Syntheses.

Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

Ethyl ester $CH_2Ac \cdot CO_2Et$

Bouveault, L. et Bongert, A. Action des chlorures des acides sur les dérivés sodés des éthers acétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1038-1046).

————— Sur les dérivés *c*-acylés des éthers acétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1046-1049).

Bouveault, J. et Bongert, A. Sur les dérivés *o*-acylés des éthers acétylacétiques et leurs dédoublements. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1050-1055).

Étude du produit de nitration de l'éther acétylacétique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1171-1174).

Favrel, G. Action de l'acétylacétate d'éthyle monochloré sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1312-1313).

Findeisen, Th. von. Einwirkung von *p*-Toluolsulfonchlorid auf Natrium-acetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (529-532).

Friessner, Alfr. Zur Entstehung des Acetessigesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (528-529).

Jovitchitch, M. Z. Zu den Synthesen der Acetessigester-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (151-157).

Rabe, Paul. Ueber die vermeintliche Scheidung der beiden desmotropen Formen des Acetessigesters durch Herrn R. Schiff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3947-3952).

Compound

$(\text{CH}_3\text{Ac} \cdot \text{CO}_2\text{Et})_3(\text{HgSO}_4)_4$

Billmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Compound $\text{CH}_3\text{Ac} \cdot \text{CO}_2\text{Et} \cdot 2\text{SbCl}_5$

Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt. Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Hexoyl derivative of the Ethyl ester

$\text{Ac} \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}) \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

Locquin, René. Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

Isopropyl ester.

Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques avec les éthers-sels. Synthèses d'acétones acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

Menthyl ester.

Lapworth, A. and Hann, A. C. Osborn. . . . Menthyl acetoacetate [and its copper derivative, semicarbazide and *p*-nitrophenylhydrazide; also the action of ammonia, benzylamine, aniline, acetyl chloride and benzoyl chloride on it]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1499-1508); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (145-146).

Amide $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_2$

i.e. $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

and the phenylhydrazone and benzeneazo-compounds.

Claisen, Ludwig and Meyer, K. Ueber das Amid der Acetessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (583-584).

o- and *p*-TOLYLAMINO-ACETOACETIC ACID.

Toluide $\text{C}_{19}\text{H}_{20}\text{O}_2\text{N}_2$ i.e.

$\text{C}_7\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{CH} : \text{CAc} \cdot \text{CO} \cdot \text{NHC}_7\text{H}_7$

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

Methyl-pyruvic acid

$(\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO})_2\text{H}$

Oxime of the Ethyl ester

$\text{EtC}(\text{NOH}) \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

Bouveault, L. et Locquin, R. Action de l'acide nitreux en solution acide sur les éthers β cétoniques α substitués; synthèse des homologues de l'acide pyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (179-182).

Ethyl-glyoxylic acid $\text{Et} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Phenyl-hydrazone* $\text{PhNH} \cdot \text{N} : \text{CEt} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *o-Tolyl-hydrazone* $\text{C}_7\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{N} : \text{CEt} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Favrel. Action des éthers maloniques substitués sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (324-328).

NITRILE $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN}$ (*Propionyl cyanide*).*Phenyl-hydrazone* $\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3$ i.e. $\text{NPhH} \cdot \text{N} : \text{CEt} \cdot \text{CN}$ and the *o*-, and *p*-tolylhydrazones $\text{C}_7\text{H}_7\text{NH} \cdot \text{N} : \text{CEt} \cdot \text{CN}$

Favrel. Action des éthers alcoylcyan-acétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (193-200).

ACIDS $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_3$ **Butyrylacetic acid** $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Methyl ester and isobutyryl derivative.*

Bouveault, L. et Bongert, A. Synthèses d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers *c*-acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

Isobutyrylacetic acid $\text{CHMe}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Ethyl ester.*

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

Propionylpropionic acid.*Ethyl ester* $\text{Et} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO}_2\text{Et}$ and *isobutyl ester.*

Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

ACIDS $\text{C}_7\text{H}_{12}\text{O}_3$ **Isobutylpyruvic acid.***Ethyl ester* $\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{Et}$ and *Oxime of the Ethyl ester* $\text{CHMe}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

Bouveault, L. et Locquin, R. Action de l'acide nitreux en solution acide sur les éthers β cétoniques α substitués; synthèse des homologues de l'acide pyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135** 1902, (179-182).

 γ -Acetylvaleric acid $\text{CH}_3 \cdot \text{CHAc} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Ethyl ester.*

March, F. Action des éthers et des cétones monohalogénés sur l'acétylacé-tone sodée. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

 γ -Acetyl-isovaleric acid $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

(*δ -keto- β methylpentane- α -carboxylic acid*) and its *ethyl ester*.

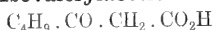
Knoevenagel, E[mil] und Brunswig, R. Synthesen in der Pyridinreihe. (4. Mitt.) Ueber eine Erweiterung der Hantzsch'schen Dihydropyridinsynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2184).

 α -n-Butyryl-propionic acid $\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Methyl ester.*

Bouveault, L. et Bongert, A. Action des chlorures d'acides sur les dérivés sodés des éthers acétylacétiques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1100-1106).

 β -n-Butyryl-propionic acid $\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

Isovalerylacetic acid

Methyl ester.

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

ACIDS $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_3$ **β -Acetylhexoic acid**

(*Isopropyllevulinic acid* obtained from isothujone).

Oxime and phenylhydrazone.

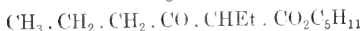
Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (55. Abh.) — Ueber Verbindungen der Thujonreihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

Butyrylbutyric acid. Ethyl ester.

Properties.

Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

Amyl ester



Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques avec les éthers-sels. Synthèses d'acétones acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

Hexoylacetic acid

Methyl ester.

Bouveault, L. et Bongert, A. Synthèses d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers α -acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

Ethylbutyrylacetic acid.

Ethyl ester

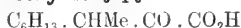


Locquin, René. Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α -substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

ACIDS $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{O}_3$ **γ -Acetylheptoic acid**

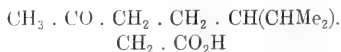
(*γ -Acetyl- β -isopropyl-*n*-butyric acid*).

Crossley, Arthur William. [β -isopropyl- δ -ketoheptonic (acetylisopropylbutyric) acid, and its silver salt, semicarbazide and oxime; also its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (680-682).

ACIDS $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_3$ **Methylhexylpyruvic acid**

Oxime of the ethyl ester.

Bouveault, L. et Locquin, R. Action de l'acide nitreux en solution acide sur les éthers β cétoniques α substitués; synthèse des homologues de l'acide pyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (179-182).

5-Isopropylheptane-2-on acid

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333).

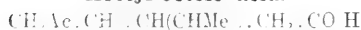
Ethylhexoylacetic acid.

Ethyl ester $\text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHEt} \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

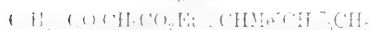
Locquin, René. Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α -substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

α -Acetyl-octoic acid*Ethyl ester.*

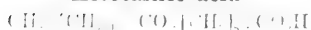
Lees, Frederic Herbert. [Ethyl *sec*-hexyl-acetoacetate and the action of potassium hydroxide on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1594-1595; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (193.).

Acetyl-octoic acid.*(5-isoPropylheptone-2-on acid).*

Wallach, [Otto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele **54**. Abh.)—Ueber das Isoxim aus Tetrahydrocarvon. (Mitbearbeitet von L. Fresenius. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333).

 **α -Butyryldecoic acid.***Ethyl ester**octylbutyryldecoic acid.*

Locquin, René. Nouvelle méthode de préparation des éthers β -cétoniques α -substitués. Paris, C. R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

**Écétotariric acid**

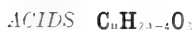
Arnaud. Sur les acides d'oxytartrique et écétotaririque. Paris, C. R. Acad. sci., **134**, 1902, (547-549).

— Sur la constitution de l'acide tartrique. Paris, Bul. soc. chim., (4^e s.), **27**, 1902, (484-496).

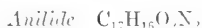
Metostearic acid.

Hasenfratz, V. Sur les sels de l'acide α -stéarique, $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2$. Bul. Muséum, Paris, **1902**, (151-156).

(32186)

**Methylene-acetoacetic acid**

PHENYLAMINO-METHYLENE-ACETOACETIC ACID.

*i.e.* $\text{PhNH} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{Ac}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NHPh}$

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.**Propane sulphonic acid** $\text{C}_3\text{H}_7\text{SO}_3\text{H}$ **Isobutane sulphonic acid****Isopentane sulphonic acid**

Amides $\text{C}_3\text{H}_7\text{SO}_2\text{NH}_2$; $\text{C}_4\text{H}_9\text{SO}_2\text{NH}_2$
and $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{SO}_2\text{NH}_2$

Anilides $\text{C}_3\text{H}_7\text{SO}_2\text{NHPh}$; $\text{C}_4\text{H}_9\text{SO}_2\text{NHPh}$ and $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{SO}_2\text{NHPh}$

Duguet. Sur les propyl-, isobutyl- et isoamyl-sulfamide et sulfanilide.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (75-82).

PARAFFIN ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

Favrel. Action des chlorures d'azotés substitués sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (324-328).

Fischer, Emil and Diltthey, Alfred. Einwirkung von Azonitril auf die Alkylmalonester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-850).

ACIDS $C_2H_2O_4$ Oxalic acid $CO_2H \cdot CO_2H$

Akerberg, Theodor. Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Zersetzung von Oxalsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit bei einem sekundären Prozesse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (161–190).

Beese, Wilhelm. Woher stammt die im Urin ausgeschiedene Oxalsäure? wodurch wird sie in demselben gelöst gehalten resp. wodurch wird sie zum Ausfallen gebracht? und welches ist die klinische Bedeutung der Oxalurie? Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff, 1902, (88). 22 cm.

Richards, Theodore William und **Stull**, Wilfred Newsome. The speed and nature of the reaction of bromine upon oxalic acid. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., **38**, 1902, (321–337). [Separate]. 24.5 cm.

Schmatolla, O. Darstellung chemisch reiner Oxalsäure. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (266–267).

Šindelmejer, I. V. Contribution à la préparation du camphre par la réaction de l'acide oxalique sur le pinène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (954–959).

Oxalates.

Copaux. Sur les cobaltioxalates alcalins. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1214–1216).

Dupré, jun. und **Kupffer**, A. von. Ueber die Haltbarkeit von Kaliumtetroxalat und Natriumoxalat als Titer-substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (352–353).

Hirsch-Gereuth, Gabriel v. Untersuchung über die Löslichkeit einiger oxalsaurer Salze zwischen den Temperaturgrenzen 0° – 100° Thèse. sc. Lausanne, 1900–1901, (47, mit 5 pl.) 8vo.

Rabe, W. O. und **Steinmetz**, H. Ueber Thallioxalate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4447–4453).

Rossi, Heinrich. Beiträge zur Kenntnis des vierwertigen Urans mit krystallographischen Beiträgen von F. Slavik. Diss. München (Druck v. F. Straub), 1902, (73). 22 cm.

Russ, Franz. Ueber Nioboxalsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (42–91, 373).

Tetramethylammonium salt
(NMe_4) HC_2O_4

Willstätter, Richard und **Kahn**, Walter. Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757–2761).

Compound of oxalic ester with hydroquinone and compounds of oxalic acid with cineol and with cinnamic aldehyde

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201–1212).

Compounds $H_2C_2O_4 \cdot 2SbCl_5$;
($SbCl_4CH_2$) $_2C_2O_4$; $Et_2C_2O_4 \cdot 2SbCl_5$;
($SbCl_4C_2H_4$) $_2C_2O_4$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115–1130).

ESTERS.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Oxalsäurearylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3443–3452).

——— Ueber Oxal-ester zweierwerthiger Phenole, sowie Malonsäure-Diphenylester und -Dibenzylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3452–3457).

ETHYL ESTER.

Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodamide on ethyl oxalate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1529).

Phenylhydrazide of the monoethyl ester
 $\text{EtO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{Ph}$

and its nitroso-derivative.

Bülow, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691).

DIPHENYL ESTER.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Umsetzungen des Diphenyl-oxalates. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3437-3442).

Di- *o*- and *p*- TOLYL ESTER $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_4$
 Di- *o*- *m*- and *p*- XYLyl ESTER and
 ETHYLXYLYL ESTER.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3443-3452).

DICARVACRYL, DIHYMYL, CARVACRYLETHYL, THYMYLETHYL, DI- α - and β - NAPHTHYL, DIGUAIACYL, and DINITROPHENYL ESTERS.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3443-3452).

DIPHENYLHYDRAZIDE OF OXALIC ACID



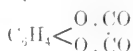
(*Oxalyl*-diphenylhydrazide)

and the *diacetyl* derivative



Bülow, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691).

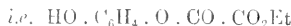
o-, *m*- and *p*- PHENYLENE ESTERS



Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Oxalester zweiwerthiger Phenole, sowie Malonsäure-Diphenylester und -Dibenzylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 3452-3457.

D-3218

p-OXYPHENYL ETHER ESTER $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_5$



Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3452-3457).

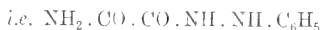
OXAMIC ACID $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Oxime of the ethyl ester



Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethylamidoxime-oxalate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1575).

Phenylhydrazide



and the *phenylhydrazides* and *nitroso-phenylhydrazides* of *methyloxamic acid* and *ethyloxamic acid*.

Bülow, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691).

PHENYL-OXAMIC ACID



o- (and *p*-) *Nitrophenyloxamic acid*.

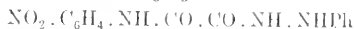
Ethyl ester



Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethyl *o*- and *p*-nitrophenyloxamate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1568-1573).

o- (*m*- and *p*-) *Nitrophenyloxamic acid*.

Phenylhydrazide



Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*o*-, *m*- and *p*-Nitro-oxanilphenylhydrazide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1568-1570).

DIPHENYLOXAMIC ACID. *Phenyl ester*
 $\text{NPh}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{OPh}$

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Umsetzungen des Diphenyloxalates. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3437-3442).

TOLYLOXAMIC ACID
 $\text{C}_6\text{H}_4\text{MeNH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Ethyl ester $\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{Et}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethyl *o*-tolylloxamate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1571).

OXAMIDE $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$

m-Nitrodiphenyloxamide

$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NHPh}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*m*-Nitrooxanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1569-1570).

HYDROXYOXAMIDE $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$
 or $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH}) : \text{NOH}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Hydroxyoxamide and its silver salt and ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1565-1567).

ETHYLHYDROXYOXAMIDE

$\text{NH} \cdot \text{Et} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Ethylhydroxyoxamide and its hydroxylamine salt and acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1572).

PHENYLHYDROXYOXAMIDE

$\text{NHPh} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH}) : \text{NOH}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [Phenylhydroxyoxamide and its silver salt and ethyl

ester; also the action of phenylhydrazine on it with formation of oxanilphenylhydrazide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1567).

Nitrophenyl-hydroxyoxamide

$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*o*-, *m*- and *p*-Nitrophenylhydroxyoxamide and their salts and derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1567-1570).

TOLYLHYDROXYOXAMIDE

$\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$

Pickard, Robert Howson, **Allen**, Charles, **Bowdler**, William Audley and **Carter**, William. [*o*-Tolylhydroxyoxamide and its salts and derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1571).

ACIDS $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_4$

Malonic Acid $\text{CH}_2(\text{CO}_2\text{H})_2$

Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Ueber halogensubstituierte Malonsäuren und deren Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1813-1821).

Dimroth, Otto. Ueber die Condensation von Tetrachlorkohlenstoff mit Malonsäureester und Cyanessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2881-2884).

Favrel. Action des éthers maloniques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (313-324).

Ipatjev, V. N. Action de l'éther sodiomalonique sur les dibromides $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (351-356).

Lutz, O. Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf halogensubstituierte Malonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2549-2554).

Mohr, Otto. Ueber zwei stereoisomere 2,5-Dibromhexane und ihre Kondensationsprodukte mit Dinatriummalonsäureester und mit Cyankalium. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (43). 22 cm.

Walter, W. Ueber Condensationsproducte aus aromatischen Aldehyden und Malonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1320-1321).

Willstätter, Richard. Ueber einige Halogenderivate der Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1374 (1378).

Compounds $\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}_2\text{SbCl}_5$ and
 $\text{CH}_2\text{CO}_2\text{Et}_2\text{SbCl}_5$

Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Mercury derivatives.

Billmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

DIPHENYL ESTER $\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{O}_4$ and

DIBENZYL ESTER $\text{C}_{17}\text{H}_{13}\text{O}_4$

Bischoff, C. A. und Hedenström, A. von. Ueber Oxalester zweiwerthiger Phenole, sowie Malonsäure-Diphenylester und -Dibenzylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3452-3457).

MALONAMIDE $\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_2$ *i.e.*
 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{NH}_2$

Fischer, Emil und Diltthey, Alfred. Einwirkung von Ammoniak auf die Alkylmalonester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

MALONAMIC ACID $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{NH}_2$

Ethyl ester $\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4$

Fischer, Emil und Diltthey, Alfred. Einwirkung von Ammoniak auf die Alkylmalonester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

SEMINITRILE $\text{NC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Cyanoacetic acid.

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques et de leurs dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétra-

azoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).

Favrel. Action des éthers acidylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques et tétraazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (200-204).

——— Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (193-200).

NITRILE CH_2CN_2

Malonitrile.

Condensation products with *p*-dimethylamidobenzaldehyde, 2, 4-dioxybenzaldehyde and isatin.

Walter, W. Ueber Condensationsproducte aus aromatischen Aldehyden und Malonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1320-1321).

DIBROMOMALONIC ACID AND

DIBROMOMALONIC ACID

and their *dimethyl esters*.

Willstätter, Richard. Ueber einige Halogenderivate der Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1374-1378).

AMINO-MALONIC ACID $\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_4\text{N}$ *i.e.*

$\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}_2$

Lutz, O. Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf halogensubstituierte Malonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2549-2554).

PHENYLAMINOMALONIC ACID $\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_4\text{N}$ *i.e.*

$\text{NHPh} \cdot \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}_2$

Salts, *Methyl ester* and *amide* and *p*-Bromophenylaminomalonic acid.

Conrad, Max und Reinbach, H. Ueber Anilinomalonsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

Ethyl ester $\text{NPh} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{Et})_2$

Curtiss, Richard Sydney. On an acid derivative of ethyl anilinomalonate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (315-326).

TETRAMETHYLDIAMINOMALONIC ACID.

Methyl ester $(\text{NMe}_2)_2\text{C}(\text{CO}_2\text{Me})_2$

Willstätter, Richard. Ueber Derivate der Diaminoessigsäure und Diaminomalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1378-1387).

Diphenyldiaminomalononic acid

$\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$ i.e. $(\text{NPh})_2\text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$

(Dianilinomalononic acid). And its methyl ester.

Conrad, M. und **Reinbach**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

ACIDS $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_4$

Succinic acid

$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Scheuermann, Beda. Ueber die Kondensation von Furool mit Bernsteinsäure. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (32 mit 1 Taf.). 8vo.

Compounds $\text{C}_2\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2\text{SbCl}_5$ and $\text{C}_2\text{H}_4(\text{CO}_2\text{Et})_2\text{SbCl}_5$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

ESTERS.

Fischer, Hugo Richard. Addition des Bernsteinsäurediäthylesters an Zimmtsäureäthylester. Condensation von Aldehyden und Ketonen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. O. Schmidt), 1901, (52). 21 cm.

Niedenzu, Carl August. Ueber die Kondensationsprodukte des Aethyl-Phenylketons und der beiden Benzaldehyd-oxbenzoinen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (80). 21 cm.

Monobenzyl, monophenyl, phenylbenzyl and dibenzyl esters.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Bernsteinsäure-Phenyl- und Benzyl-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4073-4079).

Di-*o*-, *m*-, and *p*-tolyl, dixyl, dicarvacryl, dithymyl, dinaphthyl, dinitrodiphenyl and diguaiacyl esters.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Arylester der Bernsteinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4079-4084).

IMIDE r. 1660 and 1930.

DIPHENYLDIHYDRAZIDE.

Diacetyl derivative

$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NPhAc}$

$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NPhAc}$

Bülöw, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691).

SUCCINAMIC ACID

$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$

p-Ethoxyphenylsuccinamic acid

$\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}$ i.e.

$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OEt}$

Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [*p*-Ethoxyphenylsuccinamic acid (*p*-ethoxysuccinanic acid) and its sodium salt; also its conversion into pyranthin (*p*-ethoxyphenylsuccinimide).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

BROMOSUCCINIC ACID.

Lutz, O. Ueber einige Fälle von Sauerstoffwanderung in der Molekel. II. Einwirkung von Ammoniak auf alkylsubstituierte Monobrombernsteinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4369-4377).

Müller, Wolf. Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit der Brombernsteinsäure in wässriger Lösung. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (22). 23 cm.

AMINOSUCCINIC ACID.

Amide $C_4H_5O_3N_2$ *Asparagine*.

Suzuki, Umetarō. On the formation of asparagin in the metabolism of shoots. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (351-356).

Methyl-malonic acid

$CO_2H \cdot CHMe \cdot CO_2H$

(*Isosuccinic acid*).

METHYLMALONAMIDE $CHMe(CO \cdot NH_2)_2$

Fischer, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

METHYLMALONAMIC ACID.

Ethyl ester $CO_2Et \cdot CHMe \cdot CO \cdot NH_2$

Fischer, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

THIOCYANOMETHYLMALONIC ACID.

Ethyl ester $CyS \cdot CMe \cdot CO_2Et$

Wheeler, H. L. and **Johnson**, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690).

PHENYLAMINO-METHYLMALONIC ACID

$CH_3 \cdot C \cdot NHPh \cdot CO_2H_2$

Methyl ester $C_{12}H_{15}O_4N$ and *amide*.

Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Ueber Anilinoamalsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

ACIDS $C_6H_5O_4$

Glutaric acid

$CO_2H \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Dibenzyl and Diphenyl esters.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phthal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094).

AMINOGLUTARIC ACID

$CO_2H \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Glutamic acid.

Etard. Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696).

Glutarimide *r.* 1660.

Pyrotartaric acid

$CO_2H \cdot CHMe \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Pyrotartaric acid

$CO_2H \cdot CHMe \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$

p-Ethoxypyrotartaric acid

$C_{13}H_{17}O_4N$ *i.e.*

$CO_2H \cdot CHMe \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4OEt$

Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [Methyl-*p*-ethoxyphenylsuccinamic acid (methyl-*p*-ethoxysuccinilic acid) and its sodium salt; also its conversion into methylpyrautrin (methyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

 α -PHENYLAMINO-PYROTARTARIC ACID

$CO_2H \cdot CHMe \cdot CH \cdot NHPh \cdot CO_2H$

Phenylimide

$NHPh \cdot CH \cdot CO > NPh$
 $CH_2 \cdot CH \cdot CO$

Fichter, Friedrich] und **Preiswerk**, Ernst. Ueber das α -Anilidocitraconanil und seine Abkömmlinge. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1626-1630).

 β -PHENYLAMINOPYROTARTARIC ACID.

Ethyl ester of the mono-amide

$C_{13}H_{15}O_3N_2$ *i.e.*

$CO_2Et \cdot CH_2 \cdot CMe \cdot NHPh \cdot CO \cdot NH_2$

Schroeter, G[eorg] und **Kirnberger**, Carl. Ueber das α -Anilidobrenzweinstersäurenitril und seine Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2078-2080).

Ethylmalonic acid $\text{CHEt}(\text{CO}_2\text{H})_2$

ETHYLMALONAMIC ACID.

Ethyl ester $\text{CO}_2\text{Et} \cdot \text{CHEt} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ **Fischer**, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).ETHYLMALONAMIDE $\text{CHEt}(\text{CO} \cdot \text{NH}_2)_2$ **Fischer**, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

AMINO-ETHYL-MALONIC ACID

 $\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_4\text{N}$ i.e. $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$ **Lutz**, O. Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf halogensubstituierte Malonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2549-2554).**Dimethylmalonic acid** $\text{CMe}_2(\text{CO}_2\text{H})_2$ DIMETHYLMALONAMIDE $\text{CMe}_2(\text{CO} \cdot \text{NH}_2)_2$ **Fischer**, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).ACID $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$ **Adipic Acid** $[\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}]_2$ NITRILE $\text{CN} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CN}$ **Henry**, Louis. Sur le nitrile adipique [sa préparation et ses propriétés]. Rec. Trav. chim. Leiden, **21**, 1902, (1-5).

HYDRAZIDE.

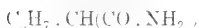
Darmstaedter, Ernst. Ueber das Hydrazid der n-Tetramethylendicarbonsäure (Adipinsäure). Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (48). 22 cm. $\alpha_1 \alpha_2$ -DIBROMOADIPIC ACID $(\text{C}_4\text{H}_6\text{Br}_2)(\text{CO}_2\text{H})_2$ *Diethyl ester* $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4\text{Br}_2$ **Knoevenagel**, E. und **Brunswig**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2181). β, β' -DIAMINOADIPIC ACID.*Double lactam* $\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2\text{N}_2$ i.e. $\text{HN} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$
 $\text{OC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \text{---} \cdot \text{NH}$ and its α, α' -dibromo- α -derivative.**Traube**, Wilhelm. Ueber die β, β' -Diaminoadipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4121-4128). α -OXIMINO-ADIPIC ACID. *Nitrile of the monoethyl ester* $\text{CN} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \cdot \text{OH} \cdot \text{CO}_2\text{Et}$ **Fischer**, Emil und **Weigert**, Fritz. Synthese der α, ϵ -Diaminocaproonsäure. Berlin, Sitzber. Ak. Wiss., **1902**, (270-275). s -DIMETHYL-SUCCINIC ACID $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ **Zernov**, V. [**Sernow**, W.] Synthèse des acides diméthyl-succiniques sous l'influence de la lumière. (Russe.) St. Peterbourg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (140-142).——— Synthèse de l'acide diméthylsuccinique sous l'action de la lumière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (14-16).*Derivative*: $\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{O}_4\text{N}$ i.e. $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OEt}$ **Gilbody**, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [*cis*- and *trans*- s -Dimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinamic acid (*cis*- and *trans*- s -dimethyl-*p*-ethoxysuccinamic acid) and their sodium salts; also their conversion into *cis*- and *trans*- s -dimethylpyrantin (*cis*- and *trans*- s -dimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806). $\alpha\alpha$ -DIMETHYLSUCCINIC ACID $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CMe}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Derivative*: $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}$ i.e. $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CMe}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OEt}$ **Gilbody**, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [$\alpha\alpha$ -Dimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinamic acid ($\alpha\alpha$ -dimethyl-*p*-ethoxysuccinamic acid) and its sodium salt;

also its conversion into *as*-dimethylpyranton (*as*-dimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide.) London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, 787-806.

Propyl-malonic acid

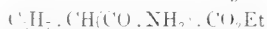


PROPYLMALONAMIDE



Fischer, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 844-856.

PROPYLMALONAMIC ACID. *Ethyl ester*

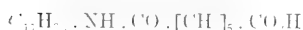


Fischer, Emil und **Dilthey**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 844-856.

ACIDS $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_4$

Pimelic Acid $\text{C}_5\text{H}_{10}(\text{CO}_2\text{H})_2$

HEMIPY-MONO-AMIDE



(*'α-Aminotartric acid'*)

Arnaud. Sur les produits de dédoublement des acides amido-tartriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (842-843).

α-Methyl-adipic acid

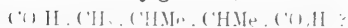


and β-Methyl-adipic acid.

Markovnikov, V. V. Sur l'acide α-méthyl-adipique. Russe. St. Petersburg, Zhurn. russ. fiz.-chim. Obs., **34**, 1902, (I r-verb. 436).

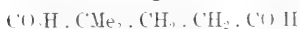
Wallach, Otto. Ueber die Unterscheidung von α- und von β-Methyladipinsäure. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (94-95).

Dimethylglutaric acid

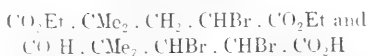


Blaise, E. E. Sur un nouvel acide diméthylglutarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1113-1115).

αα-Dimethyl-glutaric acid



BROMO DERIVATIVES



Perkin, W. H. *ju*. [Ethyl α₁-bromo-αα-dimethylglutarate and the action of alcoholic potash on it. α₁ β-Dibromo-αα-dimethylglutaric acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (251-254).

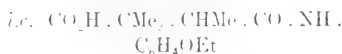
Trimethylsuccinic acid



Komppa, Gus[av]. Ueber die Bromtrimethylbernsteinsäure und das β-Lacton der Trimethyläpfelsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (534-535).

Bone, William A. and **Sprankling**, Charles H. G. [Bromotrimethylsuccinic anhydride and the action of diethylamine on it]. . . . The interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanacetate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (50-58).

Derivative: $\text{C}_{15}\text{H}_{19}\text{O}_4\text{N}$



Gillbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [Trimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinamic acid (trimethyl-*p*-ethoxy-succinanic acid), and its conversion into trimethylpyranton (trimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

Isopropyl-succinic acid

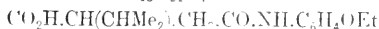
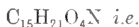


PHENYLAMIC ACID



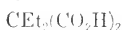
Crossley, Arthur William. [*iso*-Propylsuccinanic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, 682.

ETHOXYPHENYLAMIC ACID

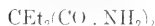


Gilbody, A. W. and Sprankling, C. H. G. [*iso*Propyl-*p*-ethoxyphenylsuccinamic acid (*iso*propyl-*p*-ethoxysuccinamic acid), and its conversion into *iso*propylpyrantin (*iso*propyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

Diethylmalonic acid



DIETHYLMALONAMIDE



Fischer, Emil und Diltthey, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

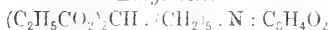
Butylmalonic acid.

AMIDE OF THE SEMINITRILE

(*n*-Butylcyanacetamide)



Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).

*n*-Amylmalonic acid. ϵ -PHTHALIMIDO-AMYLALONIC ACID.*Ethyl ester*

Manasse, Albert. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

Diethylglutaric acid



Reformatskij, S. N. Sur l'acide $\alpha\alpha$ -diéthylglutarique symétrique obtenu en partant du β -oxyacide correspondant. (Russe.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (357-370).

Dipropylmalonic acid.

DIPROPYLMALONAMIDE

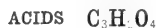


Fischer, Emil und Diltthey, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (844-856).

 α -Methyl- δ -isopropyladipic acid

(*Dihydrocamphoric acid*).

Martine, C. Sur l'isomérisation dans les benzyldénementhones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyladipique identique à l'acide dihydrocamphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439).



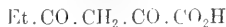
Aldehyde-glyoxylic acid



Fenton, Henry John Horstman and Ryffel, John Henry. [Formation of] mesoxalic semi-aldehyde [by the action of chlorine on tartaric acid in presence of ferrous iron; its osazone, dioxime and oxidation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (426-435); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (54).



Propionyl-pyruvic acid



PHENYLIMINOPROPIONYPYRUVIC ACID



and its *Ethyl ether*.

Simon, L. J. Sur quelques dérivés de l'éther pyruvylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1063-1065).

— Sur les dérivés de l'éther pyruvylpyruvique (II). Hydrazones stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (630-631).

TOYLIMINOPROPIONYPYRUVIC ACID
 $C_7H_7N : CMe.CO.CH_2.CO.CO_2H$

Simon, L. J. Paris, C.-R. Acad. sci.,
135, 1902, (630-631).

ACIDS $C_7H_{11}O_4$

Propionyl-acetoacetic acid.

Ethyl ester $Et.CO.CHAc.CO_2Et$

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur les
 dérivés α -acylés des éthers acétylacé-
 tiques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3),
27, 1902, (1046-1049).

Bülow, Carl und Hailer, Ekkehard.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (915-938).

n-Butyryl-pyruvic acid

$CH_3Me.CO.CH_2.CO.CO_2H$

Lapworth, Arthur and Hann, A. C.
 Osborn. [Ethyl *n*-butyrylpyruvate and
 its sodium, copper, calcium, barium,
 nickel, cobalt and ferrous derivatives;
 also the acid potassium salt, $C_7H_9O_4K$.
 $(C_7H_{11}O_4)_2$.] London, J. Chem. Soc.,
81, 1902, (1490-1491); [abstract
 London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902,
 (141-142)].

Isobutyryl-pyruvic acid

$CHMe_2.CO.CH_2.CO.CO_2H$

Lapworth, Arthur and Hann, A. C.
 Osborn. [Ethyl isobutyrylpyruvate and
 its sodium, copper, calcium, barium and
 cobalt derivatives; also the acid
 potassium salt, $C_7H_9O_4K$, $C_7H_{11}O_4)_2$.]
 London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1485-
 1489); [abstract] London, Proc. Chem.
 Soc., **18**, 1902, (141-142)].

ACIDS $C_8H_{13}O_4$

Butyrylacetoacetic acid. *Ethyl ester*

$C_4H_7.CO.CHAc.CO_2Et$

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur les
 dérivés α -acylés des éthers acétylacé-
 tiques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3),
27, 1902, (1046-1049).

Isobutyrylacetoacetic acid. *Ethyl*

ester $C_3H_7.CO.CHAc.CO_2Et$

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur les
 dérivés α -acylés des éthers acétylacé-
 tiques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3),
27, 1902, (1046-1049).

$\beta\beta$ -Diacetylisobutyric acid.

$CHAc_2.CHMe.CO_2H$ *Ethyl ester*.

March, Fr. Action des éthers pro-
 pioniques monohalogénés sur l'acétyl-
 acétone sodée. Paris, C.-R. Acad. sci.,
134, 1902, (179-181); Ann. chim. phys.,
 Paris, (ser. 7), **26**, 1902, 295-366.

$\gamma\gamma$ -Diacetylbutyric acid

$CHAc_2.CH_2.CH_2.CO_2H$

Methyl and ethyl esters.

March, F. Action des éthers et des
 cétones monohalogénés sur l'acétyl-
 acétone sodée. Ann. chim. phys.,
 Paris, (ser. 7), **26**, 1902, 295-366.

——— Action des éthers pro-
 pioniques monohalogénés sur l'acétyl-
 acétone sodée. Paris, C.-R. Acad. sci.,
134, 1902, (179-181).

ACIDS $C_8H_{13}O_4$

Isovalerylacetoacetic acid

$C_5H.CO.CHAc.CO_2H$

Methyl and ethyl esters.

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur les
 dérivés α -acylés des éthers acétylacé-
 tiques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3),
27, 1902, (1046-1049).

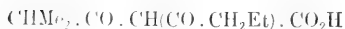
ACIDS $C_9H_{17}O_4$

Hexoylacetoacetic acid

$C_6H_{11}.CO.CHAc.CO_2H$

Methyl and ethyl esters.

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur
 les dérivés α -acylés des éthers acétylacé-
 tiques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3),
27, 1902, (1046-1049).

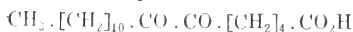
n-iso-Dibutyrylacet'ic acid

Methyl ester.

Bouveault, L. et Bongert, A. Synthèses d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers α -acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).



Dioxytariric acid



Arnaud. Sur les acides dioxytaririque et cétoaririque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (547-549).

PARAFFIN ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.



Trioxybutyric acid



Morrell, Robert Selby and Crofts, James Murray. [Formation of erythronic acid by the oxidation of glucosone with bromine; also its salts and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (666-675); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55).

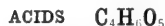
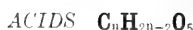
— The oxidation of glucosone to trioxybutyric acid. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (340-341).

Methyltetronic acid

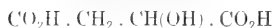


and its lactone $C_5H_8O_4$

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).



Malic acid



Castoro, N. Darstellung von Äpfelsäure aus den Stengeln der Rhabarber-Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (123-126).

NITRATE



(Nitromalic acid).

Dimethyl, diethyl, and di-n-propyl esters.

Walden, P. Ueber Nitroäpfelsäure- und Nitroweinsäure-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4362-4369).

MALAMIC ACID



Lutz, O. Ueber einige Fälle von Sauerstoffwanderung in der Molekel. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2460-2466).

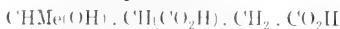


Oxyglutaric acid.

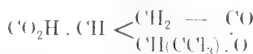
Habermann, J[osef] und Ehrenfeld, R. Ueber die Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Casein und die Bildung von Oxyglutarsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (231-239).



Methylitamalic acid



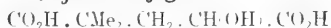
LACTONE OF TRICHLOROMETHYLITAMALIC ACID



Myers, Henry C. The substitution of hydrogen for chlorine in trichlormethylparaconic acid. (Second paper.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (525-528).

ACIDS $C_7H_{12}O_5$

Oxydimethylglutaric acid



Perkin, W. H. *jun.* [Lactone of α -hydroxy- α -dimethylglutaric acid and its silver salt.] London. J. Chem. Soc., **81**, 1902, (259-261).

ACIDS $C_6H_{12}O_5$

Trimethylitamic acid



Noyes, W. A. and **Patterson**, A. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (228-232).

LACTONE



(Trimethylparaconic acid).

Noyes, William A. und **Patterson**, Austin M. Ueber die Camphersäure: Synthese der Trimethylparaconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2940-2942).

ACIDS $C_5H_{10}O_5$ β -Oxydiethylglutaric acid

Reformatskij, S. N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (357-370).

ACIDS $C_nH_{n+2}O_5$ ACIDS $C_3H_4O_5$ Mesoxalic acid $CO_2H \cdot CO \cdot CO_2H$

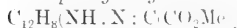
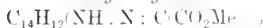
Diphenyldihydrazone

Di-*o*-tolyldihydrazone

Favrel. Action des éthers maloniques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (313-324).

DIMETHYL ESTER.

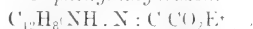
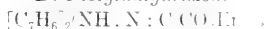
Diphenyldihydrazone

Di-*o*-tolyldihydrazoneDi-*o*-anisylidihydrazone

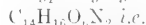
Favrel. Paris, Bul. soc. chim., sér. 3, **27**, 1902, (313-324).

ETHYL ESTER $CO \cdot CO_2Et$

Diphenyldihydrazone

Di-*o*-tolyldihydrazoneDi-*o*-anisylidihydrazone

Favrel. Paris, Bul. soc. chim., sér. 3, **27**, 1902, (313-324).

o-Carboxyphenylhydrazon

Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

SEMINITRILE OF MESOXALIC ACID.

o-Ditolylidihydrazone

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques et de leurs dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

Methyl ester. Hydrazones



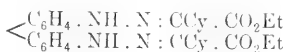
Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

Ethyl ester. Phenyl hydrazone

$C_{11}H_{11}O_2N_3$ i.e. $NHPh.N : CCy.CO_2Et$

Favrel. Action des éthers acidylycyan-acétiques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (200-204).

Diphenyl dihydrazone $C_{22}H_{20}O_4N_6$ i.e.



Favrel. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (200-204).

Di-o-anisyl-dihydrazone

$CO_2Et.CCy : N.NH.C_6H_3OMe$

$CO_2Et.CCy : N.NH.C_6H_3OMe$

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

$[CO_2Et.CCy : N.NH].[C_6H_5]_2 ;$

$(CO_2Et.CCy : N.NMe)_2C_{12}H_8 ;$

$CO_2Et.CCy : N.NEt)_2C_{12}H_8 ;$ and

$CO_2Et.CCy : N.NEt.C_6H_4$

$CO_2Et.CCy : N.NH.C_6H_4$

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

$(CO_2Et.CCy : N.NH)_2[C_7H_6]_2 ;$

$(CO_2Et.CCy : N.NMe)_2[C_7H_6]_2 ;$ and

$CO_2Et.CCy : N.NBz.C_6H_3Me$

$CO_2Et.CCy : N.NH.C_6H_3Me$

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

ACIDS $C_4H_5O_5$ **Oxaloacetic acid**

$CO_2H.CO.CH_2.CO_2H$

[See also OXYUMARIC ACID 1320].

Jones, Humphrey Owen and Richard-son, Owen Willans. The decomposition of oxalacetic acid phenylhydrazone [and p-bromophenylhydrazone] in aqueous and acid solutions, and a new method of

determining the concentration of hydrogen ions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1140-1158); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (140-141).

Jones, Humphrey Owen and Richard-son, Owen Willans. The dissociation constants of oxalacetic acid and its phenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1158-1160); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (141).

Methyl ethyl ester

$CO_2Me.CO.CH_2.CO_2Et$

Wislicenus, Wilhelm und Endres, Anton. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (372-385).

Copper compound of the diethyl ester

$(C_8H_{11}O_5)_2Cu$

and of the methyl ethyl and dimethyl esters.

Wislicenus, Wilhelm und Endres, Anton. Ueber die Kupferverbindung des Oxalessigesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (372-385).

Ferric compound of the ethyl ester

$Fe(C_8H_{11}O_5)_3$

Hantzsch, A. und Desch, C. H. Farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

ACIDS $C_5H_6O_5$ **Acetone dicarboxylic acid.**

Schiess, Johann Heinrich. Über benzylierte Acetondicarbonsäuren. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (43). 8vo.

ACIDS $C_6H_8O_5$ **Carboxy-ethyl-pyruvic acid**

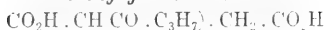
$CO_2H.CH_2.CH_2.CO.CO_2H$

OXIME OF THE SEMINITRILE

$NC.[CH_2]_3.C(NOH).CO_2Et$

(α -Oximido- δ -cyanoxaleric acid).

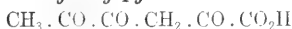
Fischer, Emil und Weigert, Fritz. Synthese der α , ϵ -Diaminocapronsäure (Inactives Lysin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3772-3778).

ACID $C_8H_{12}O_5$ *n*-Butyrylsuccinic acid*Methyl ester.*

Bouveault, L. et Bongert, A. Synthèses d'éthers acylacétiques à l'aide des éthers *c*-acylacétylacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

ACIDS $C_nH_{2n}O_5$ ACID $C_6H_8O_5$

Pyruvylpyruvic acid



Simon, L. J. Sur quelques dérivés de l'éther pyruvylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1063-1065).

——— Sur les dérivés de l'éther pyruvylpyruvique (II). Hydrazones stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (630-631).

ACID $C_8H_{10}O_5$ β -Methyl- δ -pentanone α - α -dicarboxylic acidand its *diethyl ester*.

Knoevenagel, E. und Brunswig, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2184).

SULPHONIC ACID WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACID $C_nH_{2n}O_5S$ ACID $C_2H_4O_5S$

Sulphoacetic acid.

Chlorosulphoacetic acid

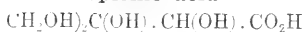
[optical isomerides].

Porcher, Ch. Essai de dédoublement de l'acide monochlorosulfonacétique (monochlorosulfonéthaneïque). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (439-441).

PARAFFIN ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n}O_6$ ACIDS $C_5H_{10}O_6$

Apionic acid



Vongerichten, E. Ueber Apiose, eine β -Oxymethylerythrose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (71-83).

Arabonic acid



Neuberg, C. und Wohlgemuth, J. Ueber d-Arabinose, d-Arabonsäure und die quantitative Bestimmung von Arabinose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (31-40).

l-Xylonic acid.

Brucine, Cinchonine, and Morphine salts and phenylhydrazide.

Neuberg, Carl. Ueber *l*-Xylonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1473-1475).

ACIDS $C_6H_{12}O_6$

Galactonic acid

(Tetraoxyhexoic acid).

CHLOROGALACTONIC ACID.

Amide $C_6H_{12}O_5NCl$ and *piperidide*.

Ruff, Otto und Franz, Arthur. Ueber eine Chlorgalactonsäure (Chlortetraoxycaprinsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (943-948).

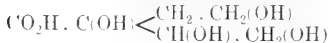
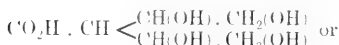
TRIACETYLCHLOROGALACTONIC ACID.

Lactone $C_{12}H_{15}O_6Cl$ and its *anilide*.

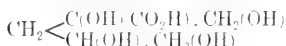
Ruff, Otto und Franz, Arthur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (943-948).

Glucosaccharic acid.METASACCHARIN $C_6H_{10}O_5$ is the γ -lactone of the acid

PARASACCHARIN is the lactone of



Kiliani, H[einrich] und **Naegell**, H. Ueber Meta- und Para-Saccharin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3528-3533).

Isosaccharic acid

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

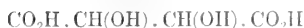
Tetraoxyhexoic acid.L-GLUCOSAMINIC ACID $C_6H_{13}O_6N$ 

Physical properties, synthesis and racemic compound.

Fischer, Emil und **Leuchs**, Hermann. Synthese des Serins, der L-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

Rhamnonic acid.

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

ACIDS $C_nH_{2n}O$ ACID $C_6H_8O_6$ **Tartaric acid**

Fenton, Henry John Horstman and **Ryffel**, John Henry. [Action of chlorine

on tartaric acid in presence of ferrous iron; formation of mesoxalic semi-aldehyde.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (426-435); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (54).

Hale, F. E. On standard tartaric acid and its structural formula. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (828-847).

Itzig, Hermann. Ueber die Einwirkung von Ammoniumparamolybdat auf die spezifische Drehung von Natriumbitartrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (690-692).

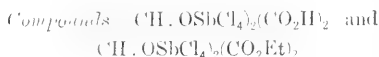
Kenrick, Edgar B. and **Kenrick**, Frank B. The application of polarimetry to the estimation of tartaric acid in commercial products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (928-944).

McCrae, John. Di-sec-octyl tartrate. . . . [and its specific rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1221-1222); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182).

Marchlewski, L[eon]. Ein Einwand gegen die geläufige Erklärung der optischen Inaktivität der Mesowinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4344-4345).

Thorium salt.

Davidsohn, Isser. Beiträge zur Chemie des Thoriums. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (59). 22 cm.

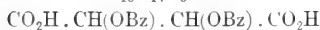


Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

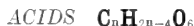
DINITRATE

Dimethyl, diethyl, di-n-propyl and di-isopropyl esters.

Walden, P. Ueber Nitroäpfelsäure und Nitroweinsäure-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4362-4369).

Dibenzoyl derivative

McCrae, John. . . . Di-*sec*.-octyl dibenzoyltartrate [and its specific rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1222-1223); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182).

**Ethane tricarboxylic acid**

PHENYLAMINO-ETHANE TRICARBOXYLIC ACID



Methyl ester.

Conrad, M. und **Reinbach**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

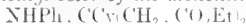
**Tricarballic acid**

Bone, William A. and **Sprankling**, Charles H. G. The synthesis of . . . [α -methyl-, $\alpha\gamma$ -dimethyl-, $\alpha\alpha$ -dimethyl- and $\alpha\gamma$ -diisopropyl-] tricarballic acids; [also their anhydro-acids, monomethyl esters and dissociation constants]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (29-50).

Bone, William A. and **Sprankling**, Charles H. G. [Preparation of ethyl cyanotricarballic acid, ethyl α -methyl-, $\alpha\gamma$ -dimethyl-, $\alpha\alpha$ -dimethyl- and $\alpha\gamma$ -diisopropyl-cyanotricarballic acid from ethyl cyanosuccinates.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (31-34).

PHENYLAMINOTRICARBALLYLIC ACID.

Diethyl ester of the mononitrile

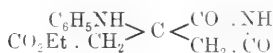


and the corresponding amide.

Schroeter, G[eorg] und **Kirnberger**, Carl. Ueber das β -Anilidotricarballic-diäthylestersäurenitril und seine Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2081-2084).

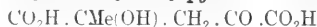
(p-3218)

Imide of phenyl- β -amino-tricarballic- α -ethyl ester $\alpha'\beta$ -diacid $C_{14}H_{16}O_4N_2$ i.e.



and its *acetyl* and *ethyl* derivatives.

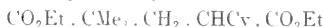
Schroeter, G[eorg] und **Kirnberger**, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2081-2084).

Oxycarboxy-ethylpyruvic acid

Jong, A[nne] W[illem] K[arel] de. [Les sels de l'acide α -ceto- γ -oxybutane- $\alpha\gamma$ -dicarbonique et de sa lactone. Leurs propriétés et leurs transformations.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (191-200).

**Pentane tricarboxylic acid.**

Diethyl ether of the mono-nitrile



Blaise, E. E. Sur un nouvel acide diméthylglutarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1113-1115).

**Hexane tricarboxylic acid.**

Bone, William A. and **Sprankling**, Charles H. G. [$\alpha\alpha$ -Dimethylbutane- $\alpha\beta\delta$ -tricarboxylic acid and the action of fused potassium hydroxide on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (57-58).

Isocamphoronic acid

Perkin, W. H. jun. . . . Synthesis of *isocamphoronic* acid [and its conversion into *terpenylic* acid]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (246-261).

2 M



Glyoxal dicarboxylic acid



Diphenyldihydrazone of the ethyl ester
 $C_{12}H_8[N_2H : C(CO_2Et) \cdot CO \cdot CO_2Et]_2$
 and the corresponding *ditolyldihydrazone* and *dianisylldihydrazone*.

Rabischong, J. Action des chlorures tétrazoïques sur l'oxalacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (982-985).



Diacetyl-succinic acid. *Ethyl ester*
 $C_{12}H_{18}O_6$ i.e. $CO_2Et \cdot CAC_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2Et$

Friessner, Alfr. Ueber einen neuen Diacetylbernsteinsäureester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (532-533).

PARAFFIN ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.



Glucuronic acid



Lépine, R. et Boulud. Sur l'acide glycuronique dans le sang du chien. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (139-140).

Salkowski, E[rnst] und Neuberger, C[arl]. Die Verwandlung von d-Glucuronsäure in l-Xylose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (261-267).



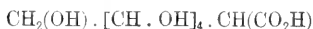
Pentaoxyheptoic acid



GALAHEPTOSAMINIC ACID $C_7H_{15}O_7N$
 i.e. $CH_2(OH) \cdot [CHOH]_4 \cdot CH \begin{smallmatrix} CO_2H \\ \diagup \\ NH_2 \end{smallmatrix}$

Fischer, Emil und Leuchs, Hermann. Synthese des Serins, der l-Glucosaminsäure und anderer Oxyaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3787-3805).

Naphthalene- β -sulphonyl derivative



Fischer, Emil und Bergell, Peter. Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).



Citric acid.

Schroeter, G[eorg] und Schmitz, Leonhard. Ueber Citronensäure-Dimethylester (Citrodimethylestersäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2085-2088).

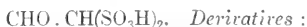
Wöhler, Alfred. Ueber die Einwirkung von Brom und Kaliumpermanganat auf Citronensäure (Stahre's Reaction) und den Nachweis von Citronensäure in Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (77-100).



Rosenheim, Arthur und Loewenstamm, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

SULPHONIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

Acetic aldehyde disulphonic acid



Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

Propionic aldehyde disulphonic acid $\text{CMe}(\text{SO}_3\text{H})_2 \cdot \text{CHO}$

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

PARAFFIN ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_8$

ACID $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_8$

Glucoheptonic acid

$\text{CH}_2\text{OH} \cdot [\text{CHOH}]_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$

AMINOGLUCOHEPTONIC ACID.

Neuberg, Carl. Ueber d-Glucosamin und Chitose. Mitbearbeitet von H. Wolff und W. Neimann. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4009-4023).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}\text{O}_8$

ACIDS $\text{C}_7\text{H}_{12}\text{O}_8$

Butane tetracarboxylic acid

$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}_2$

$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}_2$

$\beta\beta'$ -DIAMINO- $\alpha\alpha'$ -DICARBOXYADIPIC ACID

$[\cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}]_2$

and its $\alpha\alpha'$ -Dimethyl-derivative.

Traube, Wilhelm. Ueber die β , β' -Diaminoadipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4121-4128).

SULPHONIC ACIDS CONTAINING TEN OXYGEN ATOMS.

ACID $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_{10}\text{S}_2$

Acetone trisulphonic acid

$\text{SO}_3\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{SO}_3\text{H}_2$

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. Sci., **133**, 1901, (876-878).

(p 3218)

PARAFFIN ACIDS CONTAINING SEVENTEEN OXYGEN ATOMS.

Manninotrionic acid $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_{17}$

Tanret, C. Sur deux sucres nouveaux retirés de la manne, la mannéotétrose et la manninotriose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1586-1589); Paris Bul., soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (947-963).

SULPHONE.

Diamino-sulphonal

$(\text{NH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2)_2\text{CMe}_2$ and its diacetyl derivative.

Manasse, Albert. Ueber Diamido-sulphonal. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1372-1374).

ACID CONTAINING SELENIUM.

Coos, Nils. Ueber Selendilactylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4109-4112).

1320 UNSATURATED OPEN CHAIN ACIDS.

Alibickij, A. Contribution à l'étude de la stéréoisomerie des acides non saturés monobasiques. (Russe.) Kazan, 1902, (95). 24 cm.

——— Oxydation des acides non saturés par le réagent de Caro. (Russe.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (810-828).

Arnaud, A. Sur la constitution de l'acide taririque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (484-496).

Beisswenger, Alfred. Ueber die Reduktion einiger Anhydride der Bernsteinsäure- und Glutarsäuregruppe zu Lactonen. Diss. Basel. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (54). 23 cm.

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phtal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094).

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Ester-salzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 cm.

Dimroth, Otto. Ueber die Condensation von Tetrachlorkohlenstoff mit Malonsäureester und Cyanessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2881-2884).

Doebner, O[skar]. Ueber die der Sorbinsäure homologen ungesättigten Säuren mit zwei Doppelbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1136-1147).

——— Ueber die ungesättigten Säuren der Sorbinsäurereihe und ihre Umwandlung in cyclische Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2129-2138). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2538).

——— Synthese der Muconsäure aus Glyoxal und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1147-1148).

Egorov, I. V. Action du N_2O_4 sur quelques acides nonsaturés. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141, II, Pr.-verb.).

Engelmann, Max. Beiträge zur Kenntnis der Einwirkung halogensubstituierter Fettsäureester auf die Natriumverbindungen einiger gesättigter und ungesättigter Malonsäureesterderivate. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (51). 22 cm.

Fichter, Friedrich] und Sonneborn, Ferdinand. Ueber Vinyllessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (938-943).

Fokin, S. Composition de l'huile de lin. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (501-503).

Jaekle, Hermann. Ueber die Zusammensetzung des menschlichen Fettes. Ein Beitrag zur Analyse der Fette. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (53-84).

Jaworsky, W. und Reformatzky, S[ergéj]. Eine neue Synthese der Sorbinsäure und ihrer Homologen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

Küllenberg, Albert. Ueber die drei Nitrobenzaldiphenylitaconsäuren, ihre Synthese und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (47). 22 cm.

Kassler, F. Schibbutter (Sheabutter). SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (311-312).

Maquenne, L. Sur l'acide solide de l'huile d'*Elaeococca vernicia*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (696-698).

Rupe, Hans, Ronus, Max und Lotz, Walther. Ueber die Darstellung von ungesättigten aliphatischen Säuren mit einer Doppelbindung in der α, β -Stellung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1265-1272).

Stobbe, Hans. Ueber ungesättigte Dicarbonsäuren aus Ketonen und Bernsteinsäureester. (3. Abh.)—V. Stobbe, Hans und Niedenzu, Karl. Condensation des Propiophenons mit Bernsteinsäureester. 9. Die γ -Aethyliden- γ -phenylbrenzweinsäure. 10. Die beiden stereoisomeren Aethylphenylitaconsäuren.—VI. Stobbe, Hans. Condensation des Aethylmethylketons mit Bernsteinsäureester. 11. Die γ -Aethyliden- γ -methylbrenzweinsäure. 12. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconsäure. 13. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconester-säure. (Mitbearbeitet von Arthur Strigel und Carl Meyer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

Thiele, Johannes und Jehl, Paul. Ueber die Reduction der Vinylacrylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2320-2321).

Widman, Oskar. Zur Kenntniss der Usminsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (139-200).

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.



Wahl, A. Nitration des éthers acryliques substitués. Nancy, **1901**, (83). 25 cm.

Mercury derivatives.

Billmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

ACIDS $C_3H_5O_2$ **Crotonic acid**

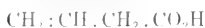
Helkenberg, Heinrich Wilhelm Ernst. Beiträge zur Bestimmung der Konstitution zweier Isomerer der Crotonsäuren. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, [31]. 22 cm.

Mercury derivatives.

Billmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

AMINOCROTONIC ACID*Menthyl ester and its derivatives.*

Lapworth, A. and **Hann**, A. C. Osborn. Menthyl β -aminocrotonate, β -benzylaminocrotonate, and β -anilinocrotonate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1505-1506); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (145).

Vinylacetic acid

Fichter, Fr[iedrich] und **Sonneborn**, Ferdinand. Ueber Vinylacessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (938-943).

ACID $C_5H_8O_2$ **Pentenoic acid**

This is the formula of the 'allylacetic acid' of Doebner (Ber. **35**, 1136).

Thiele, Johannes und **Jehl**, Paul. Ueber die Reduction der Vinylacrylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2320-2321).

ACIDS $C_6H_{10}O_2$ **Vinylisobutyric acid**

Perkin, W. H. jun. [Vinyl-dimethyl-acetic acid from the distillation of dimethylglutaconic acid; the action of bromine and sulphuric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (256-257).

ACID $C_7H_{12}O_2$ **Heptenoic acid**

Rupe, Hans, **Ronus**, Max und **Lotz**, Walther. Ueber die Darstellung von ungesättigten aliphatischen Säuren mit einer Doppelbindung in der α , β -Stellung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4265-4272).

ACID $C_{18}H_{34}O_2$ **Oleic acid.**

Alibickij, A. Contribution à l'étude de l'isomérisie des acides oléique et élaïdique, érucique et brassidique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (788-810).

Bergner, C. Ueber geringere Seifensorten. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (261-262, 283-284).

Pfäuger, E[duard]. Fortgesetzte Untersuchung über die in wasserlöslicher Form sich vollziehende Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Fette.) Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (299-338, 508).

———. Ueber die Bedeutung der Seifen für die Resorption der Fette. (Nebst einem Beitrag zur Chemie der Seifen.) Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (431-452).

ACIDS $C_nH_{2n-4}O_2$ **ACIDS $C_5H_8O_2$** **Pentinoic acid**

Doebner, O[skar]. Ueber die der Sorbinsäure homologen ungesättigten Säuren mit zwei Doppelbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1136-1147.

Thiele, Johannes und Jehl, Paul. Ueber die Reduction der Vinylacrylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2320-2321).

ACIDS $C_6H_8O_2$

Sorbic acid



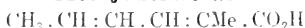
Jaworsky, W. und Reformatzky, S[ergěj]. Eine neue Synthese der Sorbinsäure und ihrer Homologen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

Acid $C_3H_7 \cdot C : C \cdot CO_2H$

Reformatskij, S. N. Synthèse de l'acide sorbinique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (47-48, II, Pr.-verb.).

ACID $C_7H_{10}O_2$

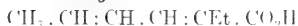
Methyl-sorbic acid



Jaworsky, W. und Reformatzky, S[ergěj]. Eine neue Synthese der Sorbinsäure und ihrer Homologen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

ACIDS $C_8H_{12}O_2$

Ethyl-sorbic acid



Jaworsky, W. und Reformatzky, S[ergěj]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

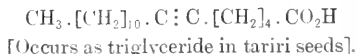
γ , ϵ -Dimethyl-sorbic acid



Doebner, O[skar]. Ueber die der Sorbinsäure homologen ungesättigten Säuren mit zwei Doppelbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1136-1147).

ACID $C_{18}H_{32}O_2$

Tariric acid



Arnaud, A. Sur la constitution de l'acide taririque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (484-496); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (473-475).

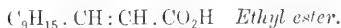
Arnaud, A. Sur les produits de dédoublement des acides amido-taririques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (842-843).

——— Sur la constitution chimique de l'acide taririque $[C_{18}H_{32}O_2]$. Bul. Muséum, Paris, **1902**, (149-154, 229-236).

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_2$

ACID $C_{17}H_{30}O_2$

Citralideneacetic acid



Tétrý, L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

ACID $C_{18}H_{30}O_2$

Elæostearic acid $C_{17}H_{29} \cdot CO_2H$ *α and β isomerides.*

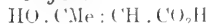
Maquenne, L. Sur l'acide solide de l'huile d'*Elaeococca vernicia*. Paris C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (696-698).

UNSATURATED ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_3$

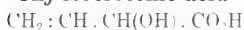
ACID $C_8H_{14}O_3$

Oxycrotonic acid



Isovaleryl and hexoyl derivatives of the methyl ester. Propionyl, butyryl, isobutyryl and isovaleryl derivatives of the ethyl ester.

Bouveault, L. et Bongert, A. Sur les dérivés *o*-acylés des éthers acétylacétiques et leurs dédoublements. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1050-1055).

Oxy-isocrotonic acid

Van der Sleen, Gosen. Ueber die α -Oxybutensäure (Vinyl-glycolsäure) und ihre Umlagerungen. Phil. Diss. Basel. Haarlem 1901-1902, (100). 8vo.

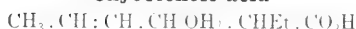
**Oxyhydrosorbic acid**

Jaworsky, W. und **Reformatzky, S[ergej].** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

**Oxyheptenoic acid**

(*Oxymethylhydrosorbic acid*).

Jaworsky, W. und **Reformatzky, S[ergej].** Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

**Oxyoctenoic acid**

(*Oxyethylhydrosorbic acid*).

Jaworsky, W. und **Reformatzky, S[ergej].** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).

Oxyoctenoic acid

(*Oxydimethylhydrosorbic acid*).

Jaworsky, W. und **Reformatzky, S[ergej].** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3633-3639).



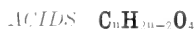
Mucobromic acid $\text{C}_4\text{H}_2\text{Br}_2\text{O}_3$

Mucochloric acid $\text{C}_4\text{H}_2\text{Cl}_2\text{O}_3$

Kunckell, Franz und **Zumbusch, L.** Ueber die Einwirkung von Mucobrom-

und Mucochlor-Säure auf Benzamidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3164-3168).

UNSATURATED ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.



Acid $\text{CH}_2\text{OH} : \text{COH} : \text{CH} : \text{CO}_2\text{H}$



(*Tetronic Acid*).

Wolff, Ludwig. Condensationsprodukte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).



Maleic acid $\text{CO}_2\text{H} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CO}_2\text{H}$

Derivative (of maleic and acetic acids)
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{Hg} : \text{O} :$

Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Diphenyl, monophenyl and dibenzyl esters.

Bischoff, C. A. und **Hedenström, A.** von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phtal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094).

Fumaric acid

Gorbov, A. I. Fumarsäure. (Russ.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et J. A. Efron, **36**, 1902, (875-878).

Derivative $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_4\text{Hg}$

Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Diphenyl, monophenyl and dibenzyl esters.

Bischoff, C. A. und Hedenström, A. von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phtal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094).

CHLOROFUMARIC ACID.

$C_4H_3O_4Cl$ i.e. $CO_2H.CCl:CH.CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [Action of the sodium derivatives of guaiacol and α - and β -naphthol on ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (419-426); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46).

— The action of ethyl chlorofumarate on monoalkylmalonic esters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1212-1217); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181-182).

Methylene-malonic acid

$CH_2:C(CO_2H)_2$

AMINOMETHYLENE-MALONIC ACID.

Derivatives

$CO_2Et.C \begin{cases} \text{CH.NH.C}_6H_5Me_2 \\ \text{CO.NH.C}_6H_5Me_2 \end{cases}$

$CO_2Et.C \begin{cases} \text{CH.NH.C}_6H_5Me_3 \\ \text{CO.NH.C}_6H_5Me_3 \end{cases}$

$CO_2Et.C \begin{cases} \text{CH.NH.C}_6H_4Cl \\ \text{CO.NH.C}_6H_4Cl \end{cases}$ and

$CO_2Et.C \begin{cases} \text{CH.NH.C}_6H_4(OMe) \\ \text{CO.NH.C}_6H_4(OMe) \end{cases}$

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

o-TOLYLAMINO-METHYLENE-MALONIC ACID.

Ethyl ether of the o-toluide

$C_{20}H_{22}O_3N_2$ i.e.

$C_7H_7NH.CH:C(CO_2Et).CO.NHC_7H_7$

also the *p*-isomeride and the free acid
 $C_7H_7NH.CH:C(CO_2H).CO.NHC_7H_7$

Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

p-TOLYLAMINO-METHYLENE-MALONIC ACID.

Nitrile of the ethyl ester $C_{13}H_{14}O_2N_2$

i.e. $C_7H_7NH.CH:CCy.CO_2Et$

Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

ACIDS $C_5H_6O_4$

Glutaconic acid

$CO_2H.CH_2.CH:CH.CO_2H$

Henrich, Ferdinand. Zur Kenntniss des Glutaconsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1663-1667).

Itaconic acid.

Niedenzu, Carl August. Ueber die Kondensationsprodukte des Aethyl-Phenylketons und der beiden Benzal-desoxybenzoine mit Bernsteinsäure-diaethylester. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (80). 21 cm.

Itaconic, Citraconic and Mesaconic acids. Mercury derivatives.

Billmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

ACIDS $C_7H_{10}O_4$

Teraconic acid

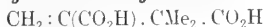
$CMe_2:C(CO_2H).CH_2.CO_2H$

Petkow, N. Ueber die Darstellung der Teraconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4322-4324).

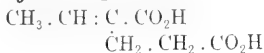
Dimethylglutaconic acid

$CO_2H.CMe_2.CH:CH.CO_2H$

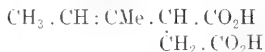
Perkin, W. H. jun. $\alpha\alpha$ -Dimethylglutaconic acid . . . [its oxidation, distillation, and the action of bromine on it; ethyldimethylglutaconate and its condensation with ethyl cyanoacetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (253-258).

Methylenedimethylsuccinic acid

Bone, William A. and **Sprankling**, Charles H. G. [Methylenedimethylsuccinic acid and its potassium salt; also its diethyl ester and the action of bromine and of hydrobromic acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (55-57).

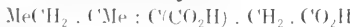
 α -Ethylidene-glutaric acid

Fichter, Fr[iedrich] und **Mühlhauser**, Benno. Messungen an der α -Aethyliden-glutarsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341).

ACIDS $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_4$ **γ -Ethylidene- γ -methylpyrotartaric acid**

and its *Salts* and *oxidation* and *bromination products*.

Stobbe, Hans. Ueber ungesättigte Dicarbonsäuren aus Ketonen und Bernsteinsäureester. (3. Abb.) — V. Stobbe, Hans und Niedenzu, Karl. Condensation des Propiophenons mit Bernsteinsäureester. 9. Die γ -Aethyliden- γ -phenylbrenzweinsäure. 10. Die beiden stereoisomeren Aethylphenylitaconsäuren. — VI. Stobbe, Hans. Condensation des Aethylmethylketons mit Bernsteinsäureester. 11. Die γ -Aethyliden- γ -methylbrenzweinsäure. 12. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconsäure. 13. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconestersäure. (Mittheilung von Arthur Strigel und Carl Meyer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

 γ -Methyl- γ -ethylitaconic acid

and its *salts*, *oxidation* and *bromination products*. Also the *Monoethyl ester*.

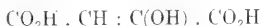
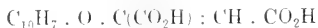
Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

ACIDS $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_4$ **ACID $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_4$** **Muconic acid**

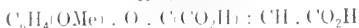
Doebner, O[skar]. Synthese der Muconsäure aus Glyoxal und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1147-1148).

ACID $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{O}_4$ **LACTONE $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{O}_3$**

Tétay, L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

UNSATURATED ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.**ACID $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_5$** **ACID $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_5$** **Oxyfumaric acid** **β -NAPHTHOXY-FUMARIC ACID**

Ruhemann, Siegfried. [β -Naphthoxy-fumaric acid and its ethyl ester. Ethyl α -naphthoxyfumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (422-426); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46).

METHOXYPHENOXYFUMARIC ACID

Ruhemann, Siegfried. [Guaiacoloxy-fumaric acid and its ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (421-422); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45).

ACIDS $C_nH_{2n-1}O_5$ ACID $C_6H_5O_5$ **Carboxypropenylglyoxylic acid** $CO_2H \cdot CMe : CH \cdot CO \cdot CO_2H$

BROMOCARBOXYPROPENYLGLYOXYLIC ACID

 $CO_2H \cdot CMe : CBr \cdot CO \cdot CO_2H$ or $CMe \begin{smallmatrix} \diagup CO \\ \diagdown CBr \end{smallmatrix} \cdot O > C(OH) \cdot CO_2H$

Jong, A[nn]e W[illem] K[arel] de.
[L'acide α -ceto- β -brome- β -butène- α - γ -dicarbonique, produit de l'action du brome sur l' α - γ -lactone de l'acide α -ceto- γ -oxybutone- α - γ -dicarbonique.]
Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (200-207).

UNSATURATED ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-26}O_7$ ACIDS $C_{18}H_{16}O_7$ **Usnic Acid.**

Smits, A. Ueber die racemische Natur der i-Usninsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (339-347).

OXIME $C_{18}H_{16}O_6 : N \cdot OH$ *syn*- *d*- and *l*-forms also *i-anti*-form.Corresponding *acetoximes*;*i-oximeanhydride* and*d-iso-oximeanhydride*.

Widman, Oskar. Zur Kenntniss der Usninsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (139-200).

DECARBOUSNOL $C_{17}H_{16}O_5$ and its *acetyl* derivative.

Widman, Oskar. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (139-200).

Usnolic acid $C_{18}H_{16}O_7$ and its *methyl ester*, *oxime*, *acetoxime* and *ethyl ester*.

Widman, Oskar. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (139-200).

UNSATURATED ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-8}O_8$ ACID $C_8H_8O_8$ **Methylcarboxyaconitic acid** $Me \cdot C(CO_2H)_2 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [Formation of ethyl methylcarboxyaconitate from ethyl methylmalonate and ethyl chlorofumarate]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1213).

ACID $C_9H_{10}O_8$ **Ethylcarboxyaconitic acid** $Et \cdot C(CO_2H)_2 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [Formation of ethyl ethylcarboxyaconitate from ethyl ethylmalonate and ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1214).

1330 BENZENOID ACIDS.

Bamberger, Eug[en]. Ueber das Verhalten des Anthranils, Phenylhydroxylamins und o-Hydroxylaminobenzaldoxims gegen Hydroxylamin und Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3893-3898).

— und **Destraz**, Henry. Uebergänge von Arylhydroxylaminen zu Diarylharnstoffen.—Ueber Methylenarylhydroxylamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874-1885).

Bischoff, C. A. und **Hedenström**, A. von. Ueber aromatische Ester der Kohlensäure und Oxalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3431-3437).

— — — — — Umsetzungen des Diphenyloxalates. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3437-3442).

— — — — — Ueber Oxalsäurearylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3443-3452).

— — — — — Ueber Oxalester zweierthiger Phenole, sowie Malonsäure-Diphenylester und -Dibenzylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3452-3457).

Bischoff, C. A. und Hedenström, A. von. Ueber Bernsteinsäure-Phenyl- und Benzyl-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4073-4079).

————— Ueber Arylester der Bernsteinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4079-4084).

Bucherer, Hans. Ueber eine neue Methode zur Darstellung von Säurenitrilen. (Vorl. Mitt.) Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (70-72).

————— Ueber die Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische o-Oxykarbonsäuren. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (477-480).

Budde, Christopher. Über arylsulfonierte Alkohole und Säuren. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (42). 8vo.

Bülow, Carl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Phenylhydrazide organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3684-3691).

Conrad, M[ax] und Reinbach, H. Ueber Anilinomalonsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

Eckstein, O. Ueber die Sulfurierung von 1.8-Dinitronaphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3403-3404).

Einhorn, Alfred und Hütz, Hugo. Ueber die Glykokollverbindungen einiger Phenole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (631-640).

————— und **Mettler, Carl.** Ueber Dikresotide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3644-3646).

————— Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3647-3653).

Engelhardt, R. Notiz über einige Säurederivate des 2,3-Methoxynaphtols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (536).

Erlenmeyer, E[mil], jun. Ueber das α -Hydroxyphenylbutyrolacton und seine Ueberführung in Benzoylpropionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3767-3769).

————— Ueber cis-transisomere α -Oxo- und α -Hydroxy-Lactone und die Selection bei dem Aufbau von Verbindungen mit mehreren asymmetrischen Kohlenstoffatomen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1935-1943).

————— Ueber Azlactone und die Ueberführung der Brenztraubensäure in

Methylbrenztraubensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2483-2486).

Escales, Richard. Ueber Sulfosäuren des 2.4-Dinitrostilbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4146-4149).

Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanbenzyl-Aniline und μ -Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. A. Schade), 1902, (66). 22 cm.

Graebe, C[harles] und Gnehm, R., jun. Ueber Chrysodiphenensäure (2-Phenyl-naphtalin-1.2'-dicarbonsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2744-2746).

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituierte Derivate des Naphtalins. [Sulfosäuren.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

Junghahn, Alfred und Bunimowicz, J. Ueber die Einwirkung von Hydrazin auf Thiamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3932-3940).

Halvorsen, Birger Fjeld. Ueber Hydrazonsäuren. Math-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., Berlin, 1900-1901, (65). 8vo.

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazoverbindungen. — 1. Hantzsch, A[rthur] und Wechsler, E. Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. — 2. Hantzsch, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259).

Hoogewerff, S[ebastian] and Dorp, W[illem] A[une] van. Behaviour of the methylated benzoic acids towards strong sulphuric acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (161, title only) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (173-177) (Dutch).

Houben, J. und Kesselkaul, L. Synthesen von Carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2519-2523).

Kahn, Robert. Ueber die Aufspaltung von Säureanhydriden durch Alkohole und Alkylate und den Mechanismus der Esterbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3857-3883).

Klein, August. Ueber Sulfosäuren und Oxyderivate des Phenanthrens. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (30). 22 cm.

Krauss, R. Ueber Dibrom- α -truxill-säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2931–2933).

Kreutz, Ad. Ueber die Trennung der Phenylparaconsäure in ihre optisch activen Componenten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (127–139).

Liebermann, Carl und **Lindenbaum, S.** Ueber die Acetylierung der Cochenillesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2910–2919).

————— Ueber Farbstoffe der Aesculetinreihe (II). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2919–2923).

————— und **Wölbling, F.** Ueber einige Dioxylfluoresceine und Dioxycosine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1782–1788).

Lühder, Ernst. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. [Sulfosäuren.] Diss. Greifswald (Druck v. H. Adler), 1902, (56). 22 cm.

Niementowski, St[efan] von. Ueber die Chloraldianthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3898–3900).

Piutti, A. et Comanducci, E. Sur les acides de *Bignonia Catalpa*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (613–620).

Riiber, C. N. Die Synthese der α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2411–2415).

Schiff, Robert. Ueber die drei isomeren Benzanilacetessigester. Antwort an Hrn P. Rabe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4325–4328).

Schrödter, Max. Nitrosoverbindungen aromatischer Aminocarbonsäuren. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (56). 22 cm.

Schroeter, G[eorg] und Kirmberger, Carl. Ueber das α -Anilidobrenzweinstersäurenitril und seine Umwandlungsprodukte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2078–2080).

————— und **Rössler, Hubert.** Studien über das Naphtostyrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218–4224).

Schulze, E. und Winterstein, E. Beiträge zur Kenntniss einiger aus

Pflanzen dargestellten Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (299–314).

Schwede, Rudolf. Ueber Halogen-derivate vom Imiden zweibasischen Säuren. Phil. Diss. Basel. Dresden, 1900–1901, (37). 8vo.

Stobbe, Hans. Ueber ungesättigte Dicarbonsäuren aus Ketonen und Bernsteinsäureester. (3. Abh.)—V. Stobbe, Hans und Niedenzu, Karl. Condensation des Propiophenons mit Bernsteinsäureester. 9. Die γ -Aethyliden- γ -phenylbrenzweinsäure. 10. Die beiden stereoisomeren Aethylphenylitaconsäuren.—VI. Stobbe, Hans. Condensation des Aethylmethylketons mit Bernsteinsäureester. 11. Die γ -Aethyliden- γ -methylbrenzweinsäure. 12. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconsäure. 13. Die γ -Aethyl- γ -methylitaconestersäure. (Mitbearbeitet von Arthur Strigel und Carl Meyer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83–126).

Vorländer, D[aniel] und Mumme, E. Ueber N-Alkylderivate der Phenylglycerin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1699–1701).

Wislicenus, Wilhelm und Körber, Heinrich. Zur Umlagerung von Imidoäthern in Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (164–168).

Wohl, A[lfred] und Schiff, Hans. Ueber Derivate des Phenyltriazans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1900–1904).

Wolf, Hugo. Studien über Phloroglucinaether und deren Condensationsprodukte. Phil. Diss. Bern (Leipa), 1900–1901, (64). 8vo.

Zelinskij, N. D. Synthèse des acides benzoïque et α -toluïlique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 446–448).

————— Ueber eine directe Synthese hexahydroaromatischer und überhaupt cyclischer Polymethylen-carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687–2692).

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsprodukte, Pseudobromide und Pseudochloride.—IV. Zincke, Th[eodor], Siebert, O. und Reinbach, H. Ueber die Einwirkung von

Brom auf p-Aethylphenol: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Umwandlungsproducte.—V. Zincke, Th[eodor] und Leisse, Fr. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Oxyzimmtsäure: Tetrabrom-p-oxyzimmtsäure, p-Vinyl- und p-Aethylphenolbromide.—VI. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Dioxystilben.—VII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Dioxystilben und p-Diamidostilben.—VIII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von chlor auf p-Diamidotolan und p-Tetrachlordioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174–238); **325**, 1902, (19–92).

BENZENOID ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_2$

ACID $C_7H_6O_2$

Benzoic acid $C_6H_5 \cdot CO_2H$

Eppenstein, Georg. Ueber Alkylarsenbenzoësäuren und einige Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (36). 22 cm.

Jaeger, F. M. Krystallographische Untersuchungen an einer Reihe organischer Verbindungen. [III. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure. IV. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Amid. V. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Monoethylamid. VI. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Monomethyl-Nitramid. VII. 2-4-6-Trichlor-3-Nitro-Benzoësäure-Dimethylamid. VIII. Methyl-para-Chlor-Benzoat. IX. Methyl-para-Brom-Benzoat. N. Jahrb. Min., Stuttgart, **1903**, **1**, (1–28).

Liebermann, C. Notiz über die Löslichkeit des benzoësäuren Silbers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1094).

Zelinsky, N[ikolaj]. Synthese der Benzoësäure und der α -Toluylsäure als Vorlesungsversuch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2692–2694))

Salt: NMe_4OBz

Willstätter, Richard und **Kahn**, Walter. Ueber die Einwirkung

organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757–2761).

Compound $C_7H_5O_2SiCl_3$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Ueber Verbindungen des Antimonpentachlorides mit organischen Säuren. (2. Mitt.: Ueber Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115–1130).

ETHYL ESTER.

Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodamide, sodium acetamide, and sodium benzamide on ethyl benzoate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1527–1531).

BENZOYL PEROXIDE.

Schaer, Ed[uard]. Ueber „activirende“ Wirkungen von reducirenden Substanzen und colloidalen Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydirende Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (32–82).

BENZAMIDE $C_6H_5 \cdot CO \cdot NH_2$

Potassium derivatives.

Franklin, E. C. and **Orin**, R. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (83–107).

DIBENZOYLHYDRAZINE.

Benrath, Alfred. Ueber die Umsetzung von Metallverbindungen des Dibenzoylhydrazins mit Jod und halogenhaltigen Substanzen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (37). 22 cm.

TRICHLOROBENZOIC ACIDS
 $C_6H_2Cl_3 \cdot CO_2H$ *See* $C_6H_2Cl_3 \cdot CO_2H$

Cohen, Julius B. and **Dakin**, Henry D. [The six trichlorobenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324–1344).

p-BROMO-BENZOIC ACID $C_6H_4Br \cdot CO_2H$

Krauss, R. Ueber Dibrom- α -truxill-säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2931–2933).

p-NITRO-BENZOIC ACID.

β -Naphthyl ester $C_6H_4(NO_2) \cdot CO_2C_{10}H_7$

Reverdin, Frédéric und **Crépieux**, Pierre. Ueber die β -Naphtolester der *p*-Acetamido- und *p*-Benzoylamido-Benzoesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3417–3419).

s-DINITROBENZOIC ACID

$C_6H_3(NO_2)_2 \cdot CO_2H$ [5 : 3 : 1]

Riedel, Adolf. Ueber die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf 3,5-Dinitrobenzoesäure-Aethylester. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (51). 22 cm.

CHLORO-NITROBENZOIC ACID

$C_6H_4(Cl \cdot NO_2) \cdot CO_2H$

Peters, Walter. Ueber die Einwirkung von Phenylhydrazin auf 1, 2, 4-Chlornitrobenzoesäure. Phil. Diss. II. Zürich. Wiesbaden, 1900–1901, (38). 8vo.

o-NITROSO-BENZOIC ACID

$NO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$

Ciamician, Giacomo und **Silber**, P. Ueber die Einwirkung von Paraldehyd auf *o*-Nitrosobenzoësäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1080–1081).

Anilide

$C_{13}H_{11}O_2N_2$ i.e. $NO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NHPh$

Sachs, Franz und **Kempff**, R. Ueber den 2.4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704–2717).

AMINO-BENZOIC ACIDS.

Tochtermann, Leon. Ueber die Einwirkung der Aminobenzoësäuren auf einige aliphatische γ -Aldehydosäuren. Freiburg i. Schw. Math.-naturw. Diss. 1901 1902. (68). 8vo.

o-AMINO BENZOIC ACID
[2 : 1] $NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$
(*Anthranilic acid*).

Anschütz, R[ichard] und **Schmidt**, O. Ueber die Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Acetantranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3463–3470).

Ein Beitrag zur Kenntniss des Anthranils und der Anthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3470–3476).

und **Greiffenberg**, A. Ueber die Einwirkung von Anthranilsäure auf Acetantranil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3477–3480).

Zur Kenntniss der Acylantranile. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3480–3485).

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd in salzsaurer Lösung auf *o*-Amidobenzoësäure. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (179–180).

Heller, Gustav und **Flesselmann**, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (118–137).

Löb, Walther. Ueber die pyrogene Bildung von Anthranilsäure aus *o*-Nitrotoluol. (2. vorl. Mitt. über pyrogene Reaktionen mittels des elektrischen Stromes.) Zs. Elektrochem., Halle, **8**, 1902, (775–777).

Mehner, Hans. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäuremethylester. [Verbindung $CH_2(NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2Me)_2$]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (533–536).

Nitrile.

Propionyl, butyryl and valeryl derivatives.

Bogert, M. T. and **Hand**, W. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1031–1050).

Dianhydriodiacyetyl-o-aminobenzoic acid
 $C_{18}H_{14}O_4N_2$

Anschütz, R[ichard] und **Schmidt**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3463–3470).

o-Methylaminobenzoic acid

Charabot, Eugène. Le méthylantranilate de méthyle dans l'organisme végétal. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (580-582); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1117-1119).

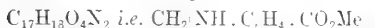
Schultz, G[ust.] und **Flachsländer**, J. Ueber Methylantranilsäure. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (353-354).

Methylene-bis-o-aminobenzoic acid

(Methylene-dianthranilic acid).

Acetyl and benzoyl derivatives.

Heller, Gustav und **Fiesselmann**, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (118-137).

Dimethyl ester

Mehner, Hans. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure-methylester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (533-536).

Trichloroethylidene-o-aminobenzoic acid

(Chloral-dianthranilic acid).

Niementowski, St[efan]. Über die Chloral-dianthranilsäure. Polish and German.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (420-421).

——— Ueber die Chloral-dianthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3898-3900).

Dinitrotrichloroethylidene-o-aminobenzoic acid

Niementowski, St[efan] von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3898-3900).

o-Methylaminobenzyl-o-aminobenzoic acid

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

p-AMINO-BENZOIC ACID.

and its *acetyl and benzoyl derivatives.*

Reverdin, Frédéric und **Crépieux**, Pierre. Ueber die β -Naphtholester der p-Acetamido- und p-Benzoylamido-Benzoesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3417-3419).

CHLOROAMINO-BENZOIC ACIDS.

Bamberger, Eug[en] und **Werra**, Jos. de. Controllversuche über Chlormetaltoluidine und Chlormetaminobenzoësäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3711-3720).

6-CHLORO-3-AMINO-BENZOIC ACID



and its *acetyl derivative.*

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf m-Tolylhydroxylamin. (Experimenteller Theil nach Versuchen von Leon Ter-Sarkissjanz und Josef de Werra.) [Farb-reactionen halogenisirter Arylamine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

2-CHLORO-3-AMINO-BENZOIC ACID.

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Quelques observations [e.a. la constante d'ionisation] sur l'acide chloro-amidobenzoïque ($\text{CO}_2\text{H} : \text{Cl} : \text{AzH}_2 - 1:2:3$) [et un perfectionnement dans la préparation de l'acide m. amidobenzoïque 1.3]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (56-58).

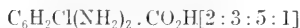
2-CHLORO-3-AMINO-BENZOIC ACID,

its *acetyl derivative*

and 4-CHLORO-3-AMINO-BENZOIC ACID.

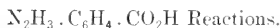
Bamberger, Eug[en]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

CHLORODIAMINOBENZOIC ACID



Cohn, Paul. Ueber Chlor-m-phenylen-diaminkarbonsäure. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (205-206).

o-HYDRAZINO-BENZOIC ACID



Fischer, Emil und **Blochmann**, Richard. Ueber einige neue Indazol-derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315-2319).

Benzyl-o-hydrazino-benzoic acid

Fischer, Emil und **Blochmann**, Richard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315-2319).

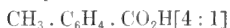
Benzylidene-o-hydrazino-benzoic acid

Fischer, Emil und **Blochmann**, Richard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315-2319).

m-AZIDO-BENZOIC ACID



Bamberger, Eug[en] und **Werra**, Jos. de. Controllversuche über Chlor-metatoluidine und Chlormetaminobenzoësäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3711-3720).

ACIDS $\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_2$ *p*-Toluic acid

Labhardt, H. und **Zschoche**, R. Ueber die elektrolitische Oxydation von *p*-Tolylsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (93-96).

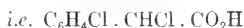
NITRILE.

Piepes-Poratynski, Jan. Sur la polymérisation du paratolunitrile. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (171-180).

Phenylacetic acid



Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodium benzamide on ethyl phenyl acetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1532).

 α -*p*-DICHLOROPHENYLACETIC ACID

Walther, R. von und **Raetze**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

p-NITROPHENYLACETIC ACID.

Brüggemann, Fritz. Ueber die chromogenen Eigenschaften des *p*-Nitrobenzylcyanids. — Ueber einige Derivate des Desylamins und Phenanthrenchins. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm.

 α -ISONITRO-PHENYLACETIC ACID.

Sodium and silver salts.

Wislicenus, Wilhelm und **Endres**, Anton. Ueber Nitrierung mittels Aethylnitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1755-1762).

p-AMINOPHENYLACETIC ACID.

Junghahn, A[lfred] und **Bunimowicz**, J. Ueber die Einwirkung von Hydrazin auf Thiamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3932-3940).

PHENYLAMINO-PHENYLACETIC ACID.

NITRILE

(*Phenyl- α -aminophenylacetonitrile*,
 α -cyano-benzylaniline;



m- and *p*-Nitro-derivatives



Sachs, F. und **Goldmann, W.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Dimethylaminophenyl- α -amino phenyl-
acetonitrile



Sachs, F. und **Goldmann, M.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

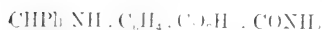
p-Oxyphenyl- α -amino-phenylacetonitrile
 $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}) \cdot \text{CN}$

Sachs, F. und **Goldmann, M.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

o-CARBOXYPHENYL- α -AMINOPHENYLACETIC
 ACID



and its *amide*



and *nitrile*



Walther, R. von und **Raetzke, J.** prakt.
 Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

PHENYLAMINO-*p*-CHLOROPHENYLACETIC ACID
 $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{O}_2\text{NCl}$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_4\text{ClCH}(\text{NHPh}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$

and its *amide*.

Walther, R. von und **Raetzke, J.** prakt.
 Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

(b-3218)

PHENYLMETHYLAMINO-PHENYLACETIC ACID

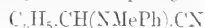


Amide $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NPhMe}) \cdot \text{CONH}_2$

(*α -Carbonaminobenzylmethylaniline*)
 and its *nitroso-derivative*.

Sachs, Franz und **Goldmann, Max.**
 Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und
 μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Phenylmethyl- α -aminophenylacetonitrile



Sachs, F. und **Goldmann, W.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

p-Nitroso-phenylmethyl- α -aminophenyl-
 acetonitrile



p-Nitro-phenylmethyl- α -aminophenyl-
 acetonitrile



Sachs, F. und **Goldmann, M.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

PHENYLETHYLAMINO-PHENYLACETIC ACID.

Phenylethyl- α -aminophenylacetonitrile



Sachs, F. und **Goldmann, M.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

TOLYLAMINO-PHENYLACETIC ACID.

m- and *p*-Tolyl- α -amino-phenylaceto-
 nitrile



Sachs, F. und **Goldmann, M.** Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

o-, *m*-, and *p*-TOLYL- α -AMINO-*p*-CHLORO-PHENYLACETIC ACID

$C_{15}H_{14}O_2NCl$ *i.e.*

$C_6H_4Cl \cdot CH(NH \cdot C_7H_7) \cdot CO_2H$
and their *amides* and *nitriles*.

Walther, R. von und **Raetze**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

PHENYLBENZYLAMINO-PHENYLACETIC ACID.

Phenyl-benzyl- α -aminophenylacetoneitrile
 $C_6H_5 \cdot CH(NPh \cdot CH_2Ph) \cdot CN$

Sachs, F. und **Goldmann**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

PHENYLENE-BIS- α -AMINOPHENYLACETIC ACID.

Phenylene-bis- α -aminophenylacetoneitrile
 $C_6H_4(NH \cdot CHPh \cdot CN)_2$

Sachs, F. und **Goldmann**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

DIPHENYLENE- α -AMINOPHENYLACETIC ACID.

Diphenylene-bis-aminophenylacetoneitrile
 $(C_6H_5 \cdot CH(CN) \cdot NH)_2C_{12}H_8$

Sachs, F. und **Goldmann**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

NAPHTHYLAMINO-PHENYLACETIC ACID.

α - (and) β -Naphthyl- α -aminophenylacetoneitrile
 $C_{10}H_7 \cdot CH(NH \cdot C_{10}H_7) \cdot CN$

Sachs, F. und **Goldmann**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

IMINOPHENYLACETIC ACID.

m- and *p*-Nitrophenyl- α -imino-phenyl-acetonitrile

$C_{14}H_9O_2N_3$ *i.e.*

$Ph \cdot CCy : N \cdot C_6H_4NO_2$

Phenyl- μ -cyanazomethine-nitrophenyl.

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

p-Aminophenyl- α -iminophenyl-acetonitrile

$C_{16}H_{13}ON_3$ *i.e.*

$PhCCy : N \cdot C_6H_4 \cdot NHAc$

Phenyl- μ -cyanazomethine-4-acetaminophenyl.

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

*Tolylamino- α -phenyl-imino-*p*-nitro-phenylacetoneitrile*

$N \leq \begin{cases} C_6H_5(OH) \cdot NH \cdot C_6H_4Me \\ C_6H_4 \cdot NO_2 \end{cases} \cdot CN$

Gnehm, R. und **Veillon**, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

Benzene-azo-phenylimino-phenylacetoneitrile

$C_{20}H_{14}N_4$ *i.e.*

$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot N : C \cdot CN, C_6H_5$

Phenyl- μ -cyanazomethinephenylazo-benzene.

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

m- and *p*-Tolyl-imino-phenylacetoneitrile

$C_{15}H_{12}N_2$

(*Phenyl- μ -cyanazomethine-3 (and 4)-methylphenyl*).

Sachs und **Goldmann**, *loc. cit.*

Phenylene-bis-iminophenylacetoneitrile

$C_{22}H_{14}N_4$ *i.e.* $C_6H_4(N : C(CN) \cdot C_6H_5)_2$

(*Phenylene-bis- μ -cyanazomethinephenyl*).

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Diphenylene-bis-iminophenyl-acetonitrile

$[C_6H_4]_2(N : C(Cy) \cdot C_6H_5)_2$

(*Bis[Phenyl- μ -Cyanazomethine]-Diphenyl*).

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

α - and β -Naphthyl-imino-phenyl-acetonitrile $C_{18}H_{12}N_2$ i.e. $Ph \cdot CCy : N \cdot C_{10}H_7$

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

αp -DIAMINOPHENYLACETIC ACID.

p-Dimethylamino-*o*-oxy- α -phenylamino-phenyl-acetonitrile. Methyl derivative
 $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH(NH \cdot C_6H_4 \cdot OMe) \cdot CN$

Sachs, F. und **Lewin**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

p-Dimethylamino-*p*-oxyphenyl- α -amino-phenylacetonitrile. Methyl derivative
 $C_{16}H_{19}ON_3$ and ethyl derivative
 $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH(NH \cdot C_6H_4 \cdot OEt) \cdot CN$

Sachs, F. und **Lewin**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

p-Dimethylamino- α -phenylamino-phenyl-acetonitrile $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot NHPh \cdot CN$

Sachs, F. und **Lewin**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

p-Dimethylamino-*p*-tolyl- α -amino-phenyl-acetonitrile
 $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot NH(C_6H_7) \cdot CN$

Sachs, F. und **Lewin**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

ACID $C_9H_{10}O_2$

Phenyl-propionic acid

α -AMINO- β -PHENYL-PROPIONIC ACID

$C_6H_5 \cdot (CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$

(Phenyl-alanine).

Schulze, E. und **Winterstein**, E. Ueber die Trennung des Phenylalanins von anderen Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (210-220).

(D-3218)

Naphthalene- β -sulphonyl derivative
 $C_{10}H_7SO_2 \cdot NH \cdot CH(CO_2H) \cdot CH_2 \cdot Ph$

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

ACID $C_{10}H_{12}O_2$

Phenylisobutyric acid

$CH_2Ph \cdot CHMe \cdot CO_2H$

Kipping, F. S. Resolution of methylbenzylacetic acid into its optical isomers [by the fractional crystallisation of its quinine salt]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (33-34).

Lapworth, A. and **Lenton**, W. H. [*d*-Methylbenzylacetic acid and its quinine salt and ethyl ester.] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (35-36).

ACIDS $C_{10}H_{2n-1}O_2$

ACIDS $C_9H_9O_2$

Cinnamic Acid

$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$

Riiber, C. N. Das directe Ueberführen der Zimmtsäure in α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2908-2909).

ETHYL ESTER.

Fischer, Hugo Richard. Addition des Bernsteinsäurediäthylesters an Zimtsäureäthylester. Condensation von Aldehyden und Ketonen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. O. Schmidt, 1901, (52). 21 cm.

Romburgh, [Peter] van. On [ethyl cinnamate and normal pentadecane], . . . constituents of the essential oil of *Kaempferia Galanga* L. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (618-620) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (621-623) (Dutch).

Polymeride of the ethyl ester.

Kronstein, A. Zur Kenntniss der Polymerisation. [I. Mitt. Polymerisation des Styrols und der Cyansäure.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4150-4153).

DIBROMOCINNAMIC ACID



Glawe, A. Ueber die Dibromzimmt-säuren und die Dihalogenindone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2936-2940).

AMINOCINNAMIC ACID.

Nitrobenzyl- α -aminocinnamic acid.

Moeller, Ernst. I. Ueber Derivate der o-Nitrobenzyl-o-aminozimmt-säure. II. Ueber Umlagerungsprodukte der o-p-Azobenzoldikarbonsäure. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

 α -Phenylacrylic acid γ -TOLYL- β -AMINO- α -PHENYL-ACRYLIC ACID.

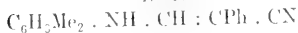
Nitrile $C_{10}H_{14}N_2$ i.e.



Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

m-XYLYL- β -AMINO- α -PHENYL-ACRYLIC ACID.

Nitrile $C_{11}H_{10}N_2$ i.e.



Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

ACIDS $C_{10}H_{10}O_2$

Phenyl-isocrotonic acid.

Hadorff, Karl. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Phenylisocrotonsäure. Diss. Strassburg (Druck v. C. u. J. Goeller), 1901, (39). 22 cm.

ACIDS $C_nH_{2n-14}O_2$ ACIDS $C_{11}H_8O_2$

Naphthoic acid



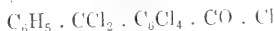
Erlenmeyer, E[mil] jun. und Kunlin, J. Ueber eine Synthese der α -Naphthoësäure und des Naphtalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (384-386).

ACIDS $C_nH_{2n-10}O_2$ ACID $C_{14}H_{12}O_2$

Benzyl-benzoic acid



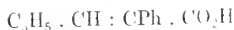
HEXA-CHLORO-BENZYL-BENZOIC ACID.

Chloride

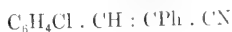
Tétrý, L. Action du pentachlore de phosphore sur l'acide tétrachloro-o-benzoylbenzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (183-186).

ACIDS $C_nH_{2n-15}O_2$ ACID $C_{15}H_{12}O_2$

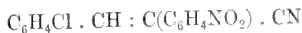
Phenyl-cinnamic acid

*p*-CHLOROPHENYLCINNAMIC ACID.

Nitrile $C_{15}H_{10}NCl$ i.e.



Walther, R. von und Raetze, J. prakt. chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

CHLORO-*p*-NITROPHENYLCINNAMIC ACID

Walther, R. von und Raetze, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.) **65**, 1902, (258-290).

p-NITRO-*p*-DIMETHYLAMINO- α -PHENYL-
CINNAMONITRILE

$\text{NMe}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2) \cdot \text{CN}$

Sachs, F. und Lewin, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 3569-3578.

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$

ACID $\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_2$

Phenanthrene 9-carboxylic acid $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_2$ its *ethyl ester*, *hydrazide* and *amide*.

Pschorr, R. und Schröter, J. Ueber 9-Aminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2726-2729).

Phenanthrene 2, 3 and 10-carboxylic acids $\text{C}_{14}\text{H}_9\text{CO}_2\text{H}$ and their nitriles $\text{C}_{14}\text{H}_9\text{CN}$.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$

ACID $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_2$

Diphenylhexatriene carboxylic acid.

Knell, C. Wilhelm. Ueber Diphenylhexatrien- γ -carbonsäure und ihre Derivate. Einige Condensationsreactionen des Phenylcrotonlaktone. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (40). 23 cm.

SULPHINIC ACIDS WITH TWO
OXYGEN ATOMS.

p-Iodobenzene sulphinic acid

$\text{C}_6\text{H}_4\text{I} \cdot \text{SOOH}$ also its *sulphoanilide* $\text{C}_6\text{H}_4\text{I} \cdot \text{SO} \cdot \text{I}$

Troeger, J[ulius] und Hurdelbrink, F. Ueber in *p*-Stellung monohalogensubstituirte arylthiosulfonsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, 82-90.

THIOSULPHONIC ACIDS WITH
TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-3}\text{O}_2\text{S}_2$

ACID $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{S}_2$

Benzene thiosulphonic acid.

p-CHLOROBENZENE THIOSULPHONIC ACID

p-BROMOBENZENE THIOSULPHONIC ACID and

p-IODOBENZENE THIOSULPHONIC ACID

$\text{C}_6\text{H}_4\text{I} \cdot \text{SO}_2\text{SH}$

Troeger, J[ulius] und Hurdelbrink, F. Ueber in *p*-Stellung monohalogensubstituirte arylthiosulfonsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (82-90).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE
OXYGEN ATOMS.

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{O}_3\text{S}$

ACID $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3\text{S}$

Benzene sulphonic acid.

p-NITROBENZENE SULPHONIC ACID

$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3\text{NS}$

Ekbom, Alfr. Ueber die Para-Nitrobenzolsulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (651-656).

AMINOBENZENE SULPHONIC ACID

$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$

(Aniline sulphonic acid).

Scheutz, Thor. Ueber alkylierte Amidobenzolsulfonsäuren und Metamidophenole. Phil. Diss. II. Zurich (Oberstrass), 1900-1901, (49). 8vo.

p-Dimethylaminobenzylidene-*p*-aminobenzene sulphonic acid

$\text{NMe}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$

Guyot, A. et Granderye, M. Sur les produits de condensation du tétraméthyl-diamidobenzhydrol avec quelques amines aromatiques à position *para* occupée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (540-551).

HYDRAZINO-BENZENE SULPHONIC ACID
 $\text{NH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$

(Phenylhydrazine sulphonic acid).

Biltz, H., Maué, A. und Sieden, Fr. Addition von Phenylhydrazin-p-sulfo-säure an Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2000-2008).

ACID $\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3\text{S}$

Toluene *p*-sulphonic acid.

Phenyl ester $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_3\text{Ph}$ *o*-, *m*-, and *p*-
 Toluyl esters $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_3\text{C}_6\text{H}_5$ Dinitrotoluyl
 ester $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2\text{O}(\text{C}_6\text{H}_2\text{Me}(\text{NO}_2)_2$
 [2 : 1 : 3 : 5]

Reverdin, Frédéric et Crépieux, Pierre. Préparation et essais de nitration de quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (741-746).

————— Darstellung und Nitirungsversuche einiger Derivate des Toluol-p-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1439-1444).

Chloride $\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{SO}_2\text{Cl}$

Findeisen, Th. von. Einwirkung von *p*-Toluolsulfochlorid auf Natriumacetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (529-532).

Reverdin, Frédéric. Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et de l'*o*-nitro *p*-sulfochlorure de toluène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (269-271); Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (325-338).

————— und **Crépieux, Pierre.** Ueber einige Derivate des Toluol-p-sulfochlorids und des *o*-Nitrotoluol-p-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (314-315).

————— Préparation et essais de nitration de quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (741-746).

————— Darstellung und Nitirungsversuche einiger Derivate des Toluol-p-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1439-1444).

Methylamide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NHMe}$

Ethylamide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NHEt}$

Dimethylamide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NMe}_2$

Diethylamide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NEt}_2$

Methylnitramide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NMe} \cdot \text{NO}_2$

Romburgh, P[iet]er van. On [the formation of *p*.toluenesulphoalkylnitramides and 2.nitrotoluene 4.sulphoalkylnitramides by] the action of nitric acid on alkylated amides of *p*.toluenesulphonic acids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (616-618) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (618-621) (Dutch).

o-, *m*- and *p*-Toluide

$\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NHC}_6\text{H}_5$

Nitro-*o*-toluide

$\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Me} \cdot \text{NO}_2$ [2 : 1 : 5
 and [4 : 1 : 3]

Diphenylamide $\text{C}_7\text{H}_7 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NPh}_2$

Reverdin, Frédéric et Crépieux, Pierre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3) **27**, 1902, (741-746); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1439-1444).

o- and *m*-Phenylenediamide

$\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{O}_4\text{N}_2\text{S}_2$ *i.e.*

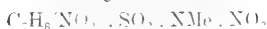
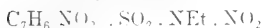
$(\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{SO}_2)_2\text{N}_2\text{H}_2\text{C}_6\text{H}_4$

Reverdin, Frédéric und Crépieux, Pierre. Ueber einige Derivate des Toluol-p-sulfochlorids und des *o*-Nitrotoluol-p-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (314-315).

NITRO-TOLUENE *p*-SULPHONIC ACID

$\text{C}_6\text{H}_3\text{Me}(\text{NO}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H}$ [1 : 2 : 4]

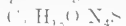
Reverdin, Frédéric et Crépieux, Pierre. Action de l'acide nitrique sur la toluène-*o*-nitro-*p*-sulfamide I. 2. 4. et nitration du *p*-sulfochlorure de toluène. Arch. sci. phys., Genève, **12**, 1901, (237-243).

Methylnitramide*Ethynitramide*

Romburgh, P. van. Amsterdam. Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (616-618) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (618-621) Dutch.

Phenyl and o-, m- and p-tolyl esters.

Reverdin, Frédéric et **Crépieux**, Pierre. Préparation et essais de nitration de quelques dérivés du p-sulfochlorure de toluène (1). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (741-746).

o- and p-Phenylenediamide

Reverdin, Frédéric und **Crépieux**, Pierre. Ueber einige Derivate des Toluol-p-sulfochlorids und des o-Nitrotoluol-p-sulfochlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (314-315)

ACID $\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_3\text{S}$ *m*-Xylene 4-sulphonic acid*Amide* $\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{O}_2\text{SN}$

Junghahn, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

m-Xylene sulphonic acid

$\text{C}_8\text{H}_7\text{Me}_2 \cdot \text{SO}_3\text{H} [1 : 3 : 5]$ and its *amide*.

Junghahn, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

4-Bromo-1. 3-XYLENE 5-SULPHONIC ACID

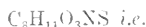
$\text{C}_8\text{H}_2\text{Me}_2\text{Br} \cdot \text{SO}_3\text{H} [1 : 3 : 4 : 5]$ and its *chloride*, *amide*, and *anilide*.

Junghahn, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

4-DIAZO-1. 3-XYLENE 5-SULPHONIC ACID



Junghahn, loc. cit.

AMINO-*m*-XYLENE SULPHONIC ACID

(*Xylidine sulphonic acid*).

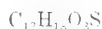
Junghahn, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

Maué, Anton. Untersuchungen über Meta-Xylidinsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. P. Peters, Kiel), 1902, (46). 23 cm.

ACIDS $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{O}_3\text{S}$ *s*-Triethylbenzene sulphonic acid

and its *chloride*, *amide*, and *anilide*.

Klages, August. Ueber symm. und asymm. Triäthylbenzol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (394-400).

as-Triethylbenzene sulphonic acid

and its *chloride*, *amide*, and *anilide*.

Klages, August. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (394-400).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{O}_3\text{S}$ ACIDS $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{O}_3\text{S}$

Naphthalene sulphonic acids



Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

DINITRO-1, 8-NAPHTHALENE SULPHONIC
ACID

and its metallic salts.

Eckstein, O. Ueber die Sulfurirung von 1, 8-Dinitronaphthalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3403-3404).

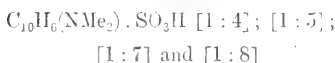
2-CHLORO-6-NITRONAPHTHALENE 8-SULPHONIC
ACID.

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituirte Derivate des Naphthalins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

6-NITRO-2-AMINONAPHTHALENE 8-SULPHONIC
ACID and 6-NITRO-2-DIAZONAPHTHALENE
8-SULPHONIC ACID.

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituirte Derivate des Naphthalins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

DIMETHYL- α -AMINONAPHTHALENE SULPHONIC
ACIDS



Dimethylnaphthylamine sulphonic acids.

Fussgänger, V. Ueber einige α -Naphthylaminderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (976-984).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-16}\text{O}_5\text{S}$

ACID $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{O}_5\text{S}$

Diphenylethylene sulphonic acid



DINITRODIPHENYLETHYLENE SULPHONIC
ACID

(*Dinitrostilbene sulphonic acid*).

Escales, Richard. Ueber Sulfosäuren des 2,4-Dinitrostilbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4146-4149).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-16}\text{O}_5\text{S}$

ACID $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_5\text{S}$

Phenanthrene 2-sulphonic acid



Salts and methyl ester.

Werner, A. Beitrag zur Chemie des Phenanthrens. Unter Mitwirkung von B. Löwenstein, A. Wack, T. Frey, M. Kunz, K. Rekner, A. Ney, H. Heil, A. Scherrer, H. Schwabacher, J. Künz und A. Grob. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

Rekner, Karl. Ueber eine dritte Phenanthrensulfosäure und ihre Abkömmlinge. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (34). 8vo.

Phenanthrene 3-sulphonic acid.

Salts, chloride, anilide and methyl ester.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

Phenanthrene 10-sulphonic acid.

Salts, chloride and anilide.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

BENZENOID ACIDS WITH THREE
OXYGEN ATOMS.

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}\text{O}_3$

ACIDS $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$

Salicylic Acid $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$

o-Oxybenzoic acid.

Brunner, Heinrich. Ueber Isosalicylsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (541).

Fresenius, Remigius. Ueber Abkömmlinge der Acetylsalicylsäure. Diss. Bonn. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1902, (54). 22 cm.

Huber, Ludwig. Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Diss. Greifswald (Druck v. F. W. Kunike, 1902, (V + 42). 23 cm.

Meyer, E[rnst] v. Ueber Isosalicylsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **65**, 1902, (304).

Windisch, Karl. Zur Frage des Vorkommens von Salicylsäure in Naturweinen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (653-662).

Ferric compound

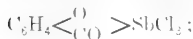
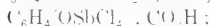
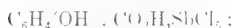


and the compound



Hantzsch, A. und **Desch**, C. H. Farbige organische Ferrerverbindungen. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

Compounds



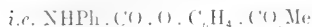
Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

METHYL ESTER



Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodium benzamide on methyl salicylate; formation of salicylbenzamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1533).

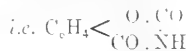
Phenyl carbamyl derivative of the methyl ester $\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}$



Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, (871-875).



(*Salicylamide*).



and its salts, benzoyl, methyl, ethyl and phenacyl derivatives.

Einhorn, Alfred und **Mettler**, Carl. Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Säureamide. Berlin, Ber. chem. Ges., **35**, 1902, (3647-3653).

und **Schmidlin**, Julius. Zur Kenntniss des Carbonylsalicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3653-3656).



Lambling, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (871-875).

p-Oxybenzoic acid

(*Catalpic acid*).

Piutti, A. et **Comanducci**, E. Sur les acides de *Bignonia Catalpa*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (613-620).

o-, *m*-, and *p*-Oxybenzoic acids.

Bromo- o- and p- OXYBENZOIC ACID



Acetyl derivatives.

Robertson, William. [Acetyl-5-bromosalicylic acid. Acetyl-3-bromo-4-hydroxybenzoic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1482-1483); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

DIBROMO-OXYBENZOIC ACIDS



Robertson, William. [3:5-Dibromo-salicylic acid and the action of nitric acid on it; also its acetyl derivative. 3:5-Dibromo-4-hydroxybenzoic acid, and the action of nitric acid on it; also its acetyl derivative and ethyl ester. 4:6-Dibromo-3-hydroxybenzoic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1480-1484); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

BROMODINITRO-OXYBENZOIC ACID

 $C_7H_3O_7N_2Br$ i.e. $C_6HBr(NO_2)_2(OH) \cdot CO_2H$

Robertson, William. [2-Bromo-4:6-dinitro-3-hydroxybenzoic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1484); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (189-190).

NITROOXYBENZOIC ACID. *Methyl ether*
 $C_6H_3(NO_2)(OMe) \cdot CO_2H$

Schumacher, Gustav. Ueber elektrochemische Reduktion der Nitroamissäure. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow, 1902, (34). 23 cm.

OXYAMINOBENZOIC ACID. *Methyl ester*
 $C_6H_3(OH)(NH_2) \cdot CO_2Me[4:3:1]$

(New orthoform.

and its derivatives.

Einhorn, A. und **Ruppert**, E. Neue Arzneimittel. Orthoform neu. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339).

Ruppert, Eduard. Ueber Orthoform und Orthoform neu. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (66). 23 cm.

OXYMETHYLAMINOBENZOIC ACID

 $C_6H_3(OH)(NHMe) \cdot CO_2H[4:3:1]$
and the *methyl ester*.

Einhorn, A. und **Ruppert**, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339).

OXYDIMETHYLAMINOBENZOIC ACID

 $C_6H_3(OH)(NMe_2) \cdot CO_2H$
Methyl derivative of the methyl ester
 $C_6H_3(OMe)(NMe_2) \cdot CO_2Me[4:3:1]$

(Methyl dimethylaminoanilate).

Einhorn, A. und **Ruppert**, E. Neue Arzneimittel. Orthoform neu. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339).

OXYDIETHYLAMINOBENZOIC ACID

 $C_6H_3(OH)(NEt_2) \cdot CO_2H$

Einhorn, A. und **Ruppert**, E. Neue Arzneimittel. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339).

ACIDS $C_6H_5O_3$ Oxytoluic acid $C_6H_3Me(OH) \cdot CO_2H$

(Cresotic acid).

CARBOXYL-*p*-CRESOTAMIDE $C_8H_7O_3N$ i.e. $Me \cdot C_6H_3 < \begin{smallmatrix} O \cdot CO \\ CO \cdot NH \end{smallmatrix}$

Einhorn, Alfred und **Mettler**, Carl. Ueber die Einwirkung von Phosgen und Pyridin auf Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3647-3653).

o-m- and *p*-DICRESOTIDE
 $MeC_6H_3 < \begin{smallmatrix} O \cdot CO \\ CO \cdot O \end{smallmatrix} > C_6H_3Me$

and the corresponding anilides of cresotic acid.

Einhorn, Alfred und **Mettler**, Carl. Ueber Dikresotide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3644-3646).

DINITRO-OXYTOLUIC ACID

 $(H \cdot C_6H(NO_2)_2(OH) \cdot CO_2H$
Nitrile $C_8H_5O_5N_3$

(Dinitro-oxytoluonitrile)

and its derivatives.

Borsche, W und **Locatelli**, U. Ueber Kresylpurpurate (II., vorl., Mitt. über die Einwirkung von Cyankalium auf Dinitrophenole). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576).

 α -Oxyphenylacetic acid
 $C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$

(Mandelic acid).

Compound $C_6H_5 \cdot CH(O \cdot SbCl_4) \cdot CO_2H$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

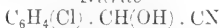
Methyl ester.

Müller, Karl. Die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Mandelsäureäthylester. Diss. Heidelberg (Druck v. C. Pfeffer), 1902, (75). 22 cm.

Nitrile.

Stollé, R[obert]. Ueber Acetalbildung mit Oxyssäurenitrilen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1590-1591).

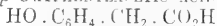
p-CHLORO- α -OXY-PHENYLACETIC ACID.

Nitrile

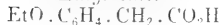
and its condensation products with aniline, *m*-chloraniline, benzidine and phenylene-diamine.

Walther, R[einh.] von und **Raetz**, W. Zur Kenntniss des *p*-Chlorbenzaldehyds. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

p-OXYPHENYLACETIC ACID



Ethyl ether

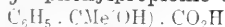


and the nitrile $\text{EtO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$ and amide.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

ACID $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$

α -Oxy- α -phenylpropionic acid

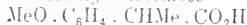


(Phenylmethylglycollic acid).

Grignard, V[ictor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

p-Oxy- α -phenylpropionic acid.

Methyl derivative



(*d*- and *l*-isomerides).

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

p-Oxy- β -phenylpropionic acid.

3, 5, α , β , 4 - TETRABROMOXYPHENYL-PROPIONIC ACID



[4 : 3 : 5 : 1].

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

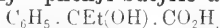
p-Oxyaminophenylpropionic acid
 $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Tyrosine.

Etard. Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696).

ACID $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_3$

α -Oxy- α -phenyl-butyric acid

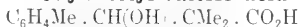


(Phenylethylglycollic acid).

Grignard, V[ictor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

ACID $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}_3$

β -Oxy- β -tolyl-valeric acid



(Oxytolyltrimethylacetic acid).

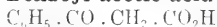
Celitner, I. Synthèse de l'acide paratolylxypropyvalique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (119-129).

Reformatskij, S. N. Synthèse de l'acide paratolylxypropyvalique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (47, II, Fr.-verb.).

ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{O}_3$

ACIDS $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_3$

Benzoyl-acetic acid



Ferric compound of the ethyl ester



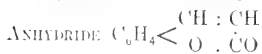
Hantzsch, A. und **Desch**, C. H. Farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

Formyl-phenyl-acetic acid



Menthyl ester.

Lapworth, Arthur und **Hann**, A. C. Osborn. . . . Menthyl formyl-phenylacetate [and its copper and sodium derivatives, acetyl and benzoyl derivatives, and phenylcarbamate; also the action of hydroxylamine and of hydrazines on it]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1491-1499); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (144).

***o*-Oxycinnamic acid**

(Cumarin).

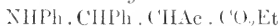
Furrer, Friedrich. Beitrag zur Kenntnis von Umwandlungsprodukten amidierter Cumarine. Diss. Tübingen F. Pietzker, 1902, (42). 23 cm.

***p*-Oxycinnamic acid.**

Jaeger, F. M. Krystallographische Untersuchungen an einer Reihe organischer Verbindungen [Aethyläther der para-Methoxy-zimmtsäure]. N. Jahrb. Min., Stuttgart, 1903, **1**, (1-28).

**Benzylacetoacetic acid**

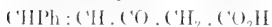
PHENYLAMINO BENZYLACETOACETIC ACID.

Ethyl ester

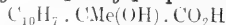
Biltz, Wilhelm. Bemerkungen über die Dissociation des Benzylidenanilin-acetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4438-4440).

Rabe, Paul. Ueber die vermeintliche Scheidung der beiden desmotropen Formen des Acetessigesters durch Herrn R. Schiff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3947-3952).

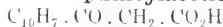
Schiff, Robert. Ueber die drei isomeren Benzalanilacetessigesters. Antwort an Hrn P. Rabe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4325-4328).

**Cinnamoylacetic acid***Ethyl ester.*

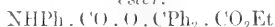
Weiss, Rudolf. Ueber Cinnamylessig-ester und die beiden (α - und β -) Naphthylessigester, nebst einigen Abkömmlingen derselben. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (55). 23 cm.

 **α -Oxy- α -naphthylpropionic acid***(α -Naphthylmethylglycollic acid).*

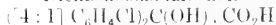
Grignard, Victor. Sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes et leur application à des synthèses d'acides, d'alcools et d'hydrocarbures. Lyon, 1901, (119). 25 cm.

 **α -(and β -) Naphthoylacetic acid***Ethyl ester.*

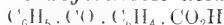
Weiss, Rudolf. Ueber Cinnamylessig-ester und die beiden (α - und β -) Naphthylessigester. Diss. Kiel, 1902, (55). 23 cm.

**Benzilic acid** $\text{Ph}_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Phenylcarbamyl derivative of the ethyl ester.*

Lambling, E. Action de l'isocyanate de phényle sur les éthers de quelques oxyacides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, (871-875).

DICHLOROBENZILIC ACID

Montagne, P. J. . . . Transposition intramoléculaire atomique chez les dicétones aromatiques α [étudiée spécialement dans le cas de la transformation du 4,4'-dichlorobenzile en l'acide dichlorobenzilique 4,4']. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (6-29).

**Benzoylbenzoic acid**

Tétty, L. Action du pentachlorure de phosphore sur l'acide tétrachloro- α -benzoylbenzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (183-186).

ACID $C_{15}H_{12}O_3$

Oxyphenylcinnamic acid



p-ETHOXYPHENYL-*o*-NITROCINNAMIC ACID

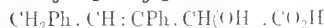


i.e. $EtO \cdot C_6H_4 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$

and the corresponding *o*-amino-acid



Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (135-173).

ACID $C_{17}H_{16}O_3$ α -Oxy-diphenylpentenoic acid

Reis, Felix. Zur Kenntniss der Condensationsprodukte der α -Keton säuren und ihrer Umwandlungsprodukte. Diss., Basel. Strassburg i. E. J. Singer, 1902, (56). 21 cm. 1 M.

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_3$ ACIDS $C_{15}H_{11}O_3$

2-Oxyphenanthrene 3-carboxylic acid

and its *methyl ester* and *acetyl derivative*.

Werner, A. und Kunz, J. Ueber Oxyphenanthrencarbonsäuren. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4419-4429).

3-Oxyphenanthrene 2-carboxylic acid

and its *methyl ester* and *acetyl derivative*.

Werner, A. und Kunz, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4419-4429).

ACIDS $C_nH_{2n-24}O_3$ Acid $C_{22}H_{20}O_3$

Riiber, C. N. Die Synthese der α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2411-2415).

SULPHONIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

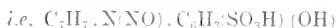
Pluss, Otto. Recherches sur les acides α -sulfo-, α -oxy- et α -nitrophthaliques et sur un produit dérivé de l'acide 1,5-naphtholsulfonique. Thèse sc. Genève 1900-1901, (82). 8vo.

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_4S$ SULPHONIC ACIDS $C_6H_6O_4S$

Phenol sulphonic acid

*o*-AMINOPHENOL SULPHONIC ACID

Crocker, J. C. [Action of picryl chloride on *o*-aminophenolsulphonic acid.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, 343.

p-TOLYL-*m*-AMINOPHENOL SULPHONIC ACID.Nitroso-derivative $C_{13}H_{12}O_5N_2S$ *m*-oxyphenyl-*p*-tolyl nitrosamine sulphonic acid.

Gnehm, R. und Veillon, I.[ouis]. Zur Kenntniss des *m*-Oxyphenyl-*p*-tolylamins. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **65**, 1902, (49-81).

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2n-12}O_4S$ SULPHONIC ACIDS $C_{10}H_6O_4S$

Naphthol sulphonic acid



6-NITRO-2-NAPHTHOL 8-SULPHONIC ACID.

Jacchia, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

AMINO- β -NAPHTHOL SULPHONIC ACID

Crocker, J. C. [Action of picryl chloride on sodium amino- β -naphthol-sulphonate.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, 342.

6-AMINO- 2-NAPHTHOL 8-SULPHONIC ACID.

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituierte Derivate des Naphthalins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_4S_4$

Benzene *m*-dithiodisulphonic acid

$C_6H_6O_4S_4$ i.e. $C_6H_4(SO_2.SH)_2$

Troeger, J[ulius] und **Meine**, W. Ueber einige Salze der *m*-Benzoldithio-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2164-2168).

BENZENOID ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-6}O_4$

ACIDS $C_7H_6O_4$

s-Dioxybenzoic acid

$C_6H_3(OH)_2.CO_2H$ [1 : 3 : 5]

Dimethyl derivative $C_9H_{10}O_4$

and its *methyl ester*.

Bülow, Carl und **Riess**, Gustav. Ueber das 3, 5-Dimethoxybenzoylaceto-phenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3900-3905).

Ethyl ester of the dimethyl derivative

$C_6H_3(OMe)_2.CO_2Et$

Kostanecki, St[anislaus] von und **Weinstock**, P. Ueber das 3,3',5'-Trioxy-flavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2885-2887).

Protocatechuic acid

$C_6H_3(OH)_2.CO_2H$ [4 : 3 : 1]

Piutti, A. et **Comanducci**, E. Sur les acides de *Bignonia Catalpa*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (613-620).

Oxysalicylic acid

$C_6H_3(OH)_2CO_2H$ [4 : 2 : 1]

NITRO-OXY-SALICYLIC ACID.

Methyl derivative

$C_8H_7O_6N$ i.e.

$MeO.C_6H_2(OH)(NO_2).CO_2H$

Gilbody, A. W. and **Perkin**, W. H., jun. [Nitromethoxysalicylic acid

(m. p. 230°) formed by the action of nitric acid on trimethylbrazilone and by nitration of *p*-methoxysalicylic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1056).

ACID $C_8H_6O_4$

Dioxytoluic acid

$HO.CH_2.C_6H_3(OH).CO_2H$

Methyl derivative

$MeO.CH_2.C_6H_3(OH).CO_2H$

(*Methoxymethylsalicylic acid*)

and its *methyl ester and amide*.

Auwers, K[arl] und **Huber**, L. Ueber Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (124-131).

ACIDS $C_9H_{10}O_4$

Dioxyphenylpropionic acid

[1 : 3 : 1] $C_6H_3(OH)_2.CHMe.CO_2H$

and its *dimethyl derivative*

$C_6H_3(OMe)_2.CHMe.CO_2H$

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

β -p-Dioxyphenylpropionic acid

$C_6H_4(OH).CH(OH).CH_2.CO_2H$

TRIBROMODIOXYPHENYLPROPIONIC ACID

$C_6H_2Br_2(OH).CH(OH).CHBr.CO_2H$

Methyl derivative of the methyl ester

$HO.C_6H_2Br_2.CH(OMe).CHBr.CO_2Me$

[4 : 3 : 5 : 1] and *Ethyl derivative*

$HO.C_6H_2Br_2.CH(OEt).CHBr.CO_2H$

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

ACIDS $C_{13}H_{12}O_4$

Dioxyphenylbutyric acid

$HO.CHPh.CH_2.CH(OH).CO_2H$

α -OXY- γ -PHENYL-BUTYROLACTONE

$C_{10}H_{10}O_3$ i.e.

$CHPh < \begin{matrix} CH_2 \\ O \end{matrix} . CH . OH$

Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueber das α -Hydroxyphenylbutyrolacton und seine Ueberführung in Benzoylpropionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3767-3769).

ACIDS $C_6H_{2n-16}O_4$ ACIDS $C_6H_6O_4$ *o*-Oxyphenylglyoxylic acid $HO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CO_2H$ aq(*Oxybenzoylformic acid*).

Fritsch, Paul. Der Wassergehalt der *o*-Oxybenzoylameisensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4346).

Phthalic acid

 $C_6H_4(CO_2H)_2$

Chardin, D. Les acides phtaliques. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (832-835).

Marckwald, W[illy]. Ueber einige Amylester substituierter Phthalsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1602-1606).

Salt $(NMe_4)MeC_6H_4O_4$

Willstätter, Richard und **Kahn**, Walter. Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757-2761).

Compound $C_6H_4(CO_2SbCl_4)_2$

Rosenheim, Arthur und **Loewenstamm**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1115-1130).

Mono- and di-phenyl, and mono- and di-benzyl esters.

Bischoff, C. A. and **Hedenström**, A. von. Ueber Phenyl- und Benzyl-Ester der Glutar-, Fumar-, Malein- und Phthal-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4084-4094).

NITROSO-MONOANILIDE

$$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot OH \\ \diagdown CO \cdot N(NO) \cdot C_6H_5 \end{matrix}$$

Kuhara, Mitsuru and **Fukui**, Matsuo. [Oxyphthalyl-nitroso-aniline.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (224-236); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **26**, 1901, (454-463).

NITROSO-MONO-TOLUIDIDE

$$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot OH \\ \diagdown CO \cdot N(NO) \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \end{matrix}$$

Kuhara, Mitsuru and **Fukui**, Matsuo. [Oxyphthalyl-nitroso-*o*-toluidine.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (224-236); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **26**, 1901, (454-463).

DIANILIDE $C_6H_4 \cdot CO \cdot NHPh_2$

Hoogewerff, S[ebastian] and **Dorp**, W[illem] A[nn]e van. On the [identity of the so-called] "*α*-phenylphthalic-imide" of M. Kuhara and M. Fukui [with the phthalic - diphenyldiamide]. (Dutch.) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (210-217).

PHTHALIMIDE *v.* 1660.

DICHLOROPHTHALIC ACID

 $C_6H_4O_4Cl_2$ i.e. $C_6H_2Cl_2 \cdot CO_2H_2$

Crossley, Arthur William and **Le Sueur**, Henry Rondel. . . . 3:5-Dichloro-*o*-phthalic acid [and its anhydride, silver salt, diethyl ester, anil, and imide]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1533-1537); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (190-191).

3-NITROPHTHALIC ACID

 $C_6H_3(NO_2) \cdot CO_2H$ [3:2:1]*Anhydride and methyl esters.*

Also the two 3-Nitrophthalamic acids
 $C_6H_3(NO_2) \cdot CO \cdot NH_2 \cdot CO_2H$

Kahn, Robert. Ueber die Aufspaltung von Säureanhydriden durch Alkohole und Alkylate und den Mechanismus der Esterbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3857-3883).

——— Ueber Derivate der 3-Nitrophthalsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (471-472).

ACIDS $C_9H_6O_4$

Phenylmalonic acid

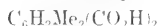
 $C_6H_5 \cdot CH(CO_2H)_2$

BROMOPHENYLMALONIC ACID. *Ethyl ester*
 $CPhBr \cdot CO_2Et_2$

Wheeler, H. L. and **Johnson**, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690).

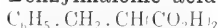
ACIDS $C_{10}H_{10}O_4$

Xylene dicarboxylic acid

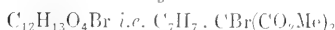


Korczynski, Anton von. Ueber die Einwirkung des Broms auf das Durol, Pentamethyl- und Hexamethyl-Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (868-872).

Benzylmalonic acid

 α -BROMO-BENZYLMAONIC ACID.

Methyl ester



Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Ueber halogensubstituirte Malonsäuren und deren Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1813-1821).

PHENYLAMINOBENZYLMAONIC ACID



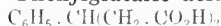
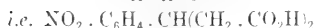
Methyl ester

and the methyl ester of phenylamino-*o*-nitrobenzylmalonic acid.

Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Ueber Anilinoimlonsäureester und dessen Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

Phenylsuccinic acid.

Waldenberger, Charles Adolph. Ueber die Elektrolyse der Estersalze der Phenylbernsteinsäure mit fettsauren Salzen. Phil. Diss. Basel, 1901-1902 (64). 8vo.

ACIDS $C_{11}H_{12}O_4$ β -Phenylglutaric acid*o*-NITRO- β -PHENYLGLUTARIC ACID

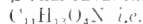
and the corresponding *p*-nitro and *o*-*p*-dinitro derivatives.

Schroeter, G[eorg] und **Meerwein**, Hans. Ueber nitrirte β -Phenylglutarsäuren und deren Reduktionsproducte. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2073-2078).

m- and *p*-NITROPHENYLGLUTARIC ACIDS

and their *anhydrides* and *monoanilides*.

Avery, S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (48-59).

p-AMINO- β -PHENYLGLUTARIC ACID

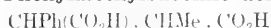
Its *copper salt*, *methyl ester* and *acetyl derivative*.

Schroeter, G[eorg] und **Meerwein**, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2073-2078).

o-NITRO-*p*-AMINO- β -PHENYLGLUTARIC ACID

and *o*-*p*-DIAMINO- β -PHENYLGLUTARIC ACID.

Schroeter, G. und **Meerwein**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2073-2078).

s-Phenylmethylsuccinic acid

Ruhemann, Siegfried. [Formation of *s*-phenylmethylsuccinic acid, and its silver, lead and barium salts.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1216-1217); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181-182).

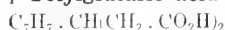
m-Tolyl-methylmalonic acid

Amide of the Seminitrile



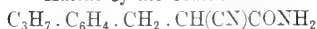
(*m*-Tolyl-cyanopropionamide).

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).

ACIDS $C_{12}H_{14}O_4$ *p*-Tolylglutaric acid

and its *anhydride*, *monoanilide*, and *phenylimide*.

Avery, S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (48-59).

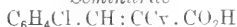
ACIDS $C_{13}H_{16}O_4$ **Cymylmethylmalonic acid***Amide of the Seminitrile**(Cymyleyanacetamide)*

or α -cyanopropylphenylhydrocinnamic acid
(amide).

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).

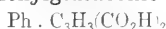
ACIDS $C_nH_{2n-12}O_4$ ACIDS $C_{10}H_8O_4$ **Benzylidene-malonic acid**

p-CHLOROBENZYLIDENE-MALONIC ACID.

Seminitrile*(α -Cyano-*p*-chlorocinnamic acid)*

and its *ethyl* and *methyl* esters.

Walther, R. von und **Raetze**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (258-290).

ACIDS $C_{11}H_{10}O_4$ **β -Phenylglutaconic acid**

AND ITS ANHYDRIDE.

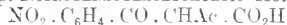
Buchner, Eduard und **Schröder**, Heinrich. Derivate des 1.2-Pyrans oder Cumalins aus Pyrazolinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

Benzoylacetoacetic acid

Condensation products of the ester with diazonium compounds.

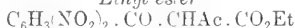
Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl-1.3-ketosäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

(D-3218)

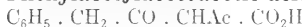
p. NITROBENZOYLACETOACETIC ACID

Preparation of the ethyl ester and its condensation with diazonium compounds.

Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

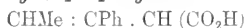
m-DINITROBENZOYLACETOACETIC ACID.*Ethyl ester*

Berend, [Ludwig] und **Heymann**, F. Ueber *m*-Dinitroacetophenon und seine Derivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (290-294).

ACID $C_{12}H_{12}O_4$ **Phenylacetylacetoacetic acid**

Diazonium condensation compounds.

Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl-1.3-ketosäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

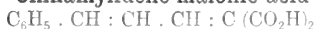
ACID $C_{13}H_{14}O_4$ γ -Phenyl- β -propenyl-succinic acid

(Ethylidenephénylpyrotartaric acid)
and its salts.

Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

 γ -Ethyl- γ -phenylitaconic acidand α -ethyl- α -phenylisoitaconic acid.

Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

ACIDS $C_nH_{2n-14}O_4$ ACIDS $C_{12}H_{10}O_4$ **Cinnamylidene-malonic acid**

and its polymeride.

Riiber, C. N. Die Synthese der α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2411-2415).

2 o

Kohler, Elmer P. The action of light on cinnamylidenemalononic acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (233-240).

Benzylideneglutaconic acid

Ph. CH : C(CO₂H) . CH : CH . CO₂H

Henrich, Ferdinand. Zur Kenntniss des Glutaconsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1663-1667).

ACIDS $C_nH_{2n-18}O_4$

ACIDS $C_{15}H_{12}O_4$

Dioxyphenylcinnamic acid

C₆H₃(OH)₂ . CH : CPh . CO₂H

3-OXY-4-METHOXY-2-AMINO- α -PHENYL-CINNAMIC ACID and 3-OXY-4-METHOXY-2-DIAZO- α -PHENYL-CINNAMIC ACID.

Pschorr, R[obert] und Vogtherr, H. Ueber die Synthese des Acetyl-methylmorpholchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4412-4415).

Diphenylmethanedicarboxylic acid.

DIAMINODIPHENYLMETHANE DICARBOXYLIC

ACID $C_{15}H_{14}O_4N_2$

and its *dimethyl ester* and *acetyl* and *benzoyl derivatives*.

Heller, Gustav und Fiesselmann, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (118-137).

ACID $C_{17}H_{16}O_4$

Oxydiphenylpropylglyoxylic acid

HO . CH (C₇H₇) . CHPh . CO . CO₂H

LACTONE O $\left\langle \begin{array}{c} \text{CH}(C_7H_7) \\ \text{CO} \cdot \text{CO} \end{array} \right\rangle \text{CHPh}$

Reis, Felix. Zur Kenntnis der Condensationsprodukte der α -Ketonsäuren und ihrer Umwandlungsprodukte. Diss. Basel. Strassburg i. E. (J. Singer), 1902, (56). 21 cm. 1 M,

ACIDS $C_nH_{2n-26}O_4$

ACID $C_{15}H_{10}O_4$

Dioxyphenanthrene carboxylic acid.

3-METHOXY-4-OXYPHENANTHRENE 9-CARBOXYLIC ACID $C_{16}H_{12}O_4$

Pschorr, R[obert] und Vogtherr, H. Ueber die Synthese des Acetyl-methylmorpholchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4412-4415).

3.4. DIMETHOXYPHENANTHRENE? CARBOXYLIC ACID $C_{17}H_{14}O_4$

Pschorr, R[obert], Jaeckel, B. und Fecht, H. Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377-4392).

ACID $C_{17}H_{14}O_4$

Diphenylitaconic acid.

Küllenberg, Albert. Ueber die drei Nitrobenzaldiphenylitaconsäuren, ihre Synthese und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (47). 22 cm.

ACID $C_{18}H_{16}O_4$

α -Truxillic acid.

Riiber, C. N. Die Synthese der α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2411-2415).

Das directe Ueberführen der Zimmtsäure in α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2908-2909).

DIBROMTRUXILLIC ACID $C_{18}H_{14}O_4Br_2$
and its *diethyl ester*.

Krauss, R. Ueber Dibrom- α -truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2931-2933).

ACIDS $C_nH_{2n-24}O_4$

ACID $C_{18}H_{12}O_4$

o-Carboxy-2-phenyl- α -naphthoic acid
[1:2] CO₂H . C₆H₄ . C₁₀H₆ . CO₂H [2:1']

Graebe, [Charles] und Gnehm, R., jun. Ueber Chrysodiphensäure (2-Phenyl-naphthalin-1.2'-dicarbonsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2744-2746).

ACIDS $C_nH_{2n-28}O_4$

ACID $C_{23}H_{16}O_4$

Dibenzoylmesitylenic acid

$C_6HMe_2Bz_2 \cdot CO_2H$

Mills, William Hobson and **Easterfield**, Thomas Hill. [*as*-Dibenzoylmesitylenic acid and its salts and methyl ester: also its oxidation. *s*-Dibenzoylmesitylenic acid and its salts; also its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1311-1324); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (167-169).

SULPHONIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_5S$

SULPHONIC ACID $C_6H_5O_5S$

***o*-Dioxybenzene sulphonic acid**

$C_6H_3(OH)_2SO_3H$

Monomethyl derivative

$C_6H_3(OH)(OMe) \cdot SO_3H$

(*Guaiacol sulphonic acid*).

Hähle. Ueber Guajacolsulfonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (95-96).

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2n-8}O_5S$

SULPHONIC ACID $C_6H_4O_5S$

Quinone sulphonic acid

$C_6H_3O_2 \cdot SO_3H$

Staebel, Rupert. Ueber Benzochinon-Sulfosäure. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (44). 21 cm.

SULPHONIC ACIDS $C_7H_5O_5S$

***o*-Sulphobenzoic acid**

$SO_3H \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$

IMIDE

(*Saccharin*).

Bornstein, Karl. Zur Saccharinfrage. Entgegnung auf den Aufsatz des Herrn (D-3218)

Dr. med. et phil. R. O. Neumann Die Wirkung des Saccharin auf den Stickstoffumsatz des Menschen. (Druck von A. Wohlfeld, Magdeburg.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl, (117-137).

SULPHONIC ACID $C_nH_{2n-20}O_5S$

SULPHONIC ACIDS $C_{14}H_6O_5S$

Anthraquinone sulphonic acid.

1-AMINO-ANTHRAQUINONE 2-SULPHONIC

ACID $C_{14}H_9O_5NS$ i.e.

$C_6H_4 \cdot C_2O_2 : C_6H_2(NH_2) \cdot SO_3H$

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

BENZENOID ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-8}O_5$

ACIDS $C_7H_6O_5$

Trioxybenzoic acid.

Power, Frederick B. and **Shedden**, Frank. [Ethyl dinitrodiacetyl-gallate, ethyl dinitrotriacylgallate, ethyl dinitrogallate, ethyl aminogallate hydrochloride, ethyl diazogallate and ethyl diaminogallate hydrochloride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (73-78).

DERIVATIVE

$C_{11}H_{12}O_7$ i.e.

$CO_2H \cdot CH_2 \cdot OC_6H_3(OMe) \cdot CO_2H$

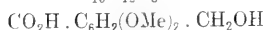
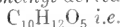
Perkin, W. H., *jun.*, **Yates**, J. and **Gilbody**, A. W. [2-Carboxy-5:6-dimethoxyphenoxyacetic acid from the oxidation of tetramethylhaematoxylin; its silver salt and anhydride.]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (240-242).

ACIDS $C_6H_8O_5$

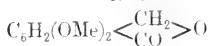
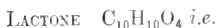
Trioxytoluic acid



Dimethyl derivative



(Meconinic acid).

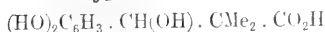


(m-Meconine).

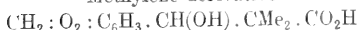
Perkin, W. H., jun. [Formation of m-meconine by the action of heat on the lactone of dimethoxycarboxymandelic acid; also its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1027-1028).

ACID $C_{11}H_{14}O_5$

Trioxyphenylvaleric acid



Methylene derivative



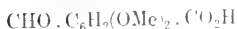
(Oxypiperonyldimethylpropionic acid).

Mušinskij, P. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (370-375).

ACIDS $C_nH_{2n-10}O_5$ ACID $C_8H_8O_5$ 

Dimethyl derivative:

Opianic acid

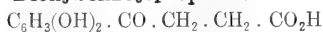


Book, G. Ueber die Reaction von Aceton gegen Nitroopiansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1489-1502).

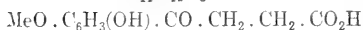
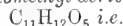
Sienicki, Tadeusz. Kondensationen von Opian- und Bromopiansäure mit Cyanessigsäure und Derivaten der letzteren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (47); Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat., 1901, (109-153).

ACID $C_{10}H_{10}O_5$

Dioxybenzoylpropionic acid

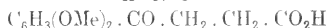
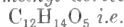


Monomethyl derivative



Perkin, W. H., jun. [6-Hydroxy-4-methoxybenzoylpropionic acid and its barium salt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (231-232).

Dimethyl derivative



Perkin, W. H., jun., and Ormerod, E. [Dimethoxybenzoylpropionic acid and its synthesis.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (233-234).

ACID $C_{11}H_{12}O_5$ 

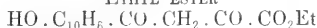
Phenylparaconic acid.

Kreutz, Ad. Ueber die Trennung der Phenylparaconsäure in ihre optisch activen Componenten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (127-139).

ACIDS $C_nH_{2n-16}O_5$ ACID $C_{14}H_{10}O_5$

o-Oxynaphthoylepyruvic acid

ETHYL ESTER



Kostanecki, St[anislaus] von und Froemdsdorff, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (859-161).

ACID $C_{15}H_{12}O_5$

Trioxyphenylcinnamic acid



p-Methoxyphenyl-(v)2-nitro-3,4-dimethoxycinnamic acid $C_{18}H_{17}O_7N$ and p-methoxyphenyl-(v)2-amino-3,4-dimethoxycinnamic acid $C_{18}H_{19}O_5N$

Pschorr, R[obert], Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

p-Methoxyphenyl-2-nitro-3-acetoxy-4-methoxycinnamic acid $C_{19}H_{17}O_8N$ and *p*-Methoxyphenyl-2-amino-3-acetoxy-4-methoxycinnamic acid.

Pschorr, R[obert], **Seydel**, C. und **Stöhrer**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

ACIDS $C_nH_{2n-20}O_5$

ACID $C_{15}H_{10}O_5$

Trioxyphenanthrene carboxylic acid.

3.4.6-TRIMETHOXYPHENANTHRENE

9-CARBOXYLIC ACID $C_{13}H_{16}O_5$

Pschorr, R[obert], **Seydel**, C. und **Stöhrer**, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

3.6-DIMETHOXY-4-ACETOXY-PHENANTHRENE

9-CARBOXYLIC ACID $C_{19}H_{16}O_6$

Pschorr, R., **Seydel**, C. und **Stöhrer**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

SULPHONIC ACIDS CONTAINING SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-20}O_6S$

ACID $C_{14}H_8O_6S$

Oxyanthraquinone sulphonic acid

$C_6H_4 : C_2O_2 : C_6H_2(OH)_2 \cdot SO_3H$

1-AMINO-4-OXY-ANTHRAQUINONE 3-SULPHONIC ACID $C_{14}H_9O_6N_3S$ i.e.

$C_6H_4 : C_2O_2 : C_6H(NH_2)(OH) \cdot SO_3H$

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

ACID $C_nH_{2n-22}O_6S$

ACID $C_{19}H_{16}O_6S$

Trioxytriphenylmethane sulphonic acid

$(C_6H_4OH)_3C \cdot SO_3H$

Trimethyl derivative $C_{22}H_{22}O_6S$ i.e.,

$C(C_6H_4 \cdot OCH_3)_3SO_3H$

(Tri-*p*-anisylmethylsulphonic acid).

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. (2. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

DISULPHONIC ACIDS CONTAINING SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-6}O_6S_2$

ACID $C_6H_6O_6S_2$

Benzene disulphonic acid

$C_6H_4(SO_3H)_2$

Troeger, J[ulius] und **Meine**, W. Ueber die Einwirkung von Arylaminen auf *m*-Benzoldisulfonchlorid und 1.2.4-Toluoldisulfonchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

ANILIDE $C_{18}H_{16}O_4N_2S_2$ i.e.

$C_6H_4(SO_2NHPb)_2$ also its

Dibenzyl and *Diacetyl* derivatives.

Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**, R. Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

ACID $C_7H_8O_6S_2$

Toluene disulphonic acid

$MeC_6H_3(SO_3H)_2[1 : 2 : 4]$

Anilide $C_{19}H_{16}O_4N_2S_2$ i.e.

$C_6H_3(CH_3)(SO_2NH \cdot Ph)_2$

Troeger, J[ulius] und **Meine**, W. Ueber die Einwirkung von Arylaminen auf *m*-Benzoldisulfonchlorid und 1.2.4-Toluoldisulfonchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

o- and *m*-Toluide $C_{21}H_{22}O_4N_2S_2$

Troeger, J[ulius] und **Meine**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

ACIDS $C_nH_{2n-16}O_6S_2$

ACIDS $C_{14}H_{12}O_6S_2$

Diphenylethylene disulphonic acid.

DINITRODIPHENYLETHYLENE DISULPHONIC

ACID $C_{14}H_{10}O_6N_2S_2$

(Dinitrostilbene disulphonic acid).

Escales, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4146-4149).

**BENZENOID ACIDS WITH SIX
OXYGEN ATOMS.**

ACIDS $C_nH_{2n-6}O_6$

ACID $C_9H_{10}O_6$

Tetraoxyphenylpropionic acid.

Methylene-dimethyl derivative

$CH_2 : O_2 : C_6H(OMe)_2 \cdot CHMe \cdot CO_2H$

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

ACIDS $C_nH_{2n-10}O_6$

ACID $C_8H_6O_6$

Dioxyphthalic acid

$C_6H_2(OH)_2(CO_2H)_2$

Dimethyl derivative

$C_{10}H_{10}O_6$ *i.e.* $(MeO)_2C_6H_2(CO_2H)_2$

Perkin, W. H. jun. [Formation of *m*-hemipinic acid by the action of heat on dimethoxycarboxy-benzoylformic acid and by the oxidation of *m*-meconine and of brazilinic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1008-1040).

ACID $C_9H_8O_6$

Dioxycarboxyphenylacetic acid

$(CO_2H \cdot C_6H_2(OH)_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Dimethyl derivative

$C_{11}H_{12}O_6$ *i.e.*

$CO_2H \cdot CH_2 \cdot C_6H_2(OMe)_2 \cdot CO_2H$

Perkin, W. H. jun. [Dimethoxycarboxybenzylformic acid from the oxidation of trimethylbrazilin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1028-1029).

ACID $C_{12}H_{14}O_6$

Dimethylamino-derivative

$C_{14}H_{18}O_6N$ *i.e.*

$C_8H_6O_3(CHMe \cdot OH) \cdot CH(NMe_2) \cdot CO_2H$

Freund, Martin und **Bamberg, Paul.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739-1754).

ACIDS $C_nH_{2n-12}O_6$

ACID $C_{10}H_8O_6$

Dioxybenzoylpyruvic acid

$C_6H_3(OH)_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2H$

Ethyl derivative of the ethyl ester

$C_{14}H_{16}O_6$ *i.e.* [5:2:1]

$C_6H_3(OEt)(OH) \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2Et$

David, E. und **Kostanecki, St[anislaus] v.** Ueber das 2-Oxychromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2547-2549).

ACID $C_{12}H_{12}O_6$

**Trimethylbenzene tricarboxylic
acid**

[5:4:3:2:1] $C_6HMe_2(CH_2 \cdot CO_2H)(CO_2H)_2$

(*Dimethylhomophthalic carboxylic acid*).

Wolff, Ludwig. Condensationsprodukte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

ACIDS $C_nH_{2n-30}O_6$

ACID $C_{23}H_{16}O_6$

Dibenzoyl-uvitic acid

$C_6HMeBz_2(CO_2H)_2$

Mills, William Hobson und **Easterfield, Thomas Hill.** [*s*-Dibenzoylavitic acid and its salts and methyl ester. *as*-Dibenzoylavitic acid and its salts.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1320-1322); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (167-169).

**SULPHONIC ACID WITH SEVEN
OXYGEN ATOMS.**

ACID $C_nH_{2n-14}O_7S_2$

ACID $C_{13}H_{12}O_7S_2$

Tolylphenoldisulphonic acid.

p-TOLYL-*m*-AMINOPHENOL DISULPHONIC

ACID $C_{13}H_{13}O_7NS_2$

Gnehm, R. und **Veillon, L.** J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

also the TRISULPHONIC ACID $C_{13}H_{13}O_{10}NS_3$

Gnehm, R. und **Veillon, L.** J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

**BENZENOID ACIDS WITH SEVEN
OXYGEN ATOMS.**

ACIDS $C_nH_{2n-10}O_7$

ACID $C_9H_8O_7$

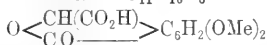
Trioxycarboxyphenylacetic acid
 $CO_2H \cdot C_6H_2(OH)_2 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$

Dimethyl derivative

$C_{11}H_{12}O_7$ *i.e.*

$CO_2H \cdot C_6H_2(OMe)_2 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$

LACTONE $C_{11}H_{10}O_6$ *i.e.*



Perkin, W. H. jun. [Lactone of dimethoxycarboxymandelic acid and the action of heat on it]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1026-1027).

ACIDS $C_nH_{2n-12}O_7$

ACIDS $C_9H_6O_7$

Dioxycarboxyphenylglyoxylic acid

$CO_2H \cdot C_6H_2(OH)_2 \cdot CO \cdot CO_2H$

Dimethyl derivative

$C_{11}H_{10}O_7$ *i.e.*

$CO_2H \cdot CO \cdot C_6H_2(OMe)_2 \cdot CO_2H$

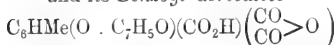
Perkin, W. H. jun. [Dimethoxycarboxybenzoylformic acid, from the oxidation of trimethylbrazilin, and its salts; also the action of heat and of hydroxylamine and semicarbazide on it, and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1008-1026).

ACID $C_{10}H_8O_7$

Cochenillic acid.

ANHYDRIDE $C_{10}H_6O_6$

and its *Benzoyl derivative*



Liebermann, C[arl] und Lindenbaum, S. Ueber die Acetylierung der Cochenillesäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2910-2919).

ACETYLCOCHENILIC ACID $C_{12}H_{10}O_8$

and its *anhydride* $C_{12}H_8O_7$

Liebermann, C[arl] und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2910-2919).

Trioxybenzoyl-pyruvic acid

$C_6H_2(OH)_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2H$

Ethyl ester of the dimethyl ether

[4 : 6 : 2 : 1]

$C_6H_2(OMe)_2(OH) \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2Et$

Kostanecki, St[anislaus] von und Ruijter de Wildt, J. C. de. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

**SULPHONIC ACIDS WITH EIGHT
OXYGEN ATOMS.**

SULPHONIC ACIDS.

$C_nH_{2n-8}O_8S_2$

SULPHONIC ACID $C_7H_6O_8S_2$

Disulphobenzoic acid

$C_6H_3(SO_3H)_2CO_2H$

Preparation.

Hohenemser, W. Notiz zur Darstellung von Anthrachryson. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2305-2306).

**BENZENOID ACIDS WITH EIGHT
OXYGEN ATOMS.**

ACIDS $C_nH_{2n-16}O_8$

ACID $C_{13}H_{10}O_8$

Phenylcarboxyaconitic acid

$C_6H_5 \cdot C(CO_2H)_2 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [Formation of ethyl phenylcarboxyaconitate from ethyl phenylmalonate and ethyl chlorofumarate, and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1214-1217); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181-182).

ACID $C_{14}H_{12}O_8$

Benzylcarboxyaconitic acid

$CH_2Ph \cdot C(CO_2H)_2 \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

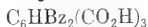
Ruhemann, Siegfried. [Formation of ethyl benzylcarboxyaconitate from ethyl benzylmalonate and ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1214).

ACID $C_nH_{2n-22}O_8$ Ellagic acid $C_{14}H_6O_8$

Engelbrecht, Ad. Gallogen, ein neues Darmadstringens. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (580).

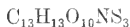
ACID $C_nH_{2n-32}O_8$ ACID $C_{23}H_{14}O_8$

Dibenzoyltrimesic acid



Mills, William Hobson and Easterfield, Thomas Hill. [Dibenzoyltrimesic acid and its salts.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1322-1323); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (167-169).

SULPHONIC ACID WITH TEN OXYGEN ATOMS.

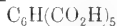
p-TOLYL-*m*-AMINOPHENOL TRISULPHONIC ACID

Gnehm, R. und Veillon, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

BENZENOID ACIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-16}O_{10}$ ACID $C_{11}H_6O_{10}$

Benzene pentacarboxylic acid



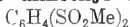
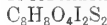
Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

SULPHONES.

DISULPHONES.

SULPHONE $C_8H_{10}O_4S_2$

Phenylene dimethyl disulphone

*m*-PHENYLENE DI-IODOMETHYL DISULPHONE

Autenrieth, W. und Hennings, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

SULPHONES $C_{11}H_{16}O_4S_2$

Benzylidene diethyl disulphone

*o*-, *m*- and *p*-NITROBENZYLIDENE DIETHYL DISULPHONE

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

SULPHONE $C_{12}H_{18}O_4S_2$

Phenylethylidene diethyl disulphone

*m*- and *p*-NITRO-PHENYLETHYLIDENE DIETHYL DISULPHONE

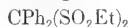
Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

m-AMINOPHENYLETHYLIDENE DIETHYL DISULPHONE

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

SULPHONES $C_{17}H_{26}O_4S_2$

Diphenylmethylene diethyl disulphone

*m*- and *p*-NITRO-DIPHENYLMETHYLENE DIETHYL DISULPHONE

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

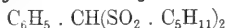
m-AMINO-DIPHENYLMETHYLENE DIETHYL
DISULPHONE



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2243–2354).

SULPHONES $\text{C}_{17}\text{H}_{28}\text{O}_4\text{S}_2$

Benzylidene diamyl disulphone



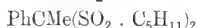
m- and *p*-NITROBENZYLIDENE DIAMYL
DISULPHONE



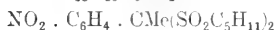
Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

SULPHONES $\text{C}_{18}\text{H}_{30}\text{O}_4\text{S}_2$

**Phenylethylidene diamyl
disulphone**



m-NITROPHENYLETHYLIDENE DIAMYL
DISULPHONE



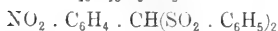
Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

SULPHONES $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4\text{S}_2$

Benzylidene diphenyl disulphone



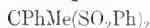
o-, *m*-, and *p*-NITROBENZYLIDENE DIPHENYL
DISULPHONE



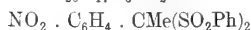
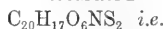
Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

SULPHONES $\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{O}_4\text{S}_2$

**Phenylethylidene diphenyl
disulphone**



m-NITROPHENYLETHYLIDENE DIPHENYL
DISULPHONE



and the corresponding amino-compound
 $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{O}_4\text{NS}_2$

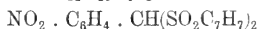
Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

SULPHONES $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_4\text{S}_2$

Benzylidene dibenzyl disulphone



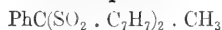
o-, *m*- and *p*-NITROBENZYLIDENE DIBENZYL
DISULPHONE



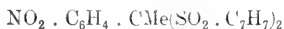
Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

SULPHONES $\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{O}_4\text{S}_2$

**Phenylethylidene dibenzyl
disulphone**

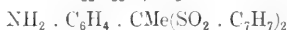


and the *m*-NITRO-DERIVATIVE

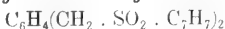


Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

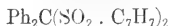
m-AMINOPHENYLETHYLIDENE DIBENZYL
DISULPHONE



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

o-Xylylene dibenzyl disulphone

Autenrieth, W. und Hennings, R.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1388-1400).

SULPHONE C₂₇H₂₄O₄S₂**Diphenylmethylen dibenzyl disulphone**

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

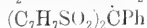
**m- and p-NITRODIPHENYLMETHYLENE
DIBENZYL DISULPHONE**

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

TRISULPHONES.**SULPHONE C₃₁H₃₂O₆S₃****Tribenzyl phenylbutenyl trisulphone**

(2.2.4-Tribenzylsulphone-4-phenyl-
butane).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der
Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen
über schwefelhaltige Derivate ungesät-
tigter Ketone. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (799-816).

SULPHONE C₃₆H₃₄O₆S₃**Tribenzyl diphenylpropenyl trisulphone**

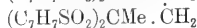
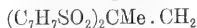
(1.1.3-Tribenzylsulphone-1.3-diphenyl-
propane).

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

TETRASULPHONES.**SULPHONE C₃₂H₃₄O₈S₄****Tetrabenzyl dimethylacetylene tetrasulphone**

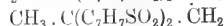
(2.2.3.3-Tetrabenzylsulphonebutane
or Diacetyltetrabenzylsulphone).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der
Disulfone. VIII. Weitere Mitthei-
lungen über Mercaptol- und Sulfon-
Bildung der Diketone. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

SULPHONE C₃₄H₃₈O₈S₄**Tetrabenzyl hexinene tetrasulphone**

(2.2.5.5-Tetrabenzylsulphonehexane
or Acetonylacetone-tetrabenzylsulphone)
also the corresponding Tetraamyl and
Tetraphenyl sulphones.

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der
Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen
über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der
Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (493-505).

SULPHONES C₃₆H₄₂O₈S₄**Tetrabenzyl octinene tetrasulphone**

(2-Methyl-3.3.6.6-tetrabenzylsulphone-
heptane or Dimethylacetonylacetone-
tetrabenzylsulphone).

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

**1340 REDUCED BENZENOID
ACIDS AND CYCLIC ACIDS
OTHER THAN BENZENOID
ACIDS.**

Aschan, Ossian. Zur Genese der
Naphtene und der Naphstensäuren.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902,
(1-39).

Béhal, A. Acides campholénique et nitro-campholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).

Braun, J. von und **Rumpf**, K. Ueber einige Senföle und Sulfoharnstoffe der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (830-833).

Bredt, J[ulius], **Houben**, Jos. und **Levy**, Paul. Ueber isomere Dehydrocamphersäuren, Lauronolsäuren und Bihydrolauro-Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1286-1292).

Busch, M[ax] und **Lingenbrink**, E. Ueber die Grenzen der Bildung cyclischer Dithiokohlensäureester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (473-479).

Minguin, J. Détermination cristallographique du méthylcamphocarbonate de méthyle et du méthylcamphorcarbonate d'éthyle, de l'éther méthylique du mononitrile camphorique et de son isomère la méthylcamphorimide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (681-683).

Stähler, Arthur. Zur Kenntnis des Carbons, Eucarbons und ihrer Autoxydationsprodukte. Beiträge zur Konstitutionsbestimmung der Santonsäure bezw. des Santonins. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Tschugaëff L. Ueber Xanthogenamide der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2473-2483).

Vèzes, M. Revue des progrès réalisés dans l'étude chimique de la colophane. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (339-360).

Wallach, O[tto]. Neue Synthesen in der Terpenreihe (II). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

Zelinsky, N. D. Synthèse directe des acides hexahydroaromatiques et des acides polyméthyléniques cycliques en général. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 434-436).

Ueber eine directe Synthese hexahydroaromatischer und überhaupt cyclischer Polymethylen-carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

Zelinsky, N. D. und **Gutt**, J. Ersatz von Zink durch Magnesium bei einigen synthetischen Reactionen. [Formation of esters of cyclic oxy-acids.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2140-2144).

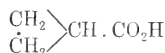
CYCLIC ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-2}O_2$

Zelinskij, N. D. Oxydation de cétones naphténiqes en les acides de la formule générale $C_nH_{2n-2}O_2$. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 846-847).

ACID $C_4H_6O_2$

Cyclopropane carboxylic acid



(Trimethylene carboxylic acid. Ethylene-acetic acid).

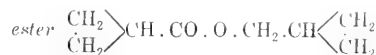
Dalle, P. [La constante de dissociation électrolytique de l'acide éthyléno-

acétique $\begin{array}{c} H_2C \\ | \\ H_2C \end{array} \rangle CH \cdot CO \cdot (OH).]$ Rec.

Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (142-143).

Kižner, N. M. Sur l'amine obtenue en partant de l'acide triméthylénecarbonique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 525-526).

Isobutyl ester, Cyclopropanecarbinyl



chloride and amide.

Dalle, P. [Sur les dérivés éthyléno-acétiques $\begin{array}{c} H_2C \\ | \\ H_2C \end{array} \rangle CH \cdot CO \cdot X].$ Rec.

Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (137-139).

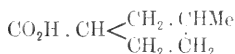
ACIDS $C_7H_{12}O_2$

Hexahydrobenzoic acid

 $C_6H_{11} \cdot CO_2H$ Synthesis.

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber eine directe Synthese hexahydroaromatischer und überhaupt cyclischer Polymethylen-carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

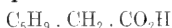
1-Methyl-cyclopentane 3-carboxylic acid



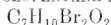
Zelinsky, N[ikolaj]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

— Sur l'acide méthyl (1) cyclopentanecarbonique (3). (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 523).

Cyclopentane-acetic acid



DIBROMOCYCLOPENTANE-ACETIC ACID



Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107); Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (159-160).

ACIDS $C_8H_{14}O_2$ Hexahydro-*o*-toluic acid

Goldschmidt, Carl. Ueber Hexahydro-*o*-tolylsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (335).

Hexahydro-*m*-toluic acid.

Synthesis.

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber eine directe Synthese hexahydroaromatischer und überhaupt cyclischer Polymethylen-carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

Cycloheptane carboxylic acid

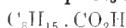


Zelinsky, N[ikolaj]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

ACIDS $C_9H_{16}O_2$

1, 3-Dimethyl-cyclohexane-5-carboxylic acid.

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber eine directe Synthese hexahydroaromatischer und überhaupt cyclischer Polymethylen-carbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2687-2692).

i-Dihydrocampholytic acid

Noyes, W. A. and **Patterson**, A. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

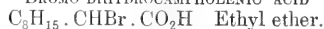
i-AMINODIHYDROCAMPOLYTIC ACID

Noyes, W. A. and **Patterson**, A. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

ACID $C_{10}H_{18}O_2$

Dihydrocampholenic acid.

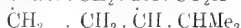
BROMO-DIHYDROCAMPHOLENIC ACID



Blaise, E. E. et **Blanc**, G. Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (71-76).

ACIDS $C_{11}H_{20}O_2$

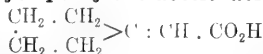
Menthane carboxylic acid



Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber die Synthese der Menthancarbonsäure und der Camphancarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4415-4419).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-4}O_2$ ACIDS $C_7H_{10}O_2$

Cyclopentylene-acetic acid

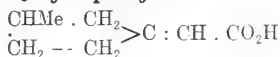


Speranskij, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26).

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (159-160).

ACIDS $C_8H_{12}O_2$

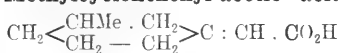
Methylcyclopentylene - acetic acid

and its *amide* and *nitrile*.

✓ **Speranskij**, N. A. St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (17-26).

ACIDS $C_8H_{14}O_2$

Methylcyclohexenyl-acetic acid

and its *ethyl ester*.

Tétay, L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

i-α-Campholytic acid $C_8H_{13} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

Noyes, W. A and **Patterson**, A. M. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

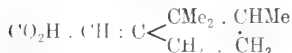
ACIDS $C_{10}H_{16}O_2$

Pulegenic acid

and its *anilide* and *p-toluide*.

Bouveault, L. et **Tétay**, L. Sur l'acide pulégénique. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (307-313).

Trimethylcyclopentylene-acetic acid



Blaise, E. E. et **Blanc**, G. Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (71-76).

ACIDS $C_{11}H_{18}O_2$

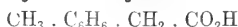
Camphane carboxylic acid.

Zelinsky, [Nikolaj]. Ueber die Synthese der Menthancarbonsäure und der Camphancarbonsäure. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4415-4419).

Acid $C_{10}H_{17} \cdot \text{CO}_2\text{H}$

[From pinene.]

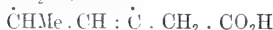
Houben, J. und **Kesselkaul**, L. Synthesen mit Hilfe magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3695-3696).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_2$ ACID $C_9H_{12}O_2$ Dihydro-*m*-tolylacetic acidand its *ester* and *amide*.

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (53. Abh.) Synthesen in der Terpenreihe. I. Synthese hydroaromatischer und aromatischer Verbindungen aus Cyklohexenonen. (Mitbearbeitet von Hans Böttcher.) II. Synthese homologer Menthene und Terpene. (Mitbearbeitet von Fritz Thölke.) III. Verbindungen aus Pentanon. (Mitbearbeitet von N. Speransky.) *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

ACID $C_{10}H_{14}O_2$

Dimethyldihydrophenylacetic acid

and its *ester* and *amide*.

Wallach, O[tto]. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

ACID $C_{11}H_{16}O_2$

Dihydromethylethylphenylacetic acid



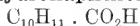
Wallach, O[tto]. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

ACIDS $C_{12}H_{18}O_2$ Acids $C_{10}H_{15} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ *Ethyl esters.*

Wallach, O. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

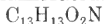
CYCLIC ACID $C_nH_{2n-10}O_2$ ACID $C_{11}H_{12}O_2$

Tetrahydronaphthoic acid

Tetrahydro-*peri*-aminonaphthoic acid*Salts and ester.*

Schroeter, G[eorg] und Rössler, Hubert. Studien über das Naphthostyryl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218-4224).

ACETYLTETRAHYDRONAPHTHOSTYRYL



Schroeter, G[eorg] und Rössler, Hubert. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218-4224).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-18}O_2$ ACID $C_{14}H_{10}O_2$

Fluorene carboxylic acid

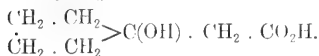


Delacre. Sur une méthode de synthèse d'hydrocarbures polycycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (875-882).

CYCLIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-2}O_3$ ACIDS $C_7H_{12}O_3$

Cyclopentanolacetic acid

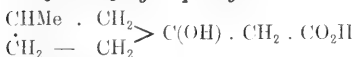


Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

——— Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

ACIDS $C_8H_{14}O_3$

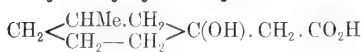
Oxymethylcyclopentylacetic acid



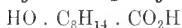
Speranskij, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26).

ACIDS $C_8H_{16}O_3$

Oxymethylcyclohexylacetic acid

*Ethyl ester.*

Tétrý, L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

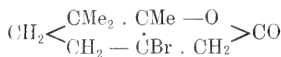
i-Oxydihydrocampholytic acid

Noyes, W. A. and Patterson, A. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

ACID $C_{10}H_{18}O_3$

Campholenic acid.

BROMOCAMPHOLENIC LACTONE



Béhal, A. Acides campholénique et nitro-campholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).

ACID $C_{12}H_{22}O_3$

Mentholacetic acid and its ester.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-4}O_3$ ACIDS $C_7H_{10}O_3$ Acid $C_7H_{10}O_3$

[Formed by elimination of water from cyclopentanol-acetic acid.]

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

ACIDS $C_8H_{12}O_3$ Acid $C_8H_{12}O_3$

[Formed by elimination of water from β -methyl-cyclopentanol-acetic acid.]

Wallach, O[tto]. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).

ACID $C_9H_{14}O_3$ *i*-Camphononic acidand its *amide*.

Noyes, W. A. and Warren, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

ACIDS $C_{10}H_{16}O_3$

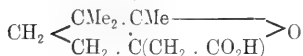
Pinonic acid.

Hoffmann, Heinrich. Zur Kenntnis des Pinens und der Pinonsäure. Diss. Greifswald (Druck v. J. Abel), 1902, (40). 23 cm.

Camphononic acid.

Lapworth, Arthur and Lenton, Walter H. [Reduction of camphononic acid; oxidation of the hydrolytic product of tribromocamphonolactone.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (22-25).

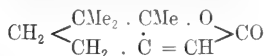
Ketocampholenic acid

*Esters.*

Béhal, A. Acides campholénique et nitro-campholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).

Dehydrocampholenic acid.

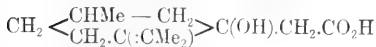
DEHYDROCAMPHOLENOLACTONE



Béhal, A. Acides campholénique et nitrocampholénique; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).

ACID $C_{12}H_{20}O_3$

Oxymethylisopropylidene-cyclohexylacetic acid

*(Pulegolacetic acid).**Ethyl ester.*

Tétré, L. Condensations avec le zinc et l'iodacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (598-603).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_3$ ACID $C_9H_{12}O_3$

Lauronic acid.

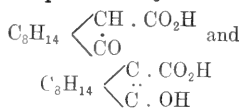
i-AMINOLAURONIC ACID

and its *anhydride* and *nitroso-i-amino-lauronic anhydride*.

Noyes, W. A. and Warren, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

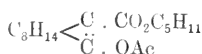
ACIDS $C_{11}H_{16}O_3$

Camphocarboxylic acid

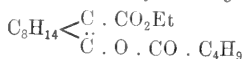
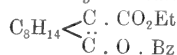


Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3510-3519); (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3619-3633); (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4030-4040); (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4113-4119).

Compounds $C_8H_{14} < \begin{array}{c} C \cdot CO_2Me \\ \dot{C} \cdot OAc \end{array}$ and

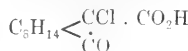


Brühl, J. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4030-4040).

Valeryl derivative of the ethyl ester*and benzoyl derivative*

Brühl, J. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4030-4040).

('HLOORCAMPHOCARBOXYLIC' ACID

 $C_{11}H_{15}O_3Cl$ *i.e.**Methyl ester.*

Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4113-4119).

ACID $C_{12}H_{18}O_3$

Methylcamphocarboxylic acid

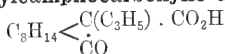


Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3619-3633).

Minguin, J. Détermination cristallographique du méthylcamphocarbonate de méthyle et du méthylcamphocarbonate d'éthyle, de l'éther méthylique du mononitrile camphorique et de son isomère la méthylcamphorimide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1902, (681-683).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-8}O_3$ ACIDS $C_{14}H_{20}O_3$

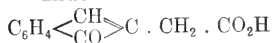
Allylcamphocarboxylic acid



Brühl, J. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3619-3633).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-14}O_3$ ACID $C_{11}H_8O_3$

Indone-acetic acid



Stobbe, Hans und Vieweg, Walther. Ueber Indonessigsäuren. I. Die γ -Phenyl- α -indonessigsäure und das γ -Phenyl- α -hydrindonacetolacton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1727-1736).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-20}O_3$ ACID $C_{15}H_{10}O_3$

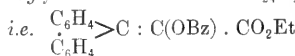
Fluorene-oxalic acid



and its phenylhydrazone.

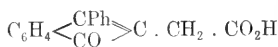
Wislicenus, Wilhelm und Densch, Alfred. Ueber den Fluorenoxalester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (759-765).

Densch, Alfred. 1. Ueber den Fluorenoxalester. 2. Ueber Einwirkung von Ameisenester auf Fluoren. Diss. Würzburg. Königsberg i. Pr. (Druck v. Leupold), 1902, (39). 22 cm.

Benzoylfluorene-oxalic ester $C_{24}H_{18}O_4$ 

and the corresponding *p*-nitrobenzoyl derivative.

Wislicenus, Wilhelm und Densch, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (759-765).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-22}O_3$ ACID $C_{17}H_{12}O_3$ γ -Phenyl- α -indone- β -acetic acid

(3-Phenyl-1-ketoindene-2-methylcarboxylic acid)

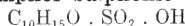
and its salts, and semicarbazone.

Stobbe, Hans und Vieweg, Walther. Ueber Indonessigsäuren. I. Die γ -Phenyl- α -indonessigsäure und das γ -Phenyl- α -hydrindonacetolacton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1727-1736).

SULPHONIC ACID WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

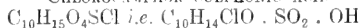
SULPHONIC ACID $C_nH_{2n-4}O_4S$ SULPHONIC ACID $C_{10}H_{16}O_4S$

Camphor sulphonic acid



Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [Camphorsulphonic acid (Reychler), and its chloride, bromide, amide, anhydramide, anilide, *p*-brom-anilide and piperidides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1447-1450).

CHLOROCAMPHOR SULPHONIC ACID



Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [α -Chlorocamphorsulphonic acid, and its calcium and barium salts, chloride, bromide, amide and anhydramide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1452-1457).

BROMOCAMPHOR SULPHONIC ACID

$C_{10}H_{15}O_4SBr$ i.e. $C_{10}H_{14}BrO \cdot SO_2 \cdot OH$

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [α -Bromocamphorsulphonic acid, and its calcium and potassium salts, chloride, bromide, amide, anilide, piperidide and anhydramide. α' -Bromocamphorsulphonanhydramide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1451-1455).

CHLOROBROMOCAMPHOR SULPHONIC ACID

$C_{10}H_{14}O_4SBrCl$ i.e.

$C_{10}H_{13}BrClO \cdot SO_2 \cdot OH$

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [$\alpha\alpha'$ -Chlorobromocamphorsulphonanhydramides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1459-1462).

DICHLOROCAMPHOR SULPHONIC ACID

$C_{10}H_{14}O_4SCl_2$ i.e. $C_{10}H_{13}Cl_2O \cdot SO_2 \cdot OH$

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [$\alpha\alpha'$ -Dichlorocamphorsulphonanhydramide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1457-1458).

DIBROMOCAMPHOR SULPHONIC ACID

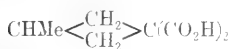
$C_{10}H_{14}O_4SBr_2$ i.e. $C_{10}H_{13}Br_2O \cdot SO_2 \cdot OH$

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. [$\alpha\alpha'$ -Dibromocamphorsulphonanhydramide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1458-1459).

CYCLIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-4}O_4$ ACIDS $C_7H_{10}O_4$

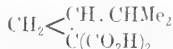
Methylcyclobutane dicarboxylic acid



Ipatjev, V. N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (351-356).

ACIDS $C_8H_{12}O_4$

Isopropyltrimethylene dicarboxylic acid



Ipatjev, V. N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (351-356).

(D-3218)

ACIDS $C_{10}H_{16}O_4$

Camphoric acid.

Noyes, William A[bert] and **Patterson, Austin M.** Camphoric acid. [Eleventh Paper.] Confirmation of Bredt's formula; some derivatives of inactive camphoric acid. Terre Haute, Ind., Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., No. 20; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-433).

Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., No. 31; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (228-232).

Ueber die Camphersäure: Synthese der Trimethylparaconsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2940-2942).

and **Warren, Robert C.** Camphoric acid. Camphonic and Camphononic acids. [Thirteenth Paper.] Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., No. 22; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

Menthyl hydrogen camphorate

$C_{20}H_{34}O_4$

Célikov, I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (721-729).

i- β -CAMPHORAMIC ACID

$CO_2H \cdot C_7H_{14} \cdot CO \cdot NH_2$

Noyes, W. A. and Patterson, A. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

i-CAMPHORAMIC ACID.

Noyes, W. A. and Warren, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

IMIDE OF *i*-CAMPHORIC ACID.

Noyes, W. A. and Warren, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

SEMINITRILE OF CAMPHORIC ACID

$C_{11}H_{14}N \cdot CO_2H$

Minguin, J. Détermination cristallographique du méthylcamphocarbonate de méthyle et du méthylcamphocarbonate d'éthyle, de l'éther méthylique du mononitrile camphorique et de son isomère la méthyl-camphorimide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (681-683).

BROMOCAMPHORIC ACID



Armstrong, Henry E. and **Lowry**, T. Martin. β -Bromocamphoric acid [and its methyl ester and anhydride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1467-1468).

CYCLIC ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}\text{O}_4$ ACIDS $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4$

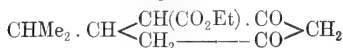
Camphanic acid.

Noyes, William A[ibert] and **Warren**, Robert C. Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst. No. 22; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

i-Camphanamide.

Noyes, W. A. and **Warren**, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).

4-Isopropyldihydroresorcylic acid.

Ethyl ester

Crossley, Arthur William. [Ethyl 4-isopropyldihydroresorcyate-3, and its hydrolysis; formation of 4-isopropyldihydroresorcin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (675-678).

ACID $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{O}_4$

Allylhomocamphoric acid



Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3619-3633).

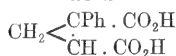
CYCLIC ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-8}\text{O}_4$ ACID $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4$

Cantharic acid.

Puran Sing. A new method of preparation and determination of cantharidin. Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, Appendix, (1-12); (Japanese) Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (1-16).

CYCLIC ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-12}\text{O}_4$ ACID $\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{O}_4$

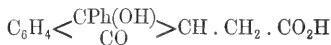
Phenyltrimethylene dicarboxylic acid



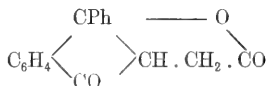
Ruhemann, Siegfried. [The silver and lead salts of phenyltrimethylenedicarboxylic acid; also the anhydride and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1215-1216); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181-182).

CYCLIC ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-20}\text{O}_4$ ACID $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{O}_4$

3-Phenyl-3-oxy-1-keto-2. 3-dihydroindone-2-acetic acid



LACTONE

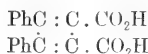


(γ -Phenyl- α -hydrindoneacetylactone) and the salts and semicarbazone.

Stobbe, Hans und **Vieweg**, Walther. Ueber Indonessigsäuren. I. Die γ -Phenyl- α -indonessigsäure und das γ -Phenyl- α -hydrindonacetylacton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1727-1736).

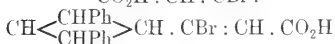
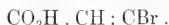
CYCLIC ACIDS $\text{C}_n\text{H}_{2n-24}\text{O}_4$ ACID $\text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{O}_4$

Diphenyltetrene dicarboxylic acid



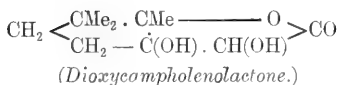
Its monomethyl and monoethyl esters.

Lanser, Th. und **Halvorsen**, B. F. Ueber die Diphenyltetrendicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1407-1411).

ACID $C_{22}H_{20}O_4$ Diphenyldivinylcyclobutane
dicarboxylic acid.DIBROMODIPHENYLDIVINYLCYCLOBUTANE
DICARBOXYLIC ACID**Kohler**, E. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (233-240).CYCLIC ACIDS WITH FIVE
OXYGEN ATOMS.CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-2}O_5$ ACID $C_{10}H_{18}O_5$

Dioxycampholenic acid.

Lactone

**Béhal**, A. Acides campholénique et nitrocampholénique ; leur constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (402-412).CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-4}O_5$ ACIDS $C_{18}H_{16}O_5$

Cineolic acid.

Ronus, Max. Ueber Cineolsäure. Phil. Diss. Basel, 1901-1902, (63).

Oxycamphoric acid.

Noyes, W. A. and **Warren**, R. C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (480-486).CYCLIC ACID $C_nH_{2n-14}O_5$ ACID $C_{14}H_{14}O_5$ Dimethyldihydrophthalide-tetronic
acid.**Wolff**, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

(D-3218)

CYCLIC ACIDS WITH SIX
OXYGEN ATOMS.CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-4}O_6$ ACID $C_9H_{14}O_6$

Camphoronic acid.

BROMOCAMPHORONIC ACID.

Lapworth, Arthur and **Lenton**, Walter H. [Bromination of camphoronic acid]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (25-26).CYCLIC ACID $C_nH_{2n-6}O_6$ ACID $C_6H_6O_6$

Succino-succinic acid.

Bisthiosemicarbazone of the ethyl ester

**Freund**, Martin und **Schander**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

SULPHONES.

Sulphone $C_{26}H_{22}O_2S$ **Boes**, J. Ueber das Sulfon des Dicyclopentadiëns. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (340-341).

1350 UNCLASSIFIED ACIDS.

Bondzyński, St. and **Panek**, K. Ueber die Alloxyproteinsäure, einen normalen Harnbestandtheil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2959-2963).**Dojarenko**, A. Der Stickstoff des Humus. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (311-320).**Fahrion**, W. Zur Kenntniss des Colophoniums. 2. Nachtrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (83-84).**Hesse**, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (537-563).**Horst**, Paul. Beitrag zur Kenntniss des Artemisins. ChemZtg, Cöthen, **26** 1902, (203).

Kostanecki, S[tanislaus] v. und **Tambor**, J[oseph]. Zur Kenntniss des Catechins. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1867-1869).

Küster, William. Beiträge zur Kenntniss des Hämatins. Vorl. Mitt. über die Constitution der Hämatinsäuren, über das β -Hämin und das Hämopyrrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2948-2954).

Nakaseko, Rokurō. Researches on the nucleic acid of the lymphatic glands. (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (708-720).

Sprinz, Julius. Isoalantolacton. Ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Phil. Diss. Basel, Breslau, 1900-1901, (32). Svo.

Tschirch, A[lexander] und **Koch**, M. Untersuchungen über die Sekrete. 45. Ueber das Harz von *Dammara orientalis* (Manila-Copal). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe [9. u. 10. Mitt.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61); **324**, 1902, (39-78).

Barbatic acid.

Zopf, W. Kenntniss der Flechtenstoffe [Flechtensäuren]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61).

Cetraralic acid.

Zopf, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61).

Lichen acids.

[*Usnea ceratina*; *U. barbata*; *Alectoria articulata*; *A. canariensis*; *Cornicularia aculeata*; *Evernia divaricata*; *E. prunastri*; *Ramalina yemensis*; *Cladonia aleicornis*; *Cetraria pinastri*; *Sticta aurata*; *Parmelia saxatilis*; *P. glabra*; *P. sorediata*; *Physcia caesia*; *P. obscura*; *Peltigera aphthosa*; *Nephromium laevigatum*; *Placodium circinatum*; *P. gypsaceum*; *Callospisma aurantiacum*; *Haematomma coccineum*; *Ochrolechia pallescens*; *Psora testacea*; *P. lurida*; *P. Limprichtii*; *Thalloedema coeruleonigricans*; *Collema polycarpum*].

Hesse, O. J. prakt. chem., Leipzig, N. F.), **65**, 1902, (537-563).

Patellaric acid.

Zopf, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61).

Thamnolic acid and Thamnolin.

Zopf, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61).

Usnic acid.

Smits, A. Ueber die racemische Natur der i-Usninsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (339-347).

Zopf, W. Kenntniss der Flechtenstoffe [Flechtensäuren]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61).

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.



Mancopalenic acid.

Tschirch, A[lexander] und **Koch**, M. Untersuchungen über die Sekrete. 45. Ueber das Harz von *Dammara orientalis* (Manila-Copal). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).



α - (and β -) Mancopalolic acids.

Tschirch, A[lexander] und **Koch**, M. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).



Mancopalic acid.

Tschirch, A[lexander] und **Koch**, M. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).



Speranskij, N.A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17-26).

ACIDS CONTAINING THREE
ATOMS OF OXYGEN AND
NITROGEN.



Serine is

β -OXY- α -AMINO-PROPIONIC ACID.

Fischer, Emil und Leuchs, Hermann.
Ueber Serin und Isoserin. Berlin, Sitz-
Ber. Ak. Wiss., 1902, (78-87).

Isoserine is

α -OXY- β -AMINO-PROPIONIC ACID



Fischer, Emil und Leuchs, Hermann.
Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1902, (78-
87).



Isopilocarpic acid.

DIBROMOISOPILOCARPIC ACID



Pinner, A[dolf] und Schwarz, R.
Ueber Pilocarpin. Constitution des
Alkaloids. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D.
chem. Ges., 35, 1902, (2441-2459).

ACIDS WITH FOUR
OXYGEN ATOMS.



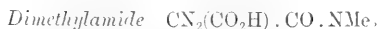
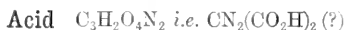
Ipatjev, V. N. St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obsč., 34, 1902, (351-
356).



Calameonic Acid.

Thoms, H[ermann] und Beckstroem,
R. Ueber das Calameon des Calmus-
öles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 35,
1902, (3195-3200).

ACIDS CONTAINING FOUR ATOMS
OF OXYGEN AND NITROGEN.



Bouveault, L. et Bongert, A. Étude
du produit de nitration de l'éther acétyl-
acétique. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), 27, 1902, (1171-1174).

ACIDS WITH FIVE OXYGEN
ATOMS.



Pilomalic acid formerly called
isohydrochelidonic acid $C_7H_{10}O_5$

Pinner, A[dolf] und Schwarz, R.
Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 35, 1902, (192-210).



Homopilomalic acid

formerly called *piluvic acid*.

Pinner, A[dolf] und Schwarz, R.
Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 35, 1902, (192-210).



Protolichestic acid.

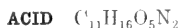
Zopf, W. Kenntniss der Flechten-
stoffe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig,
321, 1902, (37-61).



Anhydrobrazilic acid.

Perkin, W. H. jun. [Anhydrobrazilic
acid and its oxime; also its oxidation
and decomposition.] London, J. Chem
Soc., 81, 1902, (230-232).

ACIDS CONTAINING FIVE ATOMS
OF OXYGEN AND NITROGEN.



formed by oxidation of pilocarpine.

Pinner, A[dolf] und **Schwarz**, R.
Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (192-210).

ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.
ACIDS $C_nH_{2n-10}O_6$



Maticoic acid.

Fromm, Emil und **Emster**, Konrad
van. Ueber Maticoöl. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (4347-4362).



Homomaticoic acid.

Fromm, Emil und **Emster**, Konrad
van. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (4347-4362).



Brazilic acid.

Perkin, W. H. jun. Brazilic Acid. . .
[its silver, sodium and barium salts,
oxime and semicarbazone; also its reduction,
the action of sulphuric acid on it,
and its constitution]. London, J. Chem.
Soc., **81**, 1902, (221-234); [abstract]
London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901,
(257-259).



Usnidic acid $C_{14}H_{14}O_6$

[identical with pyro-usnic acid and with
pyro-usnetic acid].

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der
Flechten und ihrer charakteristischen
Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt.
Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (537-
563).

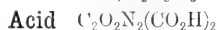


Catechin.

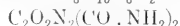
Pentacetyl and tetramethyl derivatives.

Kostanecki, S[tanislaus] v. und
Tambor, J[oseph]. Zur Kenntniss des
Catechins. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (1867-1869).

ACIDS CONTAINING SIX ATOMS
OF OXYGEN AND NITROGEN.



and its dimethyl ester $C_6H_6O_6N_2$ and
diethyl esters $C_8H_{10}O_6N_2$ and amide



Bouveault, L. et **Bongert**, A. Action
de l'acide nitrique fumant sur les éthers
acylacétylacétiques et les acétylacétates
de méthyle et d'éthyle. Paris, Bul. soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1164-1170).

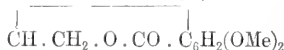
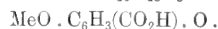
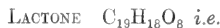
Bouveault, L. et **Bongert**, A. Étude
du produit de nitration de l'éther acéty-
lacétique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3),
27, 1902, (1171-1174).

ACIDS WITH EIGHT OXYGEN
ATOMS.



Albo, Giacomo. Sur un produit de
condensation de l'acide butyrique. Arch.
sci. phys., Genève, **12**, 1901, (339-346).

ACIDS WITH NINE OXYGEN
ATOMS.



Perkin, W. H. jun. [Lactone of
dihydrobrazilinic acid and its silver salt
and dinitro-derivative.] London, J.
Chem. Soc., **81**, 1902, (1038-1040).

ACIDS $C_nH_{2n-20}O_9$ ACID $C_{19}H_{18}O_9$

Brazilinic acid

MeO . $C_6H_3(CO_2H)$. O . $CH(CHO)$. $C_6H_2(OMe)_2$. CO_2H

Perkin, W. H. jun. [Brazilinic acid, its salts, hydrate and tetrabromo-derivative; also the action of phenylhydrazine, *p*-bromophenylhydrazine and caustic potash on it, and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1030-1040).

ACIDS $C_nH_{2n-26}O_9$ ACID $C_{21}H_{16}O_9$

Parellic acid.

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (537-563).

ACIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-12}O_{10}$ ACID $C_{26}H_{22}O_{10}$

Dihydrohaematoxylinic acid.

Perkin, W. H. jun., Yates, J. and Gilbody, A. W. [Dihydrohaematoxylinic acid, lactone and salts of.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (244-245).

ACIDS $C_nH_{2n-20}O_{10}$ ACID $C_{26}H_{20}O_{10}$

Haematoxylinic acid.

Perkin, W. H. jun., Yates, J. and Gilbody, A. W. [Haematoxylinic acid from the oxidation of tetramethylhaematoxylin; its salts and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (240-245).

ACIDS $C_nH_{2n-26}O_{10}$ ACID $C_{21}H_{16}O_{10}$

Coccinic acid.

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (537-563).

ACIDS WITH SIXTEEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-36}O_{16}$ ACID $C_{30}H_{24}O_{16}$

Salazinic acid.

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (537-563).

ALDEHYDES.

1400 GENERAL.

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).

Haase, Otto. Zur Kenntnis der Schiff'schen Basen und der Akridine. Diss. Giessen. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (55). 22 cm.

Henle, Franz. Reduktion von Carbonsäure-Derivaten zu Aldehyden bezw. Aldehyd-Derivaten und zu Aminen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3039-3044).

Kauffmann, Hugo. Ueber das Verhalten der Aldehyde und Ketone gegen Tesla-Ströme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (473-483).

Krasuskij, K. Les recherches des isomérisations qui se produisent au moyen des oxydes organiques. (Russe.) St. Peterburg, 1902, (117). 24 cm.

Lehmann, Willy. Beiträge zur Kenntnis der Acetalisierung bei den Aldehyden und Diacylmethanen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (71). 23 cm.

Neuberg, C. und Neimann, W. Eine Methode zur Isolirung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

Speroni, C. Ueber Verbindungen von Anilinsulfid mit Aldehyden. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361).

1410 PARAFFIN-ALS.

Bouveault, L. et Wahl, A. Synthèse d'aldéhydes de la série grasse à l'aide du nitron-éthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1226-1228).

——— Un procédé de synthèse graduel des aldéhydes. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1145-1147).

Descudé, Marcel. Sur quelques nouveaux composés du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (716-718).

——— Sur l'action mutuelle des chlorures d'acides et du méthanol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1065-1067).

——— Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides de la série grasse sur le méthanal polymérisé. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (867-871).

Herbst, Carl. Vergleichende Studien über einige aliphatische γ -und aromatische α -Aldehyd-säuren. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (60). 8vo.

Homeyer, F. J. Ueber die Zusammensetzung des Sommals. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (312).

Jocič, Ž. I. Action du magnésium-phénylacétylène sur les aldéhydes chlorés. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 241-242).

Krasuskij, K. A. Sur la réaction de formation des aldéhydes et des cétones en partant des α -glycoles et α -oxydes. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (537-555).

Zalikind, Ju. S. Sur la condensation des aldéhydes avec les cétones. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 522-523).

Krasuskij, K. A. Réaction de formation des aldéhydes et cétones en partant des α -chloroalcools. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (287-315).

Moureu, Ch. et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes: synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357).

Tiffeneau, M. Sur la formation du trioxyméthylène par oxydation directe des composés aromatiques à chaîne métho-éthénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1066-1068).

Wewiórski, Ludwik. Sur la condensation du glyoxale et de l'aldéhyde benzoïque au moyen de l'ammoniaque. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (308-313).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

ALDEHYDES $C_nH_{2n}O$ ALDEHYDE (CH_2O)

Formic aldehyde

Averkijev, N. Précipitation de l'or métallique cristallin par l'aldéhyde formique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (828-835).

Descudé, Marcel. Sur l'action mutuelle des chlorures d'acides et du méthanol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1065-1067).

Goldschmidt, Carl. Reactionen mit Formaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (606).

——— Ueber einige Reactionen des Formaldehyds. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (967).

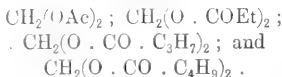
Raikow, P. N. Untersuchungen über Formaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (135).

Stillich, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Nitranilin in saurer Lösung. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (30). 21 cm.

Vanino, L. Ueber die Einwirkung von Natriumdioxyd auf Paraform. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (619-620).

FORMIC ORTHALDEHYDE.

Derivatives



Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides de la série grasse sur le méthanal polymérisé. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (867-871).

Compound $O(CH_2 \cdot OAc)_2$

Descudé, Marcel. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (867-871).

FORMIC DITHIOORTHALDEHYDE

Benzoyl derivative $CH_2(SBz)_2$

Wheeler, H. L. and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (439-448).

FORMIC TRITHIOORTHALDEHYDE.

Vanino, L. Ueber eine neue Bildungsweise von Trithioformaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3251-3252).

ALDEHYDE C_2H_4O

Acetic aldehyde

Bakhuys Roozeboom, H[endrik] W[illems]. Equilibria of phases in the system acetaldehyde + paraldehyde with and without molecular transformation. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (283-288) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (280-284) (Dutch).

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

Thiosemicarbazone

$C_3H_7N_3S$ i.e.

$CH_3 \cdot CH : N \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

TRICHLOROACETIC ALDEHYDE

$CCl_3 \cdot CHO$

(Chloral)

Böttger, W. und Kötz, A[rthur]. Zur Kenntniss der Reaction zwischen Chloralhydrat und Alkali. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (481-499).

Mauch, Richard. Ueber physikalisch-chemische Eigenschaften des Chloralhydrats und deren Verwendung in pharmazeutisch-chemischer Richtung. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (113-134).

Ueber die Quellung und Lösung der Stärke durch Chloralhydrat und den Einfluss des Chloralhydrats auf die Verzögerung oder das Ausbleiben der Jodstärkereaktion. (Forts.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (166-178).

Wheeler, Alvin S. and Weller, H. R. Condensation of chloral with the nitroanilines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1063-1066).

ALDEHYDE C_3H_6O

Propionic aldehyde.

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le propanal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

ALDEHYDE $C_5H_{10}O$

Valeric aldehyde

ACTIVE VALERIC ALDEHYDE
 $CHMeEt \cdot CHO$

compound with ammonia.

Etard, A. et Vila, A. Mécanisme de synthèse d'une leucine isomère. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (122-124).

Vila, A. et Vallée, E. Mécanisme de synthèse de la leucine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1594-1597).

Thiosemicarbazones of n- and iso- valeric aldehydes $C_4H_9 \cdot CH : N \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$

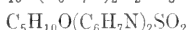
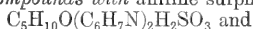
Neuberg, C. und Neimann, W. Eine Methode zur Isolirung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

ISOVALERIC ALDEHYDE

$C_5H_{10}O$

Eccles, David C. The action of iso-valeric aldehyde upon antipyrine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1050-1052).

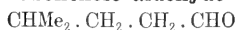
Compounds with aniline sulphite



Speroni, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361).

ALDEHYDE $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$

Isohexoic aldehyde



OXIME.

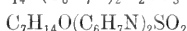
Bouveault, L. et Wahl, A. Synthèse d'aldéhydes de la série grasse à l'aide du nitrométhane. Paris, C-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1226-1228).

ALDEHYDE $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$

Heptoic aldehyde

(*Oenanthal*)

Compounds with aniline sulphite



Speroni, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361).

ALDEHYDE $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}$

n-Octoic aldehyde

OXIME.

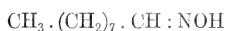
Bouveault, L. et Wahl, A. Synthèse d'aldéhydes de la série grasse à l'aide du nitrométhane. Paris, C-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1226-1228).

ALDEHYDE $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}$

Nonoic aldehyde

(*Ennoic aldehyde*).

OXIME



Ponzio, Giacomo. Ueber die Reduktion der primären Dinitrokohlenwasserstoffe mit Aluminiumamalgam. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (197-200).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$

ALDEHYDE $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$

Succinic aldehyde $\text{C}_2\text{H}_4(\text{CHO})_2$

Harries, C[arl]. Ueber den Succindialdehyd. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1183-1189).

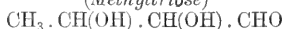
PARAFFIN ALDEHYDE WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_3$

ALDEHYDE $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_3$

Methylglyceric aldehyde

(*Methyltriose*)



also its *phenylosazone*
and *benzylphenyl-hydrazone*

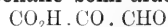
Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotonaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriose (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910).

PARAFFIN ALDEHYDE WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}\text{O}_4$

ALDEHYDE $\text{C}_3\text{H}_2\text{O}_4$

Mesoxalic semi-aldehyde



Fenton, Henry John Horstman, and Ryffel, John Henry. [Formation of] mesoxalic semi-aldehyde [by the action of chlorine on tartaric acid in presence of ferrous iron; its osazone, dioxime and oxidation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (426-435); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (54).

1420 UNSATURATED OPEN CHAIN ALS.

Fischer, Hugo Richard. Addition des Bernsteinsäurediäthylesters an Zimmtsäureäthylester. Condensation von Aldehyden und Ketonen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. O. Schmidt), 1901, (52). 21 cm.

Moureu, Ch. et Delange, R. Sur la condensation des éthers formiques avec les carbures acétyléniques vrais. Méthode de synthèse d'aldéhydes acétyléniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (374-377).

Sur le doublement des aldéhydes acétyléniques par les alcalis. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (377-378).

ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

ALDEHYDES $C_nH_{2n-4}O$

ALDEHYDE $C_8H_{12}O$

Octinoic aldehyde

$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C : C \cdot CHO$

Moureu, Ch. et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes. Méthode générale de synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374); C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (105-107).

ALDEHYDE $C_{16}H_{16}O$

Citral

Thiosemicarbazone

$C_{11}H_{13}N_3S$ i.e. $C_9H_{15} \cdot CH : N_2 \cdot H \cdot CS \cdot NH_2$

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $C_nH_{2n-4}O_2$

ALDEHYDE $C_4H_4O_2$

Fumaric aldehyde

$CHO \cdot CH : CH \cdot CHO$

Phenylhydrazone, oxime, and benzoyl derivative of the oxime

Marquis, R. Sur quelques dérivés de la dialdéhyde fumarique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (906-908).

1430 BENZENOID-ALS.

Andree, Carl. Ueber die Einwirkung einiger Aldehyde auf Methyl- resp. Aethylamin und die Reduktion der Kondensationsprodukte. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (46). 22 cm.

Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl- Amin und die Reduktion der Kondensationsprodukte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420-425).

Baermann, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Heidelberg. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (27). 22 cm.

Bauer, Rudolph. Ueber die Einwirkung von ω -Dihalogen-Ketonen und einigen Aldehyden auf Benzamidin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (90). 22 cm.

Biltz, H., Maué, A. und Sieden, Fr. Addition von Phenylhydrazin-p-sulfosäure an Aldehyde. Berlin Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2000-2008).

Bistrzycki, A. und Czemański, W. Kondensationen von o-Aldehydosäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Fribourg, Bul. Soc. Sci., Nat., **1**, 1901, (155-204).

Bouveault, L. et Wahl, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R., Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

Camps, Rudolf. Ueber Nitro- und Amino- Acetophenon (Hypnon). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (1-18).

Czemański, Witold. Kondensationen von o-Aldehydosäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Math-naturw. Diss. Freiburg i. Schw. 1900-1901, (52). 8vo.

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Zur Kenntniss der Condensations-reaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

Freundler, P. Sur l'aldéhyde benzèneazobenzoinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1359-1361).

Glimm, Engelhardt. I. Ueber die Constitution formaldehydschwefligsaure Salze. II. Ueber die Affinitätsgrösse aromatischer Oxyaldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (44). 22 cm. 1.20 M.

Graf, Gottfried. Ueber Additionsprodukte Schiffscher Basen und über Dimethylnaphthosafarin. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

Herbst, Carl. Vergleichende Studien über einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Math. naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900–1901, (60). 8vo.

Hübner, Otto. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (33). 22 cm.

Levinstein, Herbert. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Nitromethan. Zur Kenntnis von Nitroformazyl und Nitroformaldehyd phenylhydrazan. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900, 1901, (117). 8vo.

Lühder, Ernst. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Diss. Greifswald (Druck v. H. Adler), 1902, (56). 22 cm.

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

Raben, Emil. Beiträge zur Kenntniss der Acetalisirung bei den Aldehyden und Ketonen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (60). 23 cm.

Theiler, Karl. Ueber die Oxydation aromatischer Alkyloxyaldehyde und Alkyloxyketone zu den entsprechenden Säuren. Phil. Diss. Bern. Zürich, 1900, 1901, (49). 8vo.

Walter, W. Ueber Condensationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Malonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1320–1321).

Wendler, Oskar. Verhalten von substituierten aromatischen Aldehyden gegenüber N-Alkylhydroxylaminen. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (37). 22 cm.

BENZENOID ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM

ALDEHYDES $C_nH_{2n-8}O$

ALDEHYDE C_7H_6O

Benzoic aldehyde C_6H_5CHO

Compounds with aniline sulphite



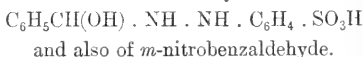
Speroni, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354–361).

THIOSEMICARBAZONE.



Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602–2606).

PHENYLHYDRAZONE-p-SULPHONIC ACID of benzaldehyde



Biltz, H., Maué, A. und Sieden, Fr. Addition von Phenylhydrazin-p-sulfosäure an Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **25**, 1902, (2000–2008).

OXIME ANHYDRIDE $(CHPh : N)_2O$

Behrens, Wilhelm. Zur Kenntniss des Bisnitrosylbenzyls und der bei seiner Bildung entstehenden Nebenprodukte. (Mitgeteilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (265–278).

Condensation products of benzoic aldehyde.

Feuerstein, W. und Lipp, A. Ueber die Einwirkung von Benzaldehyd auf Anisol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3252–3256).

Harries, C[arl] und Bromberger, P. Ueber die Condensation von Methylpropylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088–3090).

Harries, C[arl] und **Müller**, G. Hans. Ueber die Condensation von Aethylmethylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (966-971).

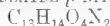
Müller, Hans G[ustav]. Ueber die Condensation von Benzaldehyd mit Aethylmethylketon. (α -Benzalbutanon und γ -Benzalbutanon und ihre Derivate.) Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (48). 22 cm.

Perucchetti, Ferdinando. Ueber die Einwirkung von Methylidiamido-(2, 6)-azobenzol auf Benzaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

Stoermer, R[ichard] und **Wehln**, R. Ueber die Condensation von Phenoxyceton mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

Wewiórski, Ludwik. Sur la condensation du glyoxale et de l'aldéhyde benzoïque au moyen de l'ammoniaque. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (308-318).

BENZALDEHYDE-*p*-NITRANILINE



Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Zur Kenntniss der Condensationsreaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

BENZALDEHYDE- β -NAPHTHYLAMINE



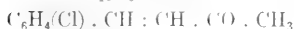
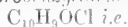
Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

p-CHLOROBENZALDEHYDE.

Wildt, Heinrich. Zur Kenntniss der drei Chlorbenzaldehyde. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schweiz 1900-1901, (51), Svo.

Walther, R[einh.] von und **Raetz**, W. Zur Kenntniss des *p*-Chlorbenzaldehyds. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (258-290).

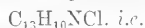
p-Chlorobenzylidene-acetone



and its phenylhydrazone and oxime.

Walther, R. von und **Raetz**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.) **65**, 1902, (258-290).

p-Chlorobenzylidene-aniline



Walther, R[einh.] von und **Raetz**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

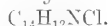
p-Chlorobenzylidene-chloroaniline

p and *m* derivatives

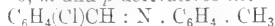


Walther, R[einh.] von und **Raetz**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

p-Chlorobenzylidene-toluidine



o, *m* and *p* derivatives i.e.



Walther, R[einh.] von und **Raetz**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **55**, 1902, (258-290).

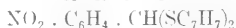
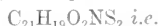
NITROBENZOIC ALDEHYDE.

Sachs, Franz und **Kempf**, R. Ueber eine neue Darstellungsweise von Nitrobenzaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240).

Reduction of nitrobenzaldehyde.

Alway, F[rederick] J. and **Welsh**, M. D. On the reduction of some aromatic nitro-compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, 1052-1060).

Benzylmercaptol derivative



Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

2-NITRO-4-AMINO-BENZOIC ALDEHYDE

Diacetyl derivative of the oxime
 $NHAc \cdot C_6H_3NO_2 \cdot CH : NOAc.$

Sachs, Franz und **Kempf**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

2.4-DINITROBENZOIC ALDEHYDE.

Sachs, Franz und Kempf, R. Ueber den 2.4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Cohn, P. und Friedländer, P. Ueber o-p-Dinitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1265-1267).

Semicarbazone

Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Compound $\text{C}_7\text{H}_5\text{ON}_2$ *formed by reduction.*

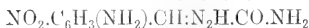
Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Oxime.

Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240).

2.4-NITRO-AMINO-BENZOIC ALDEHYDE.

Semicarbazone $\text{C}_8\text{H}_9\text{O}_3\text{N}_5 \text{ i.e.}$



Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

2.4.6-TRINITROBENZOIC ALDEHYDE.

Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240).

p-DIMETHYLAMINO-BENZOIC ALDEHYDE



Sachs, Franz und Lewin, Willy. Zu Kenntniss des p-Dimethylamidobenzaldehydes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

Hewitt, John Theodore, Turner, Alfred John und Bradley, Sidney Wallace. The condensation of Dimethylaminobenzaldehyde with β -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1207-1212); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (181).

Cyanhydrin

and acid amide



Sachs, Franz und Lewin, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

p-Dimethylaminobenzylidene-*p*-toluidine
 $(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$

also *o* and *p*-anisidine and *p*-phenetidine derivatives.

Sachs, Franz und Lewin, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

ORTHOAZIDO-BENZOIC ALDEHYDE.

Bamberger, Eug[en] und Demuth, Ed. Ueber das Oxim des Orthoazidobenzaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1885-1896).

ALDEHYDE $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}$

Cuminic aldehyde $\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$
(Cuminol).

and the derivatives

Cumylidene-methyl-amine $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{N}$
 and Cumylidene-ethyl-amine $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{N}$

Schwabbauer, G. Einwirkung von Methyl- und Aethyl-Amin auf Furfuröl und Cuminol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

ALDEHYDES $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{O}$ ALDEHYDE $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}$ **Cinnamic aldehyde.**

Wieleżyński, Maryan. Sur la condensation du paraaminoazobenzène avec l'aldéhyde cinnamique et avec la vaniline. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (151-153).

Thiosemicarbazone $\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{S} \text{ i.e.}$
 $\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} : \text{N}_2\text{H} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Compound with *hydroquinone*

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

Monobromo derivative.

Weigand, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Phenylpropargylaldehyds und des Monobromzimmtaldehyds. Diss. Kiel (Druck v. G. Grandpierre, Idstein), 1902, (59). 22 cm.

ALDEHYDES $C_nH_{2n-12}O$ ALDEHYDE C_9H_6O

Phenylpropionic aldehyde



Moureu, Ch. et **Desmots**, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les aldéhydes. Méthode générale de synthèse d'alcools secondaires à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (105-107).

ALDEHYDE $C_nH_{2n-16}O$ ALDEHYDE $C_{14}H_{12}O$

Diphenylacetic aldehyde

The 4,4'-DICHLORO derivative
 $(C_6H_4Cl)_2CH \cdot CHO$

Montagne, P. J. . . . Transposition atomique intramoléculaire chez les α -glycols aromatiques [étudiée spécialement dans le cas de la transformation de la 4,4'-dichlorohydrobenzoïne en 4,4'-dichlorophénylaldéhyde]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (30-37).

BENZENOID ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

Anselmino, O. Ueber Phenylhydrazon von Oxyaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108).

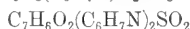
Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Ueber eine neue Synthese aromatischer Oxyaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (993-997).

ALDEHYDES $C_nH_{2n-6}O_2$ ALDEHYDES $C_7H_6O_2$ *o*-Oxybenzoic aldehyde

(*Salicylic aldehyde*).

Huber, Ludwig. Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Diss. Greifswald (Druck v. F. W. Kunike), 1902, (V + 42). 23 cm.

Compounds with aniline sulphite



Speroni, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361).

THIOSEMICARBAZONE.



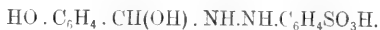
Freund, Martin und **Schander**, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

SALICYLIC ALDEHYDE ANILINE $C_{13}H_{13}O_2N$

Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

PHENYLHYDRAZONE-*p*-SULPHONIC ACID

OF SALICYLIC ALDEHYDE.



Biltz, H., **Maué**, A. und **Sieden**, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2000-2008).

m-Oxybenzoic aldehyde.

Kammann, Otto. Ueber Einwirkung des Chlors auf den *m*-Oxybenzaldehyd. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (39). 23 cm.

p-Oxybenzoic aldehyde

THIOSEMICARBAZONE
 $C_6H_5ON_3S$

Freund, Martin, und Schander, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

p-OXYBENZALDEHYDEANILINE.

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

Oxidation.

Amme, Otto. Oxydation von Substitutionsproducten des *p*-Oxybenzaldehydphenylhydrazons zu Osazonen. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (67). 23 cm.

METHYL DERIVATIVE $C_6H_4(OMe) \cdot CHO$
 (*Anisic Aldehyde*)

Bialon, Oswald. Ueber die Einwirkung von Anisaldehyd auf Chinaldin, α -Picolin und Aldehydcollidin. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (44). 22 cm.

p-SULPHONIC ACID PHENYLHYDRAZONE

Biltz, H., Maué, A. und Sieden, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2000-2008).

ALDEHYDE $C_8H_8O_2$

Homosalicylic aldehyde

o, m and p forms.

Phenylhydrazone, p-bromphenylhydrazone and semicarbazone.

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108).

p-HOMOSALICYLIC ALDEHYDE PHENYLHYDRAZONE.

The diacetyl, monacetyl, benzoyl, dibenzoyl and acetyl-benzoyl derivatives.

[Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108).

ACETOXYMETHYLSALICYLIC ALDEHYDE
 $C_6H_3(OH)(CHO) \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5O$

Auwers, K[arl] und Huber, L. Ueber Pseudophenole aus Salicylaldehyd und Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (124-131).

BROMOETHYL-MONOBROMOSALICYLIC ALDEHYDE

$C_8H_6O_2Br_2$

and corresponding oxymethyl and acetoxyderivatives.

Auwers, K[arl] und Huber, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (124-131).

ALDEHYDE $C_9H_{10}O_2$

Dimethylsalicylic aldehyde

o-p, m-p, and p forms,

PHENYLHYDRAZONES.

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108).

ALDEHYDE $C_{10}H_{12}O_2$

2. 4. 5-Trimethylsalicylic aldehyde

Anselmino, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4099-4108).

ALDEHYDES $C_nH_{2n-10}O_2$

ALDEHYDE $C_8H_6O_2$

Phenylglyoxylic aldehyde

$C_6H_5 \cdot CO \cdot CHO$

NITROPHENYLGLYOXYLIC ALDEHYDE

(*Nitrobenzoylformic aldehyde*)

OXIME $NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CH : NOH$

Camps, Rudolf. Ueber Nitro- und Amido-Acetophenon (Hypnon). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (1-18).

ALDEHYDE $C_8H_8O_2$

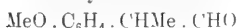
p-Oxyphenylacetic aldehyde

OXIME of the methyl ether
 $C_6H_4(OMe) \cdot CH_2 \cdot CH : NOH$

Bouveault, L. et Wahl, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

ALDEHYDE $C_9H_{10}O_2$ *p*-Oxyphenylpropionic aldehyde

Methyl derivative



Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

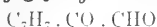
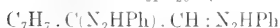
ALDEHYDE $C_nH_{2n-10}O_2$ ALDEHYDE $C_8H_6O_2$

Phenylglyoxal

p-CHLOROPHENYLGLYOXAL

Dioxime $C_6H_4Cl \cdot C(NOH) \cdot CH(NOH)$
and *p*-Bromophenylglyoxal

Collet, [A.]. Action de l'hydrolamine sur quelques dérivés halogénés de la méthylphénylcétone. *Paris, Bul. soc. chim.*, (sér. 3), 1902, (539-543).

ALDEHYDE C_9H_8O *p*-Tolylglyoxylic aldehydeOSAZONE $C_{21}H_{20}N_4$ *i.e.*

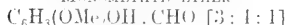
Kunkell, F. und **Vossen**, F. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2291-2294).

BENZENOID ALDEHYDES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES $C_nH_{2n-8}O_3$ ALDEHYDES $C_7H_6O_3$

Dioxybenzoic aldehyde

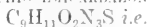
MONOMETHYL ETHER



Vanillin

Rogow, M. Ueber Dialdehyde, welche durch Einwirkung von Aldehyden auf aromatische Oxaldehyde entstehen. II. Mitt.: Ueber die Einwirkung von *p*- und *m*-Nitrobenzaldehyd auf Vanillin. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1961-1964).

THIOSEMICARBAZONE



Freund, Martin und **Schander**, Alfred. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2602-2606).

(D-3218)

Isovanillin.

NITRO DERIVATIVES

Pschorr, R[obert] und **Stöhrer**, W. Ueber die Nitroderivate des Isovanillins. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4393-4399).

5-NITROISOVANILLIN $C_8H_7O_5N$

and its acetyl and benzoyl derivatives

Pschorr, R[obert] und **Stöhrer**, W. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4393-4399).

ACETYLISOVANILLIN $C_{10}H_{10}O_4$ 

also Benzoyl-isovanillin

Pschorr, R[obert] und **Stöhrer**, W. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4393-4399).

o-NITROISOVANILLIN $C_8H_7O_5N$ 

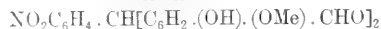
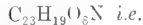
The 1. 3. 4. 6 symmetric

and 1. 3. 4. 2 vicinal compounds

Pschorr, R[obert] und **Stöhrer**, W. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4393-4399).

2. 6. DINITROISOVANILLIN $C_8H_6O_7N_2$ 

Pschorr, R[obert] und **Stöhrer**, W. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4393-4399).

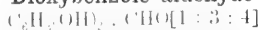
p-NITROBENZYLIDENE-DIVANILLIN

and its hexacetate

also the corresponding *m*-nitrobenzylidene compounds.

Rogow, M. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1961-1964).

Dioxybenzoic aldehyde



(β-Resoreglylic aldehyde)



Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (993-997).

ALDEHYDE $C_7H_6O_3$

Dioxyphenylacetic aldehyde

Oxime of the methylene ether

 $[4:3:1]CH_2:O_2:C_6H_3.CH_2.CH:NOH$
 (Homopiperonylaldoxime)

Bouveault, L. et Wahl, A. Condensation du nitrométhane avec les aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

Oxymethylsalicylic aldehyde v. p. 592.

ALDEHYDE $C_9H_{10}O_3$

Dioxyphenylpropionic aldehyde

DIMETHYL DERIVATIVE

 $[4:3:1]C_6H_3(OMe)_2.CHMe.CHO$

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

BENZENOID ALDEHYDES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $C_nH_{2n-8}O_5$ ALDEHYDE $C_8H_{10}O_5$

Tetraoxyphenylpropionic aldehyde

DIMETHYL-METHYLENE DERIVATIVE

 $CH_2:O_2:C_6H(OMe)_2.CHMe.CHO$

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

1450 UNCLASSIFIED

ALDEHYDES.

ALDEHYDES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $C_nH_{2n-10}O_5$ ALDEHYDE $C_{10}H_{10}O_5$ Maticoic aldehyde $C_{10}H_{10}O_5$

Fromm, Emil und Emster, Konrad van. Ueber Maticoöl. Berlin Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4347-4362).

KETONES.

1500 GENERAL.

Dencks, Emil. Zur Kenntnis der γ -Diketone. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (34). 22 cm.

Elbs, K[arl] und Brand, K. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (783-788).

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Hantzsch, A. und Desch, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

Kauffmann, Hugo. Ueber das Verhalten der Aldehyde und Ketone gegen Tesla-Ströme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (473-483).

Kononov, M. I. et Finogëjev. Action du bromure d'aluminium sur les cétones. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (944-949).

Krasuskij, K. A. Sur la réaction de formation des aldéhydes et des cétones en partant des α -glycoles et α -oxydes. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (537-555).

Les recherches des isomérisations qui se produisent au moyen des oxydes organiques. (Russe.) St. Petersburg, 1902, (117). 24 cm.

Ludlam, Ernest Bowman. The Preparation of mixed Ketones by Heating the Mixed Calcium Salts of Organic Acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1185-1193); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132).

Neuberg, C. und Neimann, W. Eine Methode zur Isolirung von Aldehyden und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. IX. Weitere Mittheilungen über schwefelhaltige Derivate ungesättigter Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

Rabe, Paul und Elze, Fritz. Zur Kenntniss der 1,5-Diketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (83-112).

Raben, Emil. Beiträge zur Kenntniss der Acetalisirung bei den Aldehyden und Ketonen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (60). 23 cm.

Smith, Alexander und **McCoy**, H. N. Notizen über die Einwirkung von Phenylhydrazin auf einige 1,4-Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2169-2171).

Zal'kind, Ju. S. Sur la condensation des aldéhydes avec les cétones. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 522-523).

1510 PARAFFIN-ONS.

GENERAL.

Bistrzycki, A. und **Czemański**, W. Kondensationen von o-Aldehydsäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat., **1**, 1901, (155-204).

Czemański, Witold. Kondensationen von o-Aldehydsäuren mit Acetessigester und mit einigen Ketonen. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (52). 8vo.

Jocič, Ž. I. Action du zinc sur les solutions alcooliques des cétones halogénées. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902 (Pr.-verb. 98-100).

Krasuskij, K. A. Réaction de formation des aldéhydes et cétones en partant des α -chloroalcools. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (287-315).

Schmidt, Julius und **Austin**, Patric C. Ueber einige Umsetzungen des Bis-Trimethyläthylennitrosats. $[CMe_2(ONO_2)]_2$. $CHMe(NO_2)_2$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3721-3737).

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber das Verhalten von Diketonen zu Magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2138-2140).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES $C_nH_{2n}O$

KETONES C_3H_6O

Acetone $CH_3.CO.CH_3$

Delépine, Marcel. Action de l'acide sulfurique fumant sur l'éthanal, le pro-

panal et la propanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (7-14); Paris, C.-R. Acad. sci., **133**, 1901, (876-878).

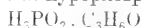
Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodamide on acetone.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1526-1527).

THIOSEMICARBAZONE $C_4H_9N_3S$ i.e.



Freund, Martin und **Schander**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Compound with hypophosphorous acid



Marie, C. Paris C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (286-288).

Compound $H_3PO_2 . C_3H_6O$

Marie, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (847-849, 994-995).

——— Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (106-108).

Compounds $C_3H_5O.HgO_3.HgSO_4 \cdot 2$
and $(C_3H_5O)_5.HgO.HgSO_4$

Büllmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

AMINOACETONE.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Zur Kenntniss des Amidoacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3805-3811).

KETONES C_4H_8O

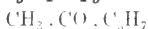
Methyl ethyl ketone $CH_3.CO.C_2H_5$

Harries, Carl und **Müller**, G. Hans. Ueber die Condensation von Condensation von Äthylmethylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 966-971).

Levinstein, Edwin. Ueber einige Kondensationsprodukte des Äthylmethylketons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (50). 22 cm.

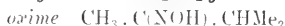
KETONE $C_5H_{10}O$

Methyl propyl ketone



Harries, C[arl] und **Bromberger**, P. Ueber die Condensation von Methylpropylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088-3090).

Methyl chloroisopropyl ketone



Schmidt, Julius. (Zuun Theil mitbearbeitet von P[atric] C. Austin.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3727-3737).

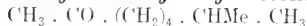
KETONE $C_6H_{12}O$

Methyl isobutyl ketone



Semicarbazone. Also a polymeride of the ketone.

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les éthers d'acides cétoniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (548-575).

KETONES $C_9H_{18}O$ Methyl β -methylhexyl ketone

Lees, Frederic Herbert. Methyl β -methylhexyl ketone [and its semicarbazone and oxime]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1594-1595) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (193) [abstract].

2, 6-Dimethylheptane-4-on.

2, 6-DIETHYLSULPHONE derivative $Me_2C(SO_2Et) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CMe_2(SO_2Et)$ also the corresponding

2,6 Dithiobenzyl,

2,6 Dibenzyldisulphone,

2,6 Dithioamyl,

2,6 Diamyldisulphone,

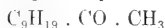
2,6 Dithiophenyl,

and 2,6 Diphenyldisulphone derivatives.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

KETONE $C_{11}H_{22}O$

Methyl ennyl ketone



(methyl nonyl ketone)

Carette, H. Sur quelques dérivés de la méthylnonylcétone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (477-479).

Mannich, C. Zur Kenntniss des Nonylmethylketons, des Heptylmethylketons und der zugehörigen secundären Alkohole. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2144-2146).

Markovnikov, V. V. Sur le pinacone de méthylhexaméthylènécétone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **35**, 1902, (142, II, Pr.-verb.).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

Berg, Hans von. I. Ueber einige Derivate des β -Alanins. II. α -Diketone aus β -Olefinketonen. Phil. Diss. Basel. Schweinfurt, 1900-1901, (33). 8vo.

Leser, Georges. Sur les β -dicétones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES $C_nH_{2n}O_2$ KETONES $C_3H_6O_2$ Oxyacetone $CH_3 \cdot CO \cdot CH_2OH$

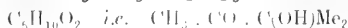
Phenyl ether.



Stormer, R[ichard] und **Wehln**, R. Ueber die Condensation von Phenoxy-aceton mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

KETONES $C_5H_{10}O$

Methyl oxy-isopropyl ketone



and its semicarbazone.

Schmidt, Julius und **Austin**, Patric C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3721-3727).

METHYL METHOXYISOPROPYL KETONE *Oxime*
 $C_6H_{13}O_2N$ i.e. $CH_3O \cdot CMe_2 \cdot CMe : NOH$
 and its benzoyl derivative.

Schmidt, Julius und **Austin, Patric C.**
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (3721-3727).

KETONES $C_nH_{2n-2}O_2$

KETONES $C_4H_6O_2$

Dimethyl diketone

$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3$ (*Diacetyl*).

Diels, Otto. Ueber die Einwirkung
 des Semicarbazids auf das Diacetyl.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (847-351).

— und **Jost, Hans.** Ueber
 die Darstellung des Diacetyls und ein
 Polymerisationsproduct desselben. Ber-
 lin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3290-
 3299).

Freer, Paul C. and **Novy, Frederick**
 G. On the formation, decomposition
 and germicidal action of benzoyl acetyl
 and diacetyl peroxides. Amer. Chem.
 J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (161-192).

MONOSEMICARBAZONE

$CH_2 : C(OH) \cdot CMe : N \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$

Diels, Otto. Berlin, Ber. D. chem.
 Ges., **35**, 1902, (347-351).

MONOACETYLHYDRAZONE

$CH_2 : C(OH) \cdot CMe : N \cdot NH \cdot COCH_3$

Diels, Otto. Berlin, Ber. D. chem.
 Ges., **35**, 1902, (347-351).

Monophenylhydrazone

$NPhH \cdot N : CMeAc$,

o- and *p*-tolylhydrazones

$C_7H_7NH \cdot N : CMeAc$,

diphenyl dihydrazone

$C_{12}H_8(NH \cdot N : CMeAc)_2$ and

di-*o*-tolyl dihydrazone

$C_{12}H_6Me_2(NH \cdot N : CMeAc)_2$

Favrel, Paris. Bul. soc. chim., (sér.
 3), **27**, 1902, (336-342).

α -amino-alizarin derivative.

Schultz, G[ust.] und **Erber, J.** Ueber
 Derivate des α -Amidoalazarins. Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (906-908).

2. 2 Diamylsulphonbutane-3-on

(*Diacetyl diamylsulphone*)

$CH_3 \cdot C(C_5H_{11}SO_2)_2 \cdot CO \cdot CH_3$

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

DIACETYL (*trimolecular*)

$(CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3)_3$ and its *acetyl* and
phenylurethane derivatives, oxime and
semicarbazone.

Diels, Otto und **Jost, Hans.** Ueber
 die Darstellung des Diacetyls und ein
 Polymerisationsproduct desselben. Ber-
 lin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3290-
 3299).

KETONE $C_5H_8O_2$

Methylene dimethyl diketone

$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$

(*Acetyl-acetone*).

Bouveault, L. et **Bongert, A.** Syn-
 thèses de cétones et d'acylacétones en
 partant des éthers α -acylacétiques.
 Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
 (1083-1088).

Favrel, G. Action de l'acétylacétone
 et de ses dérivés de substitution sur les
 chlorures diazoïques et tétrazoïques.
 Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
 (328-336).

— Action des alcoylacétyl
 acétones sur les chlorures diazoïques et
 tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim.,
 (sér. 3), **27**, 1902, (336-342).

March, Fr. Action des éthers et
 cétones monohalogénés sur l'acétyl-
 acétone sodée. Paris (Gauthier-Villars),
1902, (75). 25 cm.

— Action des éthers propioni-
 ques monohalogénés sur l'acétylacétone
 sodée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**,
 1902, (179-181).

March, Fr. Action des éthers et des cétones monohalogénés sur l'acétyl-acétone sodée. *Ann. chim. phys., Paris*, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366)

——— Contribution à l'étude de l'acétyl-acétone. *Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci.*, **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (309-312).

Poraj-Košic, A. 2-4 pentadiol. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb 521-522).

Stiegel, Reinhold. Ein Beitrag zur Kenntnis der tautomeren Formen des Methenbisacetylacetons. *Diss. Leipzig* (Druck von J. Klinkhardt), 1901, (31). 20 cm.

Ferric compounds $\text{Fe}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_2\text{Cl}$
 $\text{Fe}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_2\text{Cl}_2$ and $\text{Fe}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_3$

Lanthanum compound $\text{La}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_3$.

Hantzsch, A. und Desch, C. H. Liebigs *Ann. Chem.*, Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

2,2-Diamylsulphonepentane-4-on

(*Acetylacetonedi-amylsulphone*)

$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{C}_5\text{H}_{11}\text{SO}_2)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

2. 2-Dibenzylsulphonepentane-4-on

(*Acetylacetonedi-benzylsulphone*)

$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{C}_7\text{H}_7\text{SO}_2)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

Methyl ethyl diketone

$\text{Me} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Phenylhydrazone $\text{NPhH} \cdot \text{N} : (\text{EtAc})$

o- and *p*-Tolylhydrazones

$\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} : \text{CEtAc}$

and *Diphenyldihydrazone*

$\text{C}_{12}\text{H}_8(\text{NH} \cdot \text{N} : \text{CEtAc})_2$

Favrel. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (336-342).

2. 2-Dibenzylsulphonpentane-3-on

(*Acetylpropionyl-dibenzylsulphone*)

$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{C}_7\text{H}_7\text{SO}_2)_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

KETONE $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$

Dimethyl ethylene diketone

$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2 \text{ i.e. } (\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2(\text{C}_2\text{H}_4$

(*Acetonyl-acetone*).

PHENYLHYDRAZONES.

Smith, Alexander und McCoy, H. N. Notizen über die Einwirkung von Phenylhydrazin auf einige 1,4-Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2169-2171).

Duden, Paul und Lemme, R. Ueber das 2,5-Hexandiol und seine Umwandlungsprodukte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1335-1343).

4-Methylacetylacetone

4-Amylsulphone-4-methylpentane-2-on

$\text{Me}_2\text{C}(\text{C}_5\text{H}_{11}\text{SO}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

3-Methylacetylacetone

2,2-Dibenzylsulphone-3-methylpentane-4-on.

(*Methylacetylacetonedi-benzylsulphone*)

$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{C}_7\text{H}_7\text{SO}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$,

also corresponding diamylsulphone.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

KETONES $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_2$

Methyl isobutyl methylene diketone.

$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_9$

(*Isovalerylacetone*,

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, *Bul. Soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

Methyl n-propyl ethylidene diketone

$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$

(*Methylbutyrylacetone*)

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, *Bul. Soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

Methyl isoamyl diketoneMONOXIME $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$ *(Nitrosoisoamylacetone)*

Bouveault et Locquin, René. Action de l'acide nitreux en solution alcaline sur les éthers β cétoniques α substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (295-296).

Dimethylacetylacetone

2 Methyl-6.6-diphenylsulphone-heptane-3-on.

(Dimethylacetylacetonedi-phenyl-sulphone) $\text{Me}_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2 \cdot \text{CH}_3$

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone. VIII. Weitere Mittheilungen über Mercaptol- und Sulfon-Bildung der Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

KETONES $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{O}_2$ **Methylene methyl amyl diketone** $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$ *(Hexoylacetone)*.

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

Methylene *n*-iso-dipropyl diketone $\text{CHMe}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Et}$ *(Butyrylisobutyrylmethane)*.

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

KETONES $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_2$ **Methyl hexyl methylene diketone** $\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ *(Decane-2-4-dion)*

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_2$ **Methyl hexyl ethylidene diketone** $\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHMe} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.**KETONES** $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_3$ **KETONES** $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_3$ **Methyl oxyhexyl methylene diketone** $\text{CMe}_2(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **37**, 1902, (64-71).

KETONES $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}\text{O}_3$ **KETONE** $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_3$ **Dimethyl triketone** $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$

Barschall, Hermann. Synthese de Pentantrions. Zur Kenntniss der Reaction saurer Methylengruppen mit Nitrosodialkylanilin. Diss. Berli (Druck v. A. W. Schade), 1902, (33) 22 cm.

Röhmer, Alfred. Zur Kenntniss des Triketopentans und seiner Derivate. Synthese des Phenylmethyltriketons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (41). 22 cm.

Sachs, Franz. Ueber das Triketopentan. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (137-138).

Sachs, Franz und **Röhmer**, Alfred. Ueber Triketone. II. Methylphenyltriketon (Phenyltriketobutan). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319).

Bis-semicarbazone $\text{C}_7\text{H}_{12}\text{O}_3\text{N}_6$

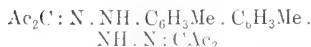
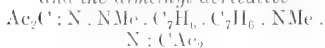
Sachs, Franz und **Röhmer**, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319).

Diphenyl-bis-monohydrazone $\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{O}_4\text{N}_4$ i.e. $\text{Ac}_2\text{C} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} : \text{CAc}_2$

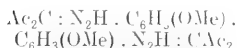
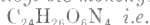
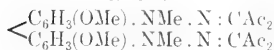
and the dimethyl derivative

 $\text{Ac}_2\text{C} : \text{N} \cdot \text{NMe} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NMe} \cdot \text{N} : \text{CAc}_2$

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (328-336).

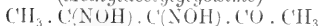
Di-o-tolyl-bis-monohydrazone*and the dimethyl derivative*

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (328-336).

Di-o-anisyl-bis-monohydrazone*and the dimethyl derivative*

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (328-336).

OXIME

(Methylacetylglinoxime)

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

KETONE $C_8H_{12}O_3$

Acetonylacetylacetone



March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

1520 UNSATURATED OPEN
CHAIN-ONS

Fischer, Hugo Richard. Addition des Bernsteinsäurediäthylesters an Zimmtsäureäthylester. Condensation von Aldehyden und Ketonen mit Bernsteinsäurediäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. O. Schmidt), 1901, (52). 21 cm.

Moureu, Ch. et **Delange**, R. Sur la condensation des carbures acétyléniques avec les éthers-sels. Synthèses d'acétones acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47).

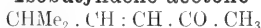
Moureu, Ch. et **Delange**, R. Recherches sur les carbures acétyléniques. I. Synthèse d'acétones à fonction acétylénique. Nouvelle méthode de synthèses de dicétones- β . Dédoublément des acétones acétyléniques par les alcalis. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (239-268).

Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec les éthers-sels. Méthodes de synthèse d'alcools acétyléniques et d'éthers β -cétoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

Stiegel, Reinhold. Ein Beitrag zur Kenntniss der tautomeren Formen des Methenbisacetylacetons. Diss. Leipzig (Druck von J. Klinkhardt), 1901, (31). 20 cm.

KETONES WITH ONE OXYGEN
ATOMKETONES $C_nH_{2n-2}O$ KETONE $C_7H_{12}O$

Isobutylideneacetone



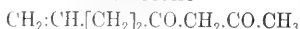
Crossley, Arthur William. [Condensation of isobutylidenacetone with ethyl malonate; formation of ethyl 4-isopropylidihydroresorcylate-3.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (675-678).

KETONE $C_8H_{14}O$

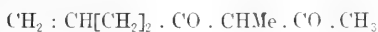
Methyl hexenyl ketone

*(Methylheptenone)*

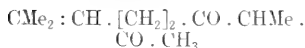
Harries, C[arl]. Ueber einen neuen Beweis für die Constitution des künstlichen Methylheptenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1179-1185).

KETONES WITH TWO OXYGEN
ATOMS.KETONES $C_nH_{2n-4}O_2$ KETONES $C_8H_{12}O_2$ Methyl butenyl methylene
diketone*(1-Octene-5-7-dione)*

Leser, Georges. Sur les β -dicétones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES $C_8H_{14}O_2$ **Methyl butenyl ethylidene diketone**

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES $C_{11}H_{18}O_2$ **Methyl hexenyl ethylidene diketone**

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n}O_3$ KETONE $C_8H_{16}O_3$ **Dioxydihydromethylheptenone**

Harries, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1179-1183).

1530 BENZENOID-ONS

Albrecht, Walther. Ueber Cyclopentadienchinone. Kondensationsversuche mit Diphenylmethan. Dihydronaphtalin und Cyclopentadien. Diss. München. Berlin (Druck v. P. Staniewicz), 1902, (44). 25 cm.

Atenstädt, Paul. Ueber die Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol-Homologe sowie Phenoläther und eine neue Synthese des Cumaranons. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (56). 23 cm.

Auwers, Karl und **Keil, G.** Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4207-4217).

Bamberger, Eugen und **Witter, Hugo.** Ueber Formazyphenylketon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (139-149).

Bauer, Rudolph. Ueber die Einwirkung von ω -Dihalogen-Ketonen und einigen Aldehyden auf Benzamidin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (90). 22 cm.

Baeyer, Adolf und **Villiger, Victor.** Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

————— Dibenzalacetone und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

Böters, O. Ueber Reactionen der Dihalogenthymochinone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510).

————— Ueber Reactionen der Dihalogenthymochinone. Diss. Techn. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (46). 22 cm.

Bülöw, Carl und **Grotowsky, Hans.** Ueber das Condensationsproduct aus Phenylacetylacetophenon und Resorcin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528).

————— und **Riess, Gustav.** Ueber das 3. 5-Dimethoxybenzoylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3900-3905).

Glawe, A. Ueber die Dibromzimmt-säuren und die Dihalogenindone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2936-2940).

Gollnitz, Friedrich. Ein Beitrag zur Kenntnis der α - β -ungesättigten aromatischen Ketone. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (47). 22 cm.

Graebe, C. Ueber die Constitution des Auramins und über die Salze des Phenyliminobenzophenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).

Grotowsky, Hans. Ueber das Phenylacetylacetophenon und über Abkömmlinge des 1.4-Benzopyranols. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (94). 23 cm. 1,50 M.

Gnehm, R. und **Wright, Ralph G.** Ueber symm. Dimethyldiamidodiotylketon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (913-915).

Harries, C[arl] und **Bromberger, P.** Ueber die Condensation von Methylpropylketon mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088-3090).

Hohenemser, W. Notiz zur Darstellung von Anthrachryson. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2305-2306).

Imbert, Henri. De quelques dérivés des benzoquinones tétrahalogénées. Paris, **1902**, (86). 25 cm.

Klages, August. Ueber Doppelverbindungen aromatischer Ketone mit Orthophosphorsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2313-2315).

Lührer, Ernst. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Diss. Greifswald (Druck v. H. Adler), 1902, (56). 22 cm.

March, Fr. Contribution à l'étude de l'acétylacétone. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (309-312).

Müller, Hans G[ustav]. Ueber die Condensation von Benzaldehyd mit Aethylmethylketon. (α -Benzalbutanon und γ -Benzalbutanon und ihre Derivate.) Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (48). 22 cm.

Niedenzu, Carl August. Ueber die Kondensationsprodukte des Aethylphenylketons und der beiden Benzaldehydoxybenzole mit Bernsteinsäure-diäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (80). 21 cm.

Paal, C[arl] und **Schulze, Heinrich.** Ueber cis- und trans-Dibenzoyläthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (168-176, 856).

Pleus, B. Ueber die Reduction von Chinizarin und Anthrarufin mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923-2930).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

Pschorr, R[obert] und **Vogtherr, H.** Ueber die Synthese des Acetyl-methylmorpholinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1905, (4412-4415).

Scharwin, W. Ueber einige Ketone und Oxime mit einem Tetrahydronaphthalinkern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2511-2515).

Schrobsdorff, H. Ueber die Reduction des Chrysazins mit Jodwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2930-2931).

Sorge, R. Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

——— Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Diss. Breslau. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1902, (49). 22 cm.

Theiler, Karl. Ueber die Oxydation aromatischer Alkyloxyaldehyde und Alkyloxyketone zu den entsprechenden Säuren. Phil. Diss. Bern. Zürich, 1900-1901, (49). 8vo.

Tschirch, A[lexander] und **Heuberger, K.** Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630). [6500 1850 7300 C 3860 Q 9190 9135 9125 M 3120 5400].

Ullmann, F. und **Goldberg, Irma.** Zur Darstellung der Monooxybenzophenone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2811-2814).

Vorländer, D[aniel] und **Kohlmann, M.** Halogenderivate des Dimethylhydroresorcius. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (239-259).

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3920-3928).

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsprodukte, Pseudobromide und Pseudochloride. — IV. Zincke, Th[eodor], Siebert, O. und Reinbach, H. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Aethylphenol: Substitutionsprodukte, Pseudobromide und Umwandlungsprodukte. — V. Zincke, Th[eodor] und Leisse, Fr. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Oxyzimmtsäure: Tetrabrom-p-oxyzimmtsäure, p-Vinyl- und p-Aethylphenolbromide. — VI. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Dioxystilben. — VII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Dioxystilben und p-Diamidostilben.

—VIII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Diamidotolan und p-Tetrachlor-dioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

Zohlen, Otto. Ueber die Einwirkung von Dimethylsulfat auf Michlersches Keton und Auramin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (50). 23 cm.

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES $C_nH_{2n-6}O$

KETONES C_7H_6O

TRIBROMO-*p*-OXYBENZYL BROMIDE OR

(TRIBROMO-*p*-CRESOLPSEUDOBROMIDE).
 $C_7H_4OBr_4$

Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **320**, 1902, 199-220.

TETRACHLORO-*p*-CRESOLPSEUDOBROMIDE

$C_7H_3OCl_4Br$

and its acetyl derivative

Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, 179-198.

TETRABROMO-*p*-CRESOLPSEUDOBROMIDE

$C_7H_3OBr_5$

and its acetyl derivative

Zincke, Th. und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

KETONES $C_8H_{10}O$

TRIBROMO-*as-m*-XYLENOLPSEUDOBROMIDE

$C_8H_6OBr_3$

Zincke, Th[eodor] und Tripp, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (220-231).

KETONES $C_nH_{2n-6}O$

KETONES C_8H_8O

Acetophenone $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3$

DICHLOROACETOPHENONE

$CH_2Cl \cdot CO \cdot C_6H_4Cl[1:4]$ Oxime

CHLOROBROMOACETOPHENONE

$CH_2Br \cdot CO \cdot C_6H_4Cl[1:4]$ Oxime and the isomeric $CH_2Cl \cdot CO \cdot C_6H_4Br[1:4]$ and its oxime

Collet, A. Action de l'hydroxylamine sur quelques dérivés halogénés de la méthylphénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1902, (539-543).

DIBROMOACETOPHENONE

$CH_2Br \cdot CO \cdot C_6H_4Br[1:4]$ Oxime

DIBROMOCHLOROACETOPHENONE

$CHBr_2 \cdot CO \cdot C_6H_4Cl[1:4]$ Oxime

TRIBROMOACETOPHENONE

$CHBr_2 \cdot CO \cdot C_6H_4Br[1:4]$ Oxime

Collet, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1902, (539-543).

p-2-DIBROMOETHYLIDENETETRABROMOQUINONE

$C_8H_2OBr_6$

p-2-Dibromoethylidenetri bromoquinone

p-2-Bromoethylidenetri bromoquinone

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

NITROACETOPHENONE

Camps, Rudolf. Ueber Nitro- und Amido-Acetophenon (Hypnon). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (1-18).

m-NITROACETOPHENONE-benzylmercaptol

$C_{22}H_{21}O_2NS_2$ i.e.

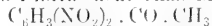
$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CMeSC_6H_7$

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

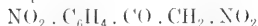
α -NITRO-ACETOPHENONE

$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NO_2$ Its dimethyl-acetal, phenylhydrazone and bromo derivatives

Thiele, Johannes und Haackel, Siegfried. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (1-18).

m-DINITRO-ACETOPHENONEand its *phenylhydrazone*

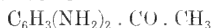
Berend, L[udwig] und **Heymann**, F.
J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**,
1902, (290-294).

 α -*p*-DINITRO-ACETOPHENONEIts *dimethylacetal*

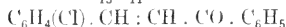
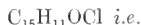
Thiele, Johannes und **Haeckel**, Siegfried.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig,
325, 1902, (1-18).

p-AMINOACETOPHENONE

Richter, Richard. Ueber die Einwirkung von Chlor und Brom auf *p*-Amidoacetophenon. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (47). 22 cm.

m-DIAMINOACETOPHENONE

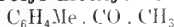
Berend, L[udwig] und **Heymann**, F.
J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**,
1902, (290-294).

p-CHLOROBENZYLIDENE-ACETOPHENONEand its *oxime*.

Walther, R. von und **Raetz**, J.
prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902,
258-290).

 β -BROMO- ω -BENZYLACETOPHENONE.

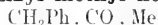
Kunckell, F[ranz] und **Sarfert**, O.
Ueber die Einwirkung von Benzanidin auf β -Brom- ω -Benzylacetophenon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3169).

KETONES $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}$ *p*-Tolyl methyl ketone

HYDRAZIDE AND SEMICARBAZONE.

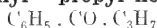
Sorge, R. Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

Benzyl methyl ketone



Francis, Francis E. and **Ludlam**, Ernest Bowman. Isomeric additive products of methyl . . . benzyl ketone with benzylideneaniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (956-961); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132-133).

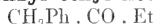
Ludlam, Ernest Bowman. [Preparation of methyl benzyl ketone by heating a mixture of calcium acetate and calcium phenylacetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1186-1189).

KETONES $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}$ Phenyl *n*-propyl ketone

OXIME, PHENYLHYDRAZONE, SEMICARBAZONE.

Sorge, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

Benzyl ethyl ketone

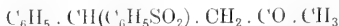


Francis, Francis E. and **Ludlam**, Ernest Bowman. Isomeric additive products of . . . ethyl benzyl ketone with benzylideneaniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (960-961); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132-133).

Ludlam, Ernest Bowman. [Preparation of ethyl benzyl ketone by heating a mixture of calcium propionate and calcium phenylacetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1189).

4-Phenylbutane-2-on.

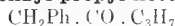
4-PHENYLSULPHONE derivative



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

KETONES $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}$

Benzyl propyl ketone



Francis, Francis E. and **Ludlam**, Ernest Bowman. Isomeric additive products of . . . propyl benzyl ketone with benzylideneaniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (960); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (132-133).

Ludlam, Ernest Bowman. [Preparation of propyl benzyl ketone by heating a mixture of calcium butyrate and calcium phenylacetate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1189-1191).

Phenylethyl ethyl ketone



Harries, C. und **Müller**, G. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (966-971).

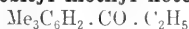
Phenyl-propyl methyl ketone



Harries und **Müller**, *loc. cit.*

KETONES $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}$

Mesityl methyl ketone



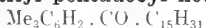
(*Propionyl-mesitylene*)

also *Butyryl-mesitylene*

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

KETONES $\text{C}_{25}\text{H}_{42}\text{O}$

Mesityl pentadecyl ketone



Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2245-2262).

KETONES $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{O}$

KETONES $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$

Styryl methyl ketone

p-CHLOROBENZYLIDENE-ACETONE



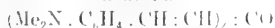
and its phenylhydrazone and oxime.

Walther, R. von und **Raetze**, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

p-DIMETHYLAMINO-BENZYLIDENE-ACETONE



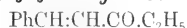
TETRAMETHYL-*p*-DIAMINO-DIBENZYLIDENE-ACETONE



Sachs, Franz und **Lewin**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

KETONES $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{O}$

Styryl ethyl ketone



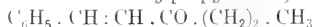
and its oxime and phenyl-hydrazone.

Harries, C. und **Müller**, G. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (966-971).

KETONES $\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{O}$

Styryl propyl ketone

(α -Benzalmethylpropylketone)



also its dibromo product, phenylhydrazone, semicarbazone and oxime

Harries, C[arl] und **Bromberger**, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088-3090).

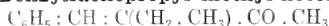
Benzylidene-ethyl ethyl ketone



and its phenyl-hydrazone.

Harries und **Müller**, *loc. cit.*

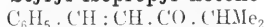
γ -Benzylidenepropyl methyl ketone



also its oxime, phenylhydrazone and semicarbazone.

Harries, C[arl] und **Bromberger**, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3088-3090).

Styryl isopropyl ketone

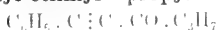


Lapworth, Arthur und **Hann**, A. C. Osborn. [Benzylidenemethyl iso-propyl ketone and its oxime and semicarbazone.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1489) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (141-142) [abstract].

KETONES $\text{C}_n\text{H}_{2n-12}\text{O}$

KETONES $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}$

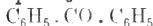
Phenyl-ethinyl *n*-propyl ketone



Moureu, Ch. et **Delange**, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

KETONES $C_{10}H_{12}O$ KETONES $C_{15}H_{16}O$

Diphenyl ketone

*(Benzophenone)*

NITROBENZOPHENONE

Tatschloff, A[lexander] v. Darstellung des *o*-Nitrobenzophenons. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (308-310).

AMINO BENZOPHENONE

Ullmann, F. und **Bleier**, H. Zur Darstellung von *o*-Aminobenzophenon-derivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4273-4280).

p-Toluene-sulpho-2-aminobenzophenone

also the 2-methylamino

and 2-amino-4-methoxy derivatives.

Ullmann, F. und **Bleier**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4273-4280).

s-o-p-DIAMINO BENZOPHENONE

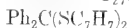
and its diacetyl derivative

Benöhr, Otto. *s-o-p*-Diamidobenzophenon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (310-313).

s-Di-o-DIAMINO BENZOPHENONE

Its salts, picrate and tetramethyl derivative

Bertram, W. J. Prakt. Chem., Leipzig (N. F.), **65**, 1902, (327-345).

BENZYL MERCAPTOL $C_{27}H_{24}S_2$ i.e.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343-2354).

PHENYLIMIDE $Ph_2C : NPh$ *(Phenyliminobenzophenone)*

Graebe, C. Ueber die Constitution des Auramins und über die Salze des Phenyliminobenzophenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).

KETONES $C_{14}H_{12}O$

Benzyl phenyl ketone



Bilite, B. Recherches sur la désoxybenzoïne et la dibenzylcétone. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (32). 8vo.

Francis, Francis E. Isomeric additive compounds of . . . deoxybenzoin with benzylidene-*p*-toluidine . . . and benzylidene-*m*-nitraniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (441-449); [abstract.] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (53).

Klages, August und **Tetzner**, F. Ueber Alkylidendesoxybenzoïne. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3965-3972).

Stobbe, Hans. Notiz über die Darstellung des Desoxybenzoins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (911-912)

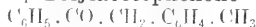
DESYLAMINE $C_{14}H_{13}ON$ i.e.

Pschorr, R. und **Brüggemann**, F. Ueber einige Derivate des Desylamins und des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2740-2744).

Brüggemann, Fritz. Ueber die chromogenen Eigenschaften des *p*-Nitrobenzyleyanids.—Ueber einige Derivate des Desylamins und Phenanthrenchinons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm.

KETONES $C_{15}H_{14}O$ Dibenzyl ketone $(PhCH_2)_2CO$ *(Diphenylacetone)*

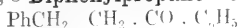
Francis, Francis E. Isomeric additive compounds of dibenzyl ketone . . . with benzylidene-*p*-toluidine, *m*-nitrobenzylideneaniline and benzylidene-*m*-nitraniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (441-449). [abstract.] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (53).

p-Tolylacetophenone

Strzelecka, Marya. Zur Kenntnis der Homologen des Desoxybenzoins. (Polish). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (12-13).

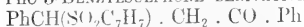
Strzelecka, Marya. Contribution à l'étude des homologues de la désoxybenzoin. (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A, **42**, 1902, (7-10).

1, 3-Diphenylpropane-1-on



(Benzyl-acetophenone)

The 3-BENZYLSULPHONE DERIVATIVE



and the 2-THIOPHENYL DERIVATIVE



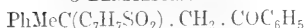
Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

KETONE C₁₆H₁₆O

1, 3-Diphenylbutane-1-on



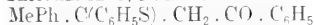
3-BENZYLSULPHONE



and the corresponding amyl sulphone and phenyl sulphone.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

3-THIOPHENYL-1, 3-DIPHENYLBUTANE-1-ON



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

KETONE C₁₇H₁₈O

1, 5-Diphenylpentane-3-on

1, 5,-DIETHYLSULPHONE

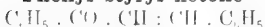
and corresponding 1, 5-Dibenzyl, 1, 5-Diamyl, and 1, 5-Diphenyl sulphones, and 1, 5-Dithiophenyl derivative.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (799-816).

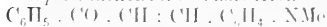
KETONES C_nH_{2n-1}O

KETONE C₁₅H₁₂O

Phenyl styryl ketone



p-DIMETHYLAMINO DERIVATIVE



also phenyl *m*-nitro-dimethyl-*p*-amino-styryl ketone

Sachs, Franz and Lewin, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

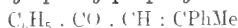
1. NITROPHENYL-3-PHENYL-PROPENONE 3
C₁₅H₁₁O₃N

o, *m* and *p* nitro compounds, their semicarbazones, etc.

Sorge, R. Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

KETONES C₁₆H₁₄O

Phenyl phenylpropenyl ketone



Konovalov, M. I. and Finogĭjev. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (944-949).

1-Phenyl-3-*p*-tolyl-propenone 3

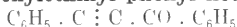
and its *o*, *m* and *p* nitro compounds and their semicarbazones.

Sorge, R. Ueber die Condensation aromatischer Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

KETONES C_nH_{2n-2}O

KETONES C₁₅H₁₀O

Phenylethinyl phenyl ketone



Moureu, Ch. et Delange, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

KETONE C₁₇H₁₄O

Cinnamyleneacetophenone

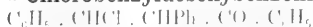
Its semicarbazone and phenylhydrazone

Sorge, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1065-1074).

KETONES C_nH_{2n-24}O

KETONES C₂₁H₁₄O

α -Chlorobenzyl-desoxybenzoin



The *p*-methyl, *p*-isopropyl and *p*-methoxy derivatives

Klages, August und Tetzner, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3965-3972).

KETONES $C_nH_{2n-26}O$ KETONE $C_{21}H_{16}O$

Benzylidenedesoxybenzoin



The *p*-methyl, *p*-isopropyl, *p*-methoxy
and *o*-chloro derivatives

Klages, August und Tetzner, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3965-3972).

KETONES WITH TWO OXYGEN
ATOMSKETONES $C_nH_{2n-6}O_2$ KETONES $C_7H_8O_2$

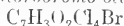
Pentabromotoluoxiketone



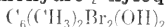
Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

Tetrachlorobromotoluoxiketone

(Tetrachlorobromotoluquinol)



Zincke, Th[eodor] und Wiederhold, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (179-198).

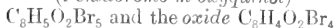
KETONES $C_8H_{10}O_2$ Dibromohydro-*p*-xyloquinone

Auwers, K[arl] und Sigel, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (425-442).

Teichner, G. Ueber Dibromxylochinhydron. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2303-2304).

Pentabromo-*m*-xylooxiketone

(Pentabromo-*m*-oxyquinol)



Zincke, Th[eodor] und Tripp, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (220-231).

Imidoxylo- ψ -quinol

Bamberger, Eug[en]. Ueber Imidochinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3886-3892).

KETONES $C_nH_{2n-8}O_2$ KETONES $C_6H_4O_2$

Quinone.

Schaer, Ed[uard]. Ueber „activirende“ Wirkungen von reducirenden Substanzen und colloidalen Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydirende Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (32-82).

Furuta, Tokutarō. On the poisonous action of quinone. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (407-410).

OXIME.

Silva, Giuseppe. Recherches sur la stéréoisomérisation des quinoneoximes. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (45). Svvo.

DIANILINEDIBROMO BENZOQUINONE

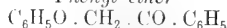
Its aniline, monoethylhemiacetate and anil derivatives

Jackson, C[harles] Loring und Porter, H. C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3851-3854).

KETONE $C_8H_8O_2$

Oxyacetophenone

Phenyl ether

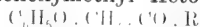


(Phenoxyacetophenone)

Stoermer, R[ichard] und Atenstädt, P. Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol und Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

— und Wehln, R. Ueber die Condensation von Phenoxyaceton mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

Phenoxyethyl Ketones



Tolyl-*m*-xylyl, anisyl, phenetyl, etc., derivatives.

Stoermer, R[ichard] und Atenstädt, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

KETONES $C_8H_{10}O_2$

Tribromopseudocumylquinol

The oxide.

Auwers, K[arl] und **Sigel**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (425-442).

Isopropylquinone

MONOBROMO DERIVATIVE

and its Di-*o*-toluido and di-*p*-xylydo derivatives, also the *p*-toluido derivative of the dichloro compound

Böters, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510).

KETONES $C_{10}H_{12}O_2$

Thymoquinone

Hoffmann, Julius. Zur Kenntniss des Dibromthymochinons und einiger seiner Derivate. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (48). 8vo.

BISMETHYLAMINO DERIVATIVE

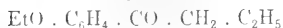


Böters, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510).

THYMOLIMIDOETHYLETHER $C_{22}H_{29}O_2N$ i.e. $Me(C_3H_7) OEt.C_6H_5.N:C_6H_5O(Me.C_3H_7)$

Decker, H. und **Solonina**, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3217-3225).

Butyrylphenol

Ethyl ether

Klages, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2262-2267).

Oxybenzylacetone, *phenyl ether*
v. Benzylphenacetol p. 610.

KETONES $C_nH_{2n-12}O_2$ KETONES $C_6H_8O_2$

Benzoyl-acetyl

Freer, Paul C. and **Novy**, Frederick G. On the formation, decomposition and germicidal action of benzoyl-acetyl and diacetyl peroxides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (161-162).

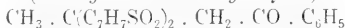
(D-3218)

KETONES $C_{10}H_{16}O_2$

Benzoyl-acetone



1. PHENYL-3. 3-DIBENZYLSULPHONE-BUTANE-1-ON

(Benzoylacetonedibenzylsulfone)

also the corresponding Diamylsulphone.

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

1. PHENYL-3. 3-DITHIOAMYL BUTANE-1-ON

(Benzoylacetone monoamylmercaptol)

Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

Oxybenzylidene-acetone

*Methyl ester**(Anisalacetone)*

Baeyer, Adolf und **Villiger**, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

Phenyl ether v. Benzylidene-phenacetol p. 611.

KETONES $C_{12}H_{14}O_2$

Phenyl ethyl ethylidene diketone

*(Methyl-propionyl-acetophenone)*

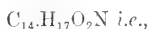
Leser, Georges. (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

Phenyl propyl methylene diketone

*(Benzoyl-butylglyl-methane)*

Moureu, Ch. et **Delange**, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (45-47); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (378-392).

m-Xylylamino-acetylidene dimethyl
diketone



(*m*-Xylido-methylene-acetyl-acetone)

Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

KETONES $C_nH_{2n-16}O_2$

KETONES $C_{13}H_{10}O_2$

3-Oxybenzophenone

Methyl ether $C_{14}H_{12}O_2$

Ullmann, F. und **Goldberg**, Irma Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2811-2814).

KETONES $C_{14}H_{12}O_2$

Benzoin



Knoevenagel, E[mil] und **Arndts**, J. Zur Kenntniss des Benzoin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1982-1990).

Heckel, Wilhelm. Ueber das Verhalten des Benzylaldehyds und Benzoin bei höheren Temperaturen. Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm.

Posner, Theodor. Ueber einige schwefelhaltige Derivate des Benzoin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (506-510).

DESOXYBENZIN

V. BENZYL PHENYL KETONE

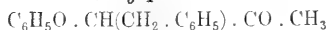
2-Oxyphenyl 4-tolyl ketone

also its benzoate, phenylhydrazone and oxime.

Ullmann, F. und **Goldberg**, Irma. Zur Darstellung der Monoxybenzophenone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2811-2814).

KETONES $C_{16}H_{16}O_2$

Benzylphenacetol

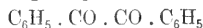


Stoermer, R[ichard] und **Wehn**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

KETONES $C_nH_{2n-18}O_2$

KETONES $C_{14}H_{10}O_2$

Diphenyl diketone



(Benzil)

Biltz, Heinrich und **Arnd**, Thankmar. Ueber die Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347).

Montagne, P. J. . . . Transposition intramoléculaire atomique chez les dicétones aromatiques α [étudiée spécialement dans le cas de la transformation du 4,4'-dichlorobenzile en l'acide dichlorobenzilique 4,4']. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (6-29).

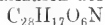
Monosemicarbazone

Biltz, Heinrich und **Arnd**, Thankmar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347).

Disemicarbazone

Biltz, Heinrich und **Arnd**, Thankmar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347).

Aminoalizarin derivative



Schultz, G[ust.] und **Erber**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (906-908).

1, 2 . DIPHENYL-1, 1-DITHIOBENZYL-ETHANE-2-ON

(Benzilmonobenzylmercaptol)



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

1, 2 . DIPHENYL-1, 1-DITHIOPHENYL-ETHANE-2-ON

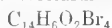
(Benzilmonophenylmercaptol)



Posner, Theodor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (493-505).

Tetrachlorostilbenequinone

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

TETRABROMOSTILBENEQUINONE

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

KETONES $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_2$ **Methyloxanthranol**

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1903, (205-246).

KETONES $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{O}_2$ **Benzylidene-phenacetol**

and its phenylhydrazone and semicarbazone also anisylidene and oxybenzylidene phenacetol

Stoermer, R[ichard] und **Wehln**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

Dianisylidene-phenacetol

[i.e. 1 : 5. Dianisyl-2-phenoxy-pentadien-1 : 4-on : 3]

also Benzylidene-anisylidene and anisylidene-benzylidene phenacetol.

Stoermer, R[ichard] und **Wehln**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3549-3560).

Diphenyl ethylene diketone

also γ -bromo derivative.

Paal, C[arl] und **Schulze**, Heinrich. Ueber cis- und trans-Dibenzoyläthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (168-176, 856).

(D-3218)

KETONES $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$ **KETONES $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_2$** **Phenanthraquinone.**

Schwabacher, Hermann. Ueber Phenantrolchinone. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (44). 8vo.

MONOBROMO DERIVATIVE $\text{C}_{14}\text{H}_7\text{O}_2 \cdot \text{Br}$

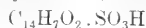
Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

NITRATE.

Kehrmann, F. und **Mattisson**, M. Ueber ein Nitrat des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (343-344).

OXIME.

Pschorr, R. und **Brüggemann**, F. Ueber einige Derivate des Desylamins und des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2740-2744).

PHENANTHRAQUINONE 3. SULPHONIC ACID

and its methyl ester.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

PHENANTHRAQUINONE 2-CARBOXYLIC ACID

also its nitrile and acid amide

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

2 AND 3 NITROPHENANTHRAQUINONE**2 and 3 Aminophenanthraquinone**

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

3-NITROPHENANTHRAQUINONE

and its monoxime.

Schmidt, Julius und **Kämpf**, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3117-3128).

Anthraquinone.

Dammann, K. und **Gattermann, L[udwig]**. Ein Beitrag zur Kenntniss der Derivate des Anthrachinons. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (325-326).

Léger, E. Sur quelques dérivés de l'anthraquinone obtenus à l'aide des aloïnes. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), 1902, (751-756).

Sur la production des dérivés de l'anthraquinone au moyen des aloïnes de l'aloès du Natal. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (756-758).

Sur la constitution des aloïnes; comparaison avec celle des glucosides. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1584-1586).

Sur quelques dérivés de l'anthraquinone obtenus dans l'action du bioxyde de sodium sur les aloïnes et leurs produits halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1111-1113).

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

DIMETHYLACETAL.

Meisenheimer, Jakob. Ueber Reactionen aromatischer Nitrokörper. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (205-246).

1.5-DIAMINOANTHRAQUINONE $C_{14}H_{10}O_2N_2$

Wacker, L. s. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3920-3928).

Oxime and its dimethylacetal, diethylacetal and methyl-ethyl-acetal

Meisenheimer, Jakob. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (205-246).

OXYMETHYLANTHRAQUINONE.

Tschirch, A. und **Heuberger, K.** Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber [Chrysophansäure]. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630).

1.2-(α)NITROSOANTHRAQUINONE SULPHONIC ACID $C_{14}H_9O_6NS$

Wacker, Leonhard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (666-669).

1.2-(α)-Hydroxylamino-anthraquinone sulphonic acid

$C_{14}H_9O_6NS$

Wacker, Leonhard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 1902, (666-669).

KETONES $C_nH_{2n-26}O_2$

KETONES $C_{23}H_{20}O_2$

Dibenzoyl-mesitylene

Mills, William Hobson, and **Easterfield, Thomas** Hill. [Preparation of dibenzoylmesitylene, and its oxidation and reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1311-1324) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (167-169).

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n-8}O_3$

KETONES $C_9H_{10}O_3$

Oxydibromoisopropylquinone

$C_9H_5O_3Br_2$

and its *p*-Toluidine and *p*-Xylidine salts.

Böters, O. Ueber Reactionen der Dihalogenthymochinone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510).

OXY-DICHLORO-ISOPROPYLQUINONE

$C_9H_5O_3Cl_2$

also methoxy-dichloroisopropyl-quinone.

Böters, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1502-1510).

Tribromo-*p*-cresolpseudobromide

acetyl derivative $C_9H_7O_3Br_3$

Zincke, Th. und **Wiederhold, K.** Liebigs Ann. chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-200).

KETONES $C_nH_{2n-12}O_3$

KETONES $C_{19}H_{16}O_3$

Phenyltriketobutane

$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3$

(Methyl phenyl triketone) and its hydrate.

Sachs, Franz und **Röhmer, Alfred.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319).

Synthesis.

Röhmer, Alfred. Zur Kenntnis des Triketopentans und seiner Derivate. Synthese des Phenylmethyltriketons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (41). 22 cm.

Compounds with phenylhydrazine, semicarbazine, hydrazine, and their derivatives.

Sachs, Franz und Röhmer, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319).

KETONE $C_{12}H_{12}O_3$ **Benzoylacetylacetone**

m-DINITRO DERIVATIVE



Berend, Ludwig und Heymann, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (290-294).

KETONES $C_{13}H_{14}O_3$ **Diacetyl-benzoyl-ethane.**

March, Fr. Sur le diacétylbenzoyl-éthane et l'acétylméthylphénylfurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

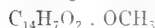
KETONE $C_nH_{2n-14}O_3$ **KETONE $C_{14}H_{12}O_3$** ***p*-Dioxydesoxybenzoin.**

Zincke, Th[eodor]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

KETONES C_nH_nO **KETONES $C_{14}H_8O$** **3-Phenanthrolquinone**

and its acetyl, benzoyl, monophenyl, diphenyl, and benzenesulphonyl derivatives.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

Methyl ether*and the ethyl ether*

Werner, A. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

2-Phenanthrolquinone

Its acetyl and benzoyl derivatives, methyl and ethyl ethers.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902, (135-173).

Oxyaminoanthraquinones

and DIOXYAMINOANTHRAQUINONE



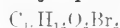
Wacker, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3920-3928).

KETONES $C_{17}H_{14}O_3$ **Dibenzylideneacetone.**

DIMETHYL ETHER

(*Dianisylidene-acetone*)

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1210).

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.**KETONES $C_nH_{2n-14}O_4$** **KETONES $C_{15}H_{16}O_4$** **Dibromo-xyloquinhydrone**

Teichner, G. Ueber Dibromxylochinhydrone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2303-2304).

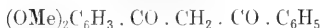
KETONES $C_nH_{n-1}O_4$ **KETONE $C_{13}H_8O_4$** ***p*-Dioxybenzil**

Tetrahalogeno and Tetrachloro derivatives.

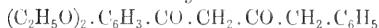
Zincke, Th[eodor]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

KETONE $C_{15}H_{12}O_4$

3. 5.-Dioxybenzoylacetophenone

Dimethyl ether*and its aniline azo derivative.*

Bülöw, Carl und Riess, Gustav. Ueber das 3. 5-Dimethoxybenzoylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3900-3905).

KETONE $C_{16}H_{14}O_4$ 2. 4-Dioxy- ω -phenacetylacetophenone*Diethyl ether*

Hannach, O. und Kostanecki, St[anislaus] von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (866-868).

KETONES $C_nH_{2n-20}O_4$ KETONES $C_{14}H_8O_4$

Dioxyanthraquinone

(Hystazarin).

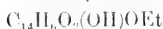
Liebermann, C[arl] und Hohenemser, W. Ueber Hystazarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1778-1781).

Dioxyphenanthraquinone

3-Methoxy-4-acetoxy-phenanthraquinone.

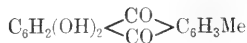
Pschorr, R[obert] und Vogtherr, H. Ueber die Synthese des Acetyl-methylmorpholchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4412-4415).

Anthrarufin

Monoethyl ether

also acetyl anthrarufin monoethyl and anthrarufin diethyl ethers.

Pleus, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2923-2930).

KETONE $C_{15}H_{10}O_4$ i.e.

Jowett, H. A. D. and Potter, Charles Etty. [Chrysophanic acid and its reduction with hydriodic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1583-1585) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (192) [Abstract].

KETONE $C_{21}H_{22}O_4$

Acetoaceticesterbenzylidene-acetophenone.

Knoevenagel, E[mil] und Speyer, E. Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

KETONES $C_nH_{2n-22}O_4$ KETONE $C_{23}H_{24}O_4$

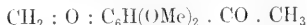
Acetoaceticesterdibenzylidene-acetone.

Knoevenagel, E[mil] und Speyer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n-6}O_5$ KETONES $C_8H_8O_5$

Tetraoxyacetophenone

*METHYLENE DIMETHYL DERIVATIVE*

Bougault. Oxydation de l'anéthol et des composés analogues à chaîne latérale propénylique. Ann. chim. phys., Paris, sér. 7), **25**, 1902, (483-574).

KETONES $C_nH_{2n-20}O_5$ KETONES $C_{14}H_8O_5$

Trioxyphenanthraquinone

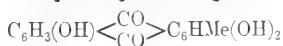
3. 6 DIMETHOXY-4-ACETOXYPHENANTHRAQUINONE.

Pschorr, R[obert], Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

KETONES $C_{15}H_{10}O_5$

(1, 4, 6, 3)-

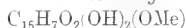
Trioxymethylanthraquinone



(Methyloxychrysazin)

and its tetra-chloro and tetra-bromo derivatives

Also the monomethyl ether



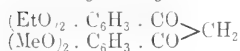
Léger, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1111-1113); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (751-756).

KETONES WITH SIX OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n-1}O_6$ KETONES $C_{15}H_{12}O_6$

2. 4. 3'. 5'-Tetraoxy-benzoyl-acetophenone

Dimethyl diethyl ether



Kostanecki, St[anislaus] von und Weinstock, P. Ueber das 3.5'.5', Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2885-2887).

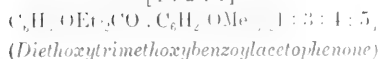
KETONES WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n-16}O_7$ KETONE $C_{13}H_{10}O_7$

Penta-oxy-diphenyl methylene diketone.

TRIMETHYLMETHYL ETHER

[4 : 2 : 1]



Kostanecki, St[anislaus] v. und Plattner, E. Ueber ein beizenziehendes Tetraoxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2544-2546).

1540 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ONS OTHER THAN BENZENOID-ONS.

Albrecht, Walther. Ueber Cyclopentadienchinone. Kondensationsversuche mit Diphenylmethan. Dihydronaphtalin und Cyclopentadien. Diss. München. Berlin (Druck v. P. Stankiewicz), 1902, (44). 25 cm.

Auwers, K[arl]. Ueber Chinole und cyclische Nitroketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (443-455).

Ueber das Nitroketon und das Chinol des Dibrom-p-kresols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (455-464).

und Sigel, A. Ueber die Constitution der Oxydationsproducte halogenirter Pseudophenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (425-442).

und Winternitz, F. Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (465-471).

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Hydrazinbasen auf Chinole, nebst Bemerkungen zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1424-1431).

Glawe, Alfred. Ueber Dihalogenindone. Ihr Verhalten gegen Schwefelsäure, Salpetersäure und Natriumalkoholate. Diss. Techn. Hochschule. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (77). 23 cm.

Harries, C[arl]. Ueber eine cyclische Ketotriose und ihre Ueberführung in Methyl-o-diketohexamethylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1176-1178).

Liebermann, C[arl] und Hohenemser, W. Ueber Hystazarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1778-1781).

Martine, C. Sur l'isomérisie dans les benzylidénementhones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyladipique identique à l'acide dihydrocamphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439).

Orlov, E. Substitution d'hydrogène par l'iode dans les alizarines. (Russe). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 450).

Speranskij, N. A. Sur l'oxydation du menthone, pulégone et β -méthylhexanone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (10-17).

Stobbe, Hans. Ueber semicyclische 1.5-Diketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1445-1448).

— Bz - Tetrahydrochinolin-derivate aus semicyclischen 1.5-Diketonen der Hexamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3978-3981).

— und **Volland**, Hans. Die Synthese eines Pyrrhindenderivates aus einem semicyclischen 1.5-Diketon der Pentamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3973-3977).

Tétiry, L. Analyse immédiate de l'essence de menthe pouliot. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (186-193).

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (53. Abh.) Synthesen in der Terpenreihe. I. Synthese hydroaromatischer und aromatischer Verbindungen aus Cyclohexenonen. (Mitbearbeitet von Hans Böttcher.) II. Synthese homologer Mentene und Terpene. (Mitbearbeitet von Fritz Thölke.) III. Verbindungen aus Pentanon. (Mitbearbeitet von N. Speransky.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (54. Abh.) — Ueber das Isoxim aus Tetrahydrocarvon. (Mitbearbeitet von L. Fresenius.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (323-333).

— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (55. Abh.) — Ueber Verbindungen der Thujonreihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (57. Abh.) — Ueber ein neues Trimethylhexanon, $C_9H_{14}O$, und Trimethylhexanon, $C_9H_{16}O$, sowie über $\beta\beta$ -Dimethylpentanon. (Mitbearbeitet von A. Scheunert.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (97-112).

— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (58. Abh.) — Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. (Mitbearbeitet von M. Franke.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (112-117).

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (60. Abh.) — Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Alkamine und in sauerstofffreie Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (281-310).

— Ueber eine Reihe neuer isomerer cyclischer Ketone der Formel $C_9H_{14}O$ und $C_9H_{16}O$. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (96-103).

— Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen XI. 1. Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. 2. Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (297-304).

Zelinskij, N. D. Oxydation de cétones naphthéniques en les acides de la formule générale $C_nH_{2n-2}O_2$. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb., 846-847).

— et **Gutt**, I. F. Sur la condensation des cétones cycliques et des acides étherés α -substitués sous l'action du magnésium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 105-107).

— et **Roždestvenskij**, M. S. Sur les céto-alcools cycliques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (141-142, II, Pr.-verb.).

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (145-178).

— und **Tripp**, E. Ueber Tribrom-*as-m*-xylenolpseudodibromid. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (220-231).

— und **Wiederhold**, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf Tetrachlor-*p*-kresol: Tetrachlor-*p*-kresolpseudobromid und Umwandlungsproducte. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (179-198).

— Ueber die Einwirkung von Brom auf *p*-Kresol: Substitutionsproducte und pseudobromide des *p*-Kresol's. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (199-220).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES $C_nH_{2n-2}O$

KETONE C_5H_8O

Acetyl-trimethylene

Zelinskij, N. D. Sur les dérivés de l'acétyltriméthylène. (Russe.) St. Peterbourg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (62, II, Pr.-verb.).

KETONE $C_7H_{12}O$

Methylketocyclopentane

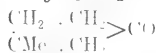


Zelinsky, N[ikola]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 2488-2494.

Speranskij, N. A. Condensation de l'éther bromacétique avec le pentanone et le β -méthylpentanone. (Russe.) St. Peterbourg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (17-26).

KETONES $C_7H_{14}O$

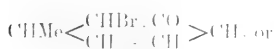
$\beta\beta$ -Dimethylcyclopentanone



and its mono and di-benzylidene compounds

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (97-112).

Bromo-1-methyl-3-cyclohexanone



Zelinsky, N[ikola]. und **Roschdestwensky, M.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 2695-2696.

Tétrý, L. Dérivés de la β -méthylcyclohexanone. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (302-307).

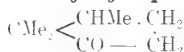
Wallach, O[tto]. Ueber Cyclo-Methylhexen und Cyclo-Methylhexenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2822-2825).

1,3-Diphenyl-1-carboxymethyl derivative.

Knoevenagel, E[nil] und **Speyer, E.** Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

KETONE $C_9H_{16}O$

4,5,5-Trimethyl-cyclopentanone



Blaise, E. E. et **Blanc, G.** Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (71-76).

2,2,3-Trimethyl-cyclopentanone

Oxime

Noyes, W. A. and **Patterson, A. M.** Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (425-430).

KETONES $C_9H_{18}O$

1-trimethylcyclohexanone

Semicarbazone, oxime and isoxime, also amino acid derivatives

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, 97-112.

——— Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

Cyclononanone.

Zelinskij, N. D. Cyclononanone. (Russe.) St. Peterbourg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 847-848).

Pulenone.

Wallach, O. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

Dihydropulegenone.

Wallach, O. Göttingen, *Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, 1902, (92-107).

KETONES $C_{10}H_{16}O$

Menthone



Leser, Georges. Synthèse de la menthone. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1115-1116).

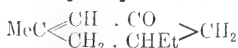
Thujamenthone

and its oxime, isoxime and benzylidene compound

Wallach, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

KETONES $C_nH_{2n-4}O$ KETONES $C_9H_{14}O$

Methylethylhexenone



Wallach, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (135-160).

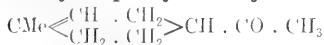
Trimethylcyclohexenone

Semicarbazone and Benzylidene compound

Wallach, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (97-112).

——— Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

Tetrahydro-p-tolyl methyl ketone

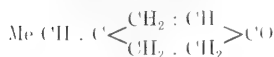


and its semicarbazone and oxime

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

——— **324**, 1902, (79-96).

Sabineneketone

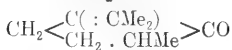


Semmler, F. Wilhelm]. Ueber Sabinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2045-2049).

Pulegenone.

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

Camphorone



Zelinskij, N. D. Sur le camphorone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 644-645).

KETONES $C_{10}H_{16}O$

Camphor.

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. I. Camphor-sulphonic acid (Reychler) : the formation of anhydramides. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1441-1462).

——— Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. II. β -Bromocamphor and its derivatives. β -Bromocamphoric acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1462-1468).

——— Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. III. The optical inversion of camphor and the mechanism of hetero- and meso-sulphonation of homo- and hetero-bromination, and of dehydration. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1469-1475).

Blaise, E. E. et Blanc, G. Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (71-76).

Jahn, Stephan. Zur Kenntnis des Camphers, Borneols und Menthols. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lössen), 1902, (95). 22 cm.

Konovalev, M. I. Action nitrative de l'acide azotique sur le camphre et le thujone. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (45-46, II, Pr.-verb.).

Malmgren, Signe. M. Synthesen in der Campherguppe mittels Magnesiumpulvers. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 1902, (3910-3912).

Manasse, O. Ueber Oxycampher. (2. Mit.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3811-3828).

— und **Samuel, E.** Reactionen des Campherchinons [nebst Krystallmessungen an den erhaltenen Derivaten]. (3. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3829-3843).

Minguin, J. Propriétés cristallographiques des benzylidène, méthyl- et éthylsalicylidine et anisalcamphres et leurs produits de réduction. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (544-549).

— Constantes cristallographiques des dérivés bromés du benzylidénecamphre et du benzylcamphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (679-681).

Perkin, W. H., sen. [Magnetic rotation and refractive values of camphor and its derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (309-318).

Semmler, F. W[ilhelm]. Zur Camphen- und Campherfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1016-1022).

Šindelimejzer, I. V. Contribution à la préparation du camphre par la réaction de l'acide oxalique, sur le pinène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (954-959).

CHLOROCAMPHOR.

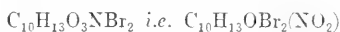
Forster, Martin Onslow. [β -chlorocamphor; β -chlorocamphoroxime and its benzoyl derivative; β -chloro- α -bromocamphor.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (272-273); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (26).

BROMOCAMPHOR.

Armstrong, Henry E., and Lowry, T. Martin. [β -Bromocamphor and its magnetic rotatory and refractive powers; also its conversion into isocamphoronic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1462-1468).

Forster, Martin Onslow. [β -bromocamphor, its conversion into camphor and into $\alpha\beta$ -dibromocamphor; action of alcoholic potash on it with formation of α -campholenic acid. β -bromocamphoroxime and its benzoyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (269-272); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (25-26).

Lapworth, Arthur, and Lenton, Walter H. The constitution of the acids obtained from α -dibromocamphor. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (17-26).



Armstrong, Henry E., and Lowry, T. Martin. [$\alpha\beta$ -Dibromo- α' -nitrocamphor.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1466-1467).

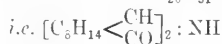


Armstrong, Henry E., and Lowry, T. Martin. [$\alpha\alpha'$ -Tribromocamphor.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1467).



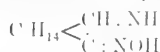
Forster, Martin Onslow. . . . Comparison of bromonitrocamphane with bromonitrocamphor. [Action of alcoholic silver nitrate and of phenylhydrazine on $\alpha\alpha$ -bromonitrocamphor.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (865-870); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (116-117).

— and **Micklethwait, Frances M. G.** [α' -benzoyl- α -bromocamphor, α -benzoyl- α' -bromocamphor, and the conversion of one into the other; also the action of alcoholic potassium hydroxide on them. α' -benzoyl- α -chlorocamphor and α -benzoyl- α' -chlorocamphor.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (160-167); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (257).



and its salts and nitroso compound.

Einhorn, Alfred und Jahn, Stephan. Zur Kenntniss des Aminocamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).



Lapworth, Arthur, and Harvey, Alfred William. [α -Aminocamphoroxime and its hydrochloride, platinichloride, dibenzoyl-derivative $\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{matrix} \text{CH.NBz} \\ \text{C:NOBz} \end{matrix}$ and

benzylidene derivative

$C_8H_{14} \begin{smallmatrix} \text{CH.N:CNPh} \\ \text{C.NOH} \end{smallmatrix}$; also the phenylcarbamide of camphor-oxime-phenylcarbamate

$C_8H_{14} \begin{smallmatrix} \text{CH.NH.CO.NHPh} \\ \text{C.N.O.CO.NHPh} \end{smallmatrix}$
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (549-555); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (70-71).

m-NITRO-BENZOYL CAMPHOR.

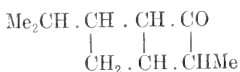
Forster, Martin Onslow, and Micklethwait, Frances M. G. [*α'*-*m*-nitrobenzoyl-*α*-bromocamphor; *α*-*m*-nitrobenzoyl-*α'*-bromocamphor. Enolic *m*-nitrobenzoylcamphor, its oxidation and its acetyl-derivative; enolic *o*-nitrobenzoylcamphor. *α'*-*m*-nitrobenzoyl-*α*-chlorocamphor, *α*-*m*-nitrobenzoyl-*α'*-chlorocamphor, and their reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (406-414); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55-56).

Fenchone

[*fenone*].

Tardy, E. Sur quelques réactions de la fenone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1901, (603-606).

Thujone



(*Tanacetone*).

Čugajev, L. A. Sur les dérivés du thujone. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr. verb. 854-855).

Kondakow, I[van]. Zur Frage über die isomeren Verwandlungen in der Thuyldreihe und zur Constitution des Thujons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (720-724).

Isothujone

and its semicarbazone and benzylidene compound.

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

KETONES $C_nH_{2n-6}O$

KETONES C_7H_8O

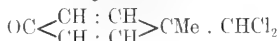
Methyl-keto-dihydrobenzene

2,6-Dibrom-4-nitro derivative

Auwers, K[arl]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (455-464).

KETONES $C_8H_{10}O$

p-Methyl-dichloromethyl-keto-dihydrobenzene



Auwers, K[arl] und Winternitz, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (465-471).

SEMICARBAZONE AND HYDRAZONES.

Auwers, K[arl] und Keil, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4207-4217).

o-METHYL-DICHLOROMETHYL-KETODIHYDRO-BENZENE

and its semicarbazone.

Auwers, K[arl] und Keil, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4207-4217).

KETONES $C_9H_{12}O$

2. 4-Dimethyl-4-dichloromethyl-1-ketodihydrobenzene

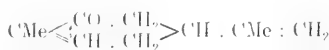
Auwers, K[arl] und Winternitz, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (465-471).

KETONES $C_{10}H_{14}O$

2.4.5-Trimethyl-4-dichloromethyl-1-keto-dihydrobenzene

Auwers, K[arl] und Winternitz, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (465-471).

Carvone

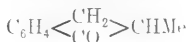


Stähler, Arthur. Zur Kenntnis des Carvons, Eucarvons und ihrer Autoxydationsprodukte. Beiträge zur Konstitutionsbestimmung der Santonsäure bezw. des Santonins. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 22 cm.

KETONE $C_{13}H_{20}O$

? ALLYL-CAMPHOR

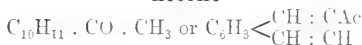
Malmgren, S. M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3910-3912).

KETONES $C_nH_{2n-1}O$ KETONE $C_{11}H_{18}O$ *d*-Methylhydrindone

Kipping, F. S. *d*-Methylhydrindone. The formation of oximes, hydrazones and semicarbazones. London, Proc. Chem. Soc. **18**, 1902, (34-35).

KETONE $C_{11}H_{18}O$

Tetrahydro-naphthyl methyl ketone



Scharwin, W. Ueber einige Ketone und Oxime mit einem Tetrahydronaphthalinkern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2511-2515).

KETONE $C_{14}H_{22}O$

Benzyl-methyl-cyclohexanone



Tetry, L. Dérivés de la β -méthyl-cyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (302-307).

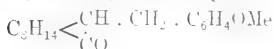
KETONES $C_nH_{2n-1}O$ KETONE $C_{13}H_{20}O$ Benzylidene- α -methyl-pentanone

Speranskij, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsc. **34**, 1902, (10-17).

Wallach, O. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1902, (92-107).

KETONE $C_{17}H_{24}O$

Benzylcamphor

p-Methoxybenzylcamphorand *o*-Ethoxybenzylcamphor

Minguin, J. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (544-549).

Bromobenzylcamphor $C_{17}H_{21}OBr$

Minguin, J. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (679-681).

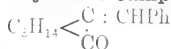
Benzylidene-menthone



Martine, C. Sur l'isomérisie dans les benzylidénementhones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyl-adipique identique à l'acide dihydrocamphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439).

KETONES $C_nH_{2n-1}O$ KETONE $C_{17}H_{24}O$

Benzylidene-camphor



Minguin, J. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (544-549).

o- and *p*-BROMOBENZYLIDENE-CAMPHOR

Minguin, J. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (679-681).

Figures de corrosion révélant la structure énantiomorphe de quelques composés du camphre de forme extérieure complète. Dédoublément du benzylidène camphre racémique. Isomorphisme des composants actifs. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, 888-892.

OXIME.

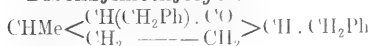
Forster, M. O. Benzylidenecamphor-oxime [and its benzoyl derivative and phenylcarbamate; also the action of nitrous acid and acetyl chloride on it]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (90).

KETONES $C_nH_{2n-1}O$ KETONE $C_{17}H_{16}O$ Tetrahydronaphthyl phenyl ketone
 $C_{10}H_{11} \cdot CO \cdot C_6H_5$

Scharwin, W. Ueber einige Ketone und Oxime mit einem Tetrahydronaphthalinkern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2511-2515).

KETONE $C_{21}H_{24}O$

Dibenzylmethylcyclohexanone

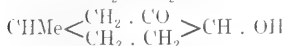
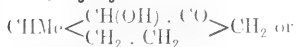


Tétrý, L. Dérivés de la β -méthylcyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (302-307).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_nH_{2n-2}O_2$ KETONE $C_7H_{12}O_2$

Methylcyclohexanolone



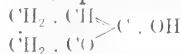
(Methylcyclohexanose).

Zelinsky, N[ikolaj] und Roschdestwensky, M. Ueber eine Methylcyclohexanose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2695-2696).

Sur le cétoalcool cyclique méthyl-(1)-cyclohexanolone (3). (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 463-644).

KETONES $C_nH_{2n-4}O_2$ KETONES $C_5H_6O_2$

1.2. Diketopentamethylene

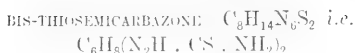


Its phenylurethane, anilinoazo, 3-chloro, 3 bromo, 3.5.5. tribromo, and chlorodibromo derivatives.

Dieckmann, W[alter]. Ueber 1.2-Diketopentamethylen (Cyclopenten-2-on-1 ol-2) und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3201-3217).

KETONES $C_6H_8O_2$

Diketohexamethylene



Freund, Martin und Schander, Alfred. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Halogen nitroso compounds.

Piloty, O. und Steinbock, H. Ueber Halogennitrosoverbindungen des Diketohexamethylens und eine sekundäre Nitrosoverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3101-3117).

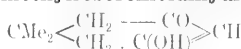
KETONE $C_7H_{10}O_2$

Methyl-o-diketohexamethylene

Harries, C[arl]. Ueber eine cyclische Ketotriose und ihre Ueberführung in Methyl-o-diketohexamethylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1176-1178).

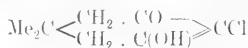
KETONE $C_8H_{12}O_2$

Dimethylresorcinoldihydride



Crossley, Arthur William and Le Sueur, Henry Rondel. [The action of phosphorus pentachloride on dimethyl-dihydroresorcin; also its hydrochloride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (821-837).

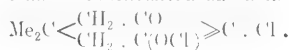
MONOCHLORODIMETHYLHYDRORESORCINOL



also monobromo derivative and its anilide, and methyl ether and the monoiodo derivative.

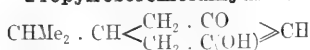
Vorländer, D[aniel] und Kohlmann, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (239-259).

DICHLORODIMETHYLHYDRORESORCINOL

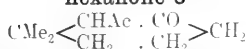


also the Dibromo derivative.

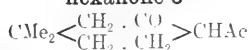
Vorländer, D[aniel] und Kohlmann, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (239-259).

KETONE $C_9H_{14}O_2$ **Propylresorcinoldihydride**

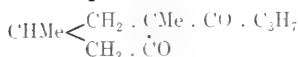
Crossley, Arthur William. Preparation and properties of 4-*iso* propyldihydroresorcin [and its silver salt, ethyl ether, dioxime and 1-bromo-derivative; also its oxidation and the action of barium hydroxide on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (675-682).

KETONE $C_{10}H_{16}O_2$ **2-Acetyl-1.1-dimethyl-cyclohexanone-3**

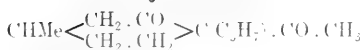
Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

4-Acetyl-1.1-dimethyl-cyclohexanone-3

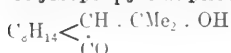
Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONE $C_{11}H_{18}O_2$ **3-Isobutyl-1.3-dimethyl-cyclopentanone-4**

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

KETONE $C_{12}H_{20}O_2$ **Acetylmenthone**

Leser, Georges. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1115-1116).

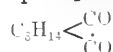
Ketone $C_{13}H_{22}O_2$ **Oxyisopropylcamphor**

Malmgren, Signe M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3910-3912).

KETONES $C_nH_{2n-6}O_2$ **KETONE** $C_7H_8O_2$ ***o*-Dibromo-*p*-methylquinol**

and its acetyl and benzoyl derivatives.

Auwers, K[arl]. Ueber das Nitroketon und das Chinol des Dibrom-*p*-kresols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (455-464).

KETONE $C_{15}H_{14}O_2$ **Camphorquinone****PHENYLHYDRAZONE.**

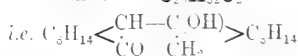
Lapworth, Arthur and **Hann**, A. C. Osborn. The mutarotation of camphorquinonehydrazone and mechanism of simple desmotropic change. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1508-1519) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (146-147) [abstract].

Camphor-oxy-ketone

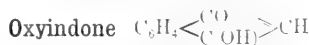
[enol form of camphor-quinone?]

and its oxime, phenylhydrazone, phenyl methane and benzoyl derivatives, etc.

Manasse, O. und **Samuel**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3829-3833).

KETONES $C_nH_{2n-8}O_2$ **KETONE** $C_2H_2O_2$ 

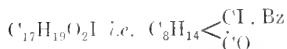
Malmgren, Signe M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3910-3912).

KETONES $C_nH_{2n-12}O_2$ **KETONE** $C_8H_8O_2$ **ETHOXY-CHLORO-INDONE** $C_{11}H_9O_2Cl$ 

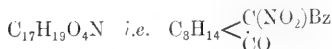
Glawe, A. Ueber die Dibromzimmt-säuren und die Dihalogenindone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2936-2940).

KETONES $C_nH_{2n-14}O_2$ KETONE $C_{17}H_{20}O_2$

Benzoyl-camphor

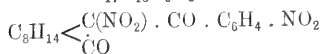
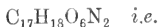
 $\alpha\alpha$ -Benzoyliodocamphor

Forster, M. O., and Jenkinson, E. A.
 $\alpha\alpha$ -Benzoyliodocamphor. London,
 Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118).

 $\alpha\alpha$ -Benzoylnitrocaphor

Forster, M. O., and Jenkinson, E. A.
 $\alpha\alpha$ -Benzoylnitrocaphor. . . . London,
 Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (117-118).

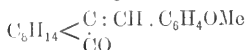
Nitroderivative



Forster, M. O., and Jenkinson, E. A.
 [$\alpha\alpha$ -Nitrobenzoylnitrocaphor.] London,
 Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (117-118).

o- and *p*-Oxybenzylidenecamphor

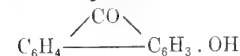
Methyl ether

*o*-Ethoxybenzylidene-camphor.

Minguin, J. Paris, Bul. soc. chim.,
 (sér. 3), **27**, 1902, (544-549).

KETONES $C_nH_{2n-18}O_2$ KETONES $C_{13}H_{16}O_2$

3-Oxyfluorenone



and 3-methoxy-fluorenone.

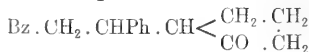
Ullmann, F. und Bleier, H. Zur
 Darstellung von *o*-Aminobenzophenon-
 derivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (4273-4280).

KETONES $C_nH_{2n-26}O_2$ KETONES $C_{16}H_{12}O_2$ *o*-, *m*-, and *p*-Oxybenzylidene-indanone

OXYBENZYLIDENE-2-BROMO-INDANONE



Miniat, K. Sur la monoxylbenzal-
 bromindanone. Paris, Bul. soc. chim.,
 (sér. 3), **27**, 1902, (77-79); Paris, C.-R.
 ass. franç. avanc. sci., **30**, (2^e part.),
 1902, (317-319).

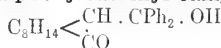
KETONE $C_{26}H_{20}O_2$ 6-Phenacyl-5-benzylcyclo-
 pentanone-1

Stobbe, Hans. Ueber semicyclische
 1.5-Diketone. Berlin, Ber. D. chem.
 Ges., **35**, 1902, (1445-1448).

— und Volland, Hans. Ber-
 lin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3973-
 3977).

KETONE $C_{23}H_{26}O_2$

Oxydiphenylcarbinyl-camphor



Malmgren, Signe M. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (3910-3912).

KETONES WITH THREE OXYGEN
 ATOMS.KETONES $C_nH_{2n-2}O_3$ KETONE $C_9H_{16}O_3$

KETONIC ACID FROM ISOTHUJONE $C_9H_{16}O_3$
 and its semicarbazone and oxime

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem.,
 Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

KETONES $C_{10}H_{18}O_3$

THUJAMETHONE KETONIC ACID

Wallach, O[tto]. Liebigs Ann. Chem.,
 Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

KETONES $C_nH_{2n-4}O_3$ KETONE $C_{10}H_{16}O_3$

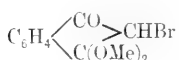
KETO-LACTONE FROM ISOTHUJONE

and its semicarbazone, oxime and phenylhydrazone.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).KETONES $C_nH_{2n-10}O_3$ KETONES $C_9H_8O_3$

Dioxyhydrindone

DIMETHOXYBROMOHYDRINDONE

 $C_{11}H_{11}O_3Br$ i.e.

also Dimethoxychlorohydrindone and Diethoxybromohydrindone

Glawe, A. Ueber die Dibromzimmt-säuren und die Dihalogennindone. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **35**, 1902, (2936-2940).KETONES $C_nH_{2n-12}O_3$ KETONE $C_{15}H_{18}O_3$

Desmotroposantonine.

Wedekind, E. et Schmidt, Oscar. De l'action des sels diazoïques sur la desmotroposantonine et l'acide desmotroposantonéux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (43-45).KETONES $C_nH_{2n-24}O_3$ KETONES $C_{23}H_{22}O_3$

Cinnamenyl-1-phenyl-3-carboxy-ethyl-4 cyclohexenone-5.

Knoevenagel, E[mil] und Speyer, E. Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

(D-3218)

1550 UNCLASSIFIED KETONES.

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONE $C_nH_{2n-2}O$ KETONE $C_9H_{16}O$ Martine, C. Sur l'isomérisation dans les benzylidénementhones et sur la préparation d'un acide α -méthyl- α -isopropyladi-pique identique à l'acide dihydrocam-phorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1437-1439).KETONE $C_nH_{2n-4}O$ KETONE $C_9H_{14}O$ Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de cèdre l'Atlas. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (582-583).

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

KETONE $C_nH_{2n-16}O_5$ KETONE $C_{13}H_{10}O_5$

Excoecarone

Perkin, Arthur George, and Briggs, Samuel Henry Clifford. [Excoecarone, obtained by the action of bromine on excoecarin (v. [5020]), and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (210-217); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11).

AMINO COMPOUNDS.

1600 GENERAL.

Aleksějef, D. Action de sodium-amide sur les dérivées organiques halo-génées. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 526-527).

Andree, Carl. Ueber die Einwirkung einiger Aldehyde auf Methyl- resp. Aethylamin und die Reduktion der Kon-densationsprodukte. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (46). 22 cm.

Euler, Hans. Ueber die Reaction zwischen Aminen und salpetriger Säure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (292-304).

Graebe, C[harles] und Rostovzeff, S. Ueber die Hoffmann'sche Reaction (Ueberführung der Amide in Amine). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2747-2752).

Hantzsch, A. Notiz zur Ueberführung von Bromamiden in Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3579-3580).

Henle, Franz. Reduktion von Carbonsäure-Derivaten zu Aldehyden bezw. Aldehyd-Derivaten und zu Aminen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3039-3044).

Knoevenagel, E[mil] und Speyer, E. Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

Meyer, Richard Jos. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1319).

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

Sabatier, Paul et Sanderens, J. B. Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (225-227).

Schiff, Hugo. Trennung von Amin- und Säurefunction mittelst Formaldehyd. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (348-354).

Schwabbauer, Georg. Einwirkung von Methyl- und Aethyl-Amin auf Furfur und Cuminol. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (42). 22 cm.; Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

Selivanov, F. F. Synthèse des combinaisons contenant le radical butylique tertiaire. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (12-13, II, Pr.-verb.).

Tschitschibabin, [Čičibabin], A. E. Ueber Verbindungen von Triphenylcarbinol mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4007-4009).

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3920-3928).

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

AMMONIUM COMPOUNDS.

Decker, Herman. Ueber einige Ammoniumverbindungen. 8. Mitt.: Zur Geschichte der Oxydihydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2588-2589).

Ueber einige Ammoniumverbindungen. 9. Mitt.: Zur Theorie der Oxyhydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2589-2593).

Hantzsch, A. und Horn, Arthur. Ueber Pseudoammoniumbasen und Derivate derselben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (877-883).

Zur Isomerie quaternärer Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (883-888).

Wedekind, E[dgar]. Ueber eigenthümliche Dissociationserscheinungen bei asymmetrischen Ammoniumsalzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (109-112).

Werner, A. Ueber Haupt- und Nebenvalenzen und die Constitution der Ammoniumverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (261-296).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

Bamberger, Eug[en] und Seligman, Rich. Zur Oxydation der Oxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3884-3886).

Bouveault, L. et Wahl, A. Un procédé de synthèse graduel des aldéhydes. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1145-1147).

CARBAMINES.

Wade, John. [Action of alkyl iodides on methyl, ethyl *n*-propyl, *n*-butyl, and *iso*-amyl *iso*-cyanides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1609-1612) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (66) [Abstract].

1610 AMINO-PARAFFINS.

Andree, Carl. Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl-Amin und die Reduction der Condensationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420-425).

Braun, Jul[ian]. Sur l'action du bromure de cyane sur les bases tertiaires. (Polish). Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, 1902, (529-536).

Dawe, Karl. Ueber Hexamminmetallsalze und Dirhodanatokobaltiake. Phil. Diss. II. Zurich. Heidelberg, 1901-1902, (46). 8vo.

Chrétien, P. Sur les combinaisons des cyanures complexes avec les amines de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (901-903).

Delépine, Marcel. Action des éthers halogénés sur les combinaisons sulfocarboniques d'amines secondaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (714-716).

——— Sur les éthers thiosulfocarboniques dérivés d'amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1221-1223).

——— Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (III) Ethers imidothiocarboniques mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, 585-587).

——— Composés sulfurés et azotés dérivés du sulfure de carbone. (IV) Action des éthers halogénés sur les combinaisons sulfocarboniques d'amines secondaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902 (588-593).

Descudé Marcel. Action des amines grasses sur le dibenzoate de méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (972-974).

Grün, Adolf. Ueber Triamin- und Athylendiaminamin - Verbindungen. Phil. Diss. II. Zurich, 1900-1901, (58). 8vo.

Ries, Alois. Die Krystallformen der Chloroplatinate der aliphatischen Amine mit besonderer Berücksichtigung ihrer morphotropen Beziehungen. Diss. München. Leipzig (W. Engelmann), 1902, (67). 23 cm.

Solonina, A. A. Oxydation des nitrosamines en nitramines. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb 527).

(D-3218)

Steinegger, Rudolf. Die Salzsteine, ihre chemische Zusammensetzung, Bildung und Verhütung. Ein Beitrag zur Verbesserung der Technik der Emmmenthaler Käsefabrikation. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (30). 8vo.

Willstätter, Richard und Kahn, Walter. Ueber die Einwirkung organischer Säureester auf tertiäre Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2757-2761).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

Houben, J. Ueber das deutsche Rautenöl und die Unlagerung des Methylonylketoxims. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

Kaplan, Morduch Leiser. Beiträge zur Kenntnis der aliphatischen Ketoxime. Diss. Königsberg i. Pr. (Druck v. H. Jaeger), 1902, (48). 21 cm.

Schmidt, Julius und Austin, Patric C. Ueber einige Umsetzungen des Bis-Tri-methyläthylennitrosats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3721-3727).

MONAMINES

AMINES $C_nH_{2n+3}N$

AMINE CH_5N

Methylamine $MeNH_2$

Bamberger, Eug[en] und Seligman, Rich. Oxydation des Methylamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4299-4302).

Kaess, L. und Gruszkiewicz, J. Einwirkung von Chloreyan auf Methylamin. [a-b-Dimethylguanidin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3598-3600).

Sabatier, Paul et Senderens, J. B. Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (225-227).

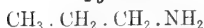
TETRAMETHYLAMMONIUM.

Palmaer, Wilh[elm]. Ueber Versuche zur Darstellung des Tetramethylammoniums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, 729-731).

AMINE C_2H_7N Ethylamine $EtNH_2$

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Oxydation des Aethylamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4293-4299).

Sabatier, Paul et **Senderens**, J. B. Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (225-227).

AMINE C_3H_9N *n*-Propylamine

Benzoyl derivative C_3H_7NHBz

Descudé, Marcel. Action des amines grasses sur le dibenzoate de méthylène. Paris, C.-R. Acad., sci., **135**, 1902, (972-974).

Tripropylamine $N(C_3H_7)_3$

TRIPROPYL-AMMONIUM IODIDE ACETIC ACID
METHYL ESTER $C_{12}H_{26}O_2NI$

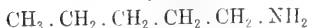
Preparation, crystallography.

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

AMINE $C_4H_{11}N$ Isobutylamine $Me_2CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$

Benzoyl derivative C_4H_9NHBz

Descudé, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (972-974).

AMINE $C_5H_{13}N$ *n*-Amylamine

ϵ -PIPERIDO-AMYLAMINE $C_{10}H_{22}N_2$ *i.e.*



also ϵ -Anilido isoamylamine.

Manasse, Albert. Synthese der ζ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

Isoamylamine $C_5H_{11}NH_2$

Ferrocyanides and ferricyanides.

Chrétien, P. Sur les combinaisons des cyanures complexes avec les amines de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (901-903).

Di-isoamyl-amine $(C_5H_{11})_2NH$

Ferrocyanide and ferricyanides.

Chrétien, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (901-903).

Tri-isoamyl-amine $(C_5H_{11})_3N$

Ferrocyanide and ferricyanides.

Chrétien, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (901-903).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

HYDROXAMIC ACIDS

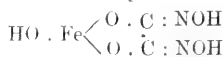
ACETYLHYDROXAMIC ACID

Ferric compound $Fe(C_2H_4O_2N)_3$

Hantzsch, A. und **Desch**, C. H. Farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

OXALODIHYDROXAMIC ACID

Ferric compound



Hantzsch, A. und **Desch**, C. H. Farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

AMINO-ALCOHOLS.

AMINO-ALCOHOLS $C_nH_{2n+3}ON$

AMINO-ALCOHOL C_2H_7ON

Ethanolamine $HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$

Rössler, Paul. Ueber einige Derivate des Aethanolamins. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (27). 22 cm.



Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas] et **Lublin**, A. Sur le nitramino-ethanol, ses sels argentique et mercurique et sur le nitro-uréo-éthanol $\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (49-54).

Choline

(*Ethanoltrimethylammonium hydroxide*).

Bocarius, N. Zur Kenntniss der Substanz, welche die Bildung von Floreceschen Krystallen bedingt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (339-346).

Struve, Heinrich. Beobachtungen über das Vorkommen und über verschiedene Eigenschaften des Cholins. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (544-550).



Galactamine



(*Aminohexanepentol*)

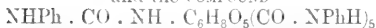
and its CARBAMIDE



PHENYL CARBAMIDE



and the COMPOUND



Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du galactose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (691-693).

Glucamine



Roux, E. Sur quelques dérivés de la glucamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (291-293).

DIAMINES.

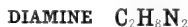


BENZENOID DERIVATIVES.

Bamberger, Eug. und **Tschirner**, Fred. Oxydation des Methylendianilids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (714-730).

Möhlau, R. und **Hasse**, O. [Methylen-di- β -naphthylidiamin]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4164-4172).

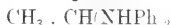
Senior, Alfred and **Goodwin**, William. [Diphenylmethylenediamine and its platinichloride and dicarbanilido-derivative. Di-*o*- and -*p*-tolylmethylenediamines. Dixylylmethylenediamine and the action of phenylcarbimide on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (283-285); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12).



Knorr, Ludwig und **Brownsdon**, Henry W. Ueber Alkoholbasen aus Aethylen-diamin und über das Aethylenbismorpholin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4470-4473).



Diphenylethylidenediamine



Di- (*o*-, *m*- and *p*-) NITRODIPHENYL-TRICHLORO-ETHYLIDENE-DIAMINE



Wheeler, A. S. and **Weller**, H. R. J. Amer. chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1063-1066).



Fröhlich, Adolf. Ueber Propylen-diaminverbindungen. Phil. Diss. II. Zurich, 1901-1902, (51). 8vo.



(*Cadaverine*, *Musculamine*).

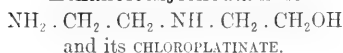
Posternak, S. Quelques remarques sur la musculamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (865-866).

Etard, A. et **Vila**, A. Sur la musculamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (698-700).

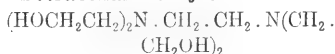
Amylene-phenyl-diamine

(*Pentamethylene-phenyl-diamine*).

Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

AMINO ALCOHOLS WITH TWO ATOMS OF NITROGEN.**AMINO-ALCOHOLS** $\text{C}_n\text{H}_{2n+4}\text{ON}_2$ **AMINO-ALCOHOL** $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{ON}_2$ **Ethanoethylenediamine**

Knorr, Ludwig und **Brownsdon**, Henry W. Ueber Alkoholbasen aus Aethylen-diamin und über das Aethylen-bismorpholin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4470-4473).

AMINO-ALCOHOLS $\text{C}_n\text{H}_{2n+4}\text{O}_4\text{N}_2$ **AMINO-ALCOHOL** $\text{C}_{10}\text{H}_{24}\text{O}_4\text{N}_2$ **Tetraethanoethylenediamine**

Knorr, Ludwig und **Brownsdon**, Henry W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4470-4473).

AMIDINES.**AMIDINES** $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{N}_2$ **AMIDINES** CH_4N_2 **Methenylamidine** $\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}$

(*Formamidine*)

Diphenyl-formamidine $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2$ 

and its DI-*p*-CHLORO DERIVATIVE



Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

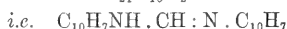
Famberger, Eug. und **Tschirner**, Fred. Oxydation des Methylen-dianilids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (714-730).

Di-*m*-xylyl-formamidine $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_2$ 

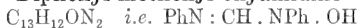
Dains, F. B. Ueber die Darstellung und Reactionen von Formamidinderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

Di- ψ -cumyl-formamidine $\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{N}_2$ 

Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

Di- β -naphthyl-formamidine

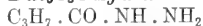
Dains, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2496-2511).

OXYAMIDINES.**OXYAMIDINE** $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{ON}_2$ **OXYAMIDINE** CH_4ON_2 **Methenyl-oxyamidine****Diphenyl-methenyl-oxyamidine**

(*Diphenyl-N-oxyformamidine*)

and its HYDRATE and ANHYDRIDE.

Bamberger, Eug. und **Tschirner**, Fred. Oxydation des Methylen-dianilids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (714-730).

HYDRAZINE.**Butyryl-hydrazine**

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Sur les dérivés *o*-acylés des éthers acétylacétiques et leurs dédoublements. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1050-1055).

TRIAMINES.**TRIAMINE** $\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}_3$ **TRIAMINE** $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_3$ α - β -Dimethylguanidine.

Kaess, L. und **Gruszkiewicz**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3598-3600).

TETRAMINES.

TETRAMINES $C_nH_{2n+6}N_4$ TETRAMINE $C_3H_{12}N_4$

Trimethylenetetramine

 $N(CH_2NH_2)_3$

(Triaminotrimethylamine)

TRIBENZOYL DERIVATIVE $N(CH_2.NHBz)_3$

Descudé, Marcel. Sur un nouveau composé du groupe de l'hexaméthylène tétramine. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (693-696).

1620 AMINO-DERIVATIVES OF UNSATURATED OPEN-CHAIN HYDROCARBONS.

DIAMINES.

DIAMINES $C_nH_{2n+2}N_2$ DIAMINE $C_8H_{18}N_2$

Dimethyldiaminohexylene

 $C_8H_{10}(NHMe)_2$ and its SALTS.

Duden, P[aul] und Lemme, R. Ueber das 2.5-Hexandiol und seine Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1335-1343).

1630 AMINO-DERIVATIVES OF BENZENOID HYDROCARBONS.

Bamberger, Eug[en]. Ueber Imidochinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3886-3892).

Barschall, Hermann. Synthese des Pentaantrons. Zur Kenntniss der Reaction saurer Methylengruppen mit Nitrosodialkylanilin. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (33). 22 cm.

Braun, J. von und Schwarz, R. Die Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Amine. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285).

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Zur Kenntniss der Aminoguanidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

Chardin, D. Phenazines. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (450-453).

Phénylamine. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (459-461).

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Zur Kenntniss der Condensationsreaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

Fischer, O[tto] und Weiss, Karl. Aetherificierung von Carbinolen durch Alkohole. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (1-3).

Fleischer, Julius. Ueber den Reactions-Verlauf bei der Einwirkung von Di- und Trinitochlorbenzol auf mehrbasische Amine und Phenole. Phil. Diss. Basel. Boskowitz, 1901-1902, (41). 8vo.

Graf, Gottfried. Ueber Additionsprodukte Schiff'scher Basen und über Dimethylnaphthosafranin. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

Haase, Otto. Zur Kenntnis der Schiff'schen Basen und der Akridine. Diss. Giessen. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (55). 22 cm.

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazoverbindungen.—1. Hantzsch, A[rthur] und Wechsler, E. Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther.—2. Hantzsch, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259).

Affinitätsconstanten einiger Nitramine und Isonitramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (265-268).

und **Pohl, Wilhelm.** Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

Kuhtz, Erich. Ueber die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Methylmorphimethin. Nachweis der Stellung des Stickstoffringes im α -Naphthindol. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (28). 22 cm.

Lemoult, P. Sur quelques nouveaux composés organiques d'addition. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (346-348).

Lutzau, Gustav von. Ueber die Einwirkung von Estern zweibasischer Säuren auf primäre aromatische Amidokörper. Diss. Braunschweig (Druck v. F. Vieweg & S.), 1902, (32). 22 cm.

Niementowski, Stefan. Sur les dérivés amidinés de l'anhydride anthranilique. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad. A, **42**, 1902, (117-137).

Amidinartige Derivate des inneren Anhydrides der Anthranilsäure. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (232-234).

Über die Grenzen der Bildung der Diazoaminoverbindungen und über gewisse Azofarbstoffe. (Polish and German.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (413-419). [1740].

Noelting, E. und Thesmar, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

Pawlewski, Br[onislav]. Ueber die Acetylierung aromatischer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (110-113, 622).

Pschorr, R. Ueber das 9-Amino-10-Oxyphenanthren (Vahlens „Morphigenin“) und 9-10-Diaminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2729-2740).

Schill, Emil. Ueber das 2-Amino-fluoren und dessen Ueberführung in 2 isomere Diaminofluorene. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1903, (34). 22 cm.

Schliom, S. Bildung quaternärer aromatischer Basen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (252-257).

Tafel, Julius und Pfeffermann, Ephraim. Elektrolytische Reduction von Oximen und Phenylhydrazonen in schwefelsaurer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1510-1518).

Troeger, J[ulius] und Meine, W. Ueber die Einwirkung von Arylaminen auf m-Benzoldisulfonchlorid und 1,2,4-Toluoldisulfonchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

Vahlen, E[rnst]. Ueber Morphigenin und Epiosin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3044-3047).

Vanino, I. und Hauser, O. Ueber einige neue Verbindungen des Wismuthtrichlorides und Wismuthtrijodides. [Compounds with amines]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666).

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

Wieleżyński, Maryan. Sur la condensation du paraaminoazobenzène avec l'aldéhyde cinnamique et avec la vanilline. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (151-153).

Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. — IV. Zincke, Th[eodor], Siebert, O. und Reimbach, H. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Aethylphenol: Substitutionsproducte, Pseudobromide und Umwandlungsproducte. — V. Zincke, Th[eodor] und Leisse, Fr. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Oxyzimmtsäure: Tetrabrom-p-oxyzimmtsäure, p-Vinyl- und p-Aethylphenolbromide. — VI. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Brom auf p-Dioxystilben. — VII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Dioxystilben und p-Diamidostilben. — VIII. Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Diamidotolan und p-Tetrachlordioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (174-238); **325**, 1902, (19-92).

MONAMINES.

AMINES $C_nH_{2n-5}N$

AMINES C_6H_7N

Aniline $C_6H_5NH_2$

Gilpin, J. Elliott. Action of phosphorus pentachloride on aniline. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (444-454).

Istrati, C. I. Sur quelques produits d'oxydation de l'aniline par l'oxygène de l'air. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (742-744).

Jackson, C[harles] Loring und Porter, H. C. Ueber die Einwirkung von Anilin auf Tetrabrom-o-benzochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3851-3854).

Klein, Sigmund. Ueber die elektrolytische Oxydation von Anilin und einigen aromatischen Diaminen in alkalischer Lösung. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. F. Straub), 1902, (51). 22 cm.

Kurbatov, V. Ja. Recherches sur les chaleurs latentes d'évaporation de l'aniline sous pression réduite. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 639-640).

— Sur la chaleur spécifique et chaleur latente d'évaporation de l'aniline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (766-787, pl. IX).

Pawlewski, Br[onisław]. Sur l'oxydation de l'aniline à l'aide de l'acide chromique. (Polish). Chem. Pols., Warszawa, **2**, 1902, (1-3).

Šapošnikov, V. G. et Sachnovskij. Analyse volumétrique d'huile d'aniline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 978).

Schmid, Henri. Fortschritte in der Anwendung des Anilinschwarz in den letzten Jahren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (245-246, 261-262, 271-273).

Senier, Alfred and Goodwin, William. The action of methylene diiodide on. . . aniline. [Formation of diphenylmethylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (283); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12).

Speroni, C. Ueber Verbindungen von Anilinsulfit mit Aldehyden. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (354-361).

Wheeler, Henry L. and Johnson, Treat B. On the molecular rearrangement of thiocyanacetanilides into labile pseudo thiohydantoins; and, on the molecular rearrangement of the latter into stable isomers. New Haven, Conn., Cont.

Sheffield Lab. Yale-Univ., No. 97; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

Zeleneckij. Sur l'équilibre des systèmes aniline-naphtaline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 844-845).

ACETYL DERIVATIVE PhNHAc

(Acetanilide).

Acetyl-chloroanilide PhNClAc

and

Acetyl-bromoanilide PhNBrAc

Blanksma, J. J. The intramolecular rearrangement. . . [of acetylchloro (bromo-) anilide into *p*-chloro (bromo-) acetanilide under the influence of sunlight and of acids]. . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (178-182) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (159-163) (Dutch).

— The intramolecular rearrangement. . . [of acetylchloroanilide into *p*-chloroacetanilide in acetic acid solution under the influence of water, hydrochloric acid and alcohol]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (359-362) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (378-381) (Dutch).

Nitrosoacetanilide

$C_6H_5 \cdot N(NO) \cdot CO \cdot CH_3$

p-Bromo and tribromo derivatives.

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazoverbindungen.—1. Hantzsch, A[rthur] und Wechsler, E. Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther.—2. Hantzsch, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259).

THIOCYANACETYL DERIVATIVE

NHPh. CO. CH₂. SCy

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

PROPIONYL DERIVATIVE

Propionylchloroanilide

C_5H_9ONCl i.e. $PhNCl \cdot CO \cdot Et$.

Chattaway, F. D. [Propionyl phenyl nitrogen chloride and its transformation into a mixture of *p*- and *o*-chloropropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-641); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Propionylbromoanilide

$PhNBr \cdot CO \cdot Et$

Chattaway, F. D. [Propionyl phenyl nitrogen bromide and its transformation into *p*-bromopropionanilide. *o*-Bromopropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (816-818); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

TOLUENE DISULPHONYL DERIVATIVE

$C_6H_3Me(SO_2 \cdot NPh)_2$ [1 : 2 : 4]

Troeger, J. und Meine, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

PHTHALYL DERIVATIVE

$C_6H_4(CO \cdot NPh)_2$

Hoogewerff, S. and Dorp, W. A. van. On the [identity of the so-called] α -phenylphthalicimide of M. Kuhara and M. Fukui [with the phthalic-diphenyldiamide.] (Dutch). Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902] (210-217).

o-CHLORO-ANILINE [1 : 2] $C_6H_4Cl \cdot NH_2$

Propionyl derivative

[1 : 2] $C_6H_4Cl \cdot NH \cdot CO \cdot Et$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-641).

o-Chlorophenyl-chloramine

[1 : 2] $C_6H_4Cl \cdot NHCl$

Propionyl derivative

$C_5H_9ONCl_2$ i.e. $C_6H_4Cl \cdot NCl \cdot CO \cdot Et$

Chattaway, F. D. [Propionyl *p*- and *o*-chlorophenyl nitrogen chloride, and their transformation into 2 : 4-dichloropropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-642); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Benzoyl derivative $C_6H_4Cl \cdot NClBz$

Chattaway, F. D. and Wadmore, J. Mello. [Benzoyl-*o*-chlorophenyl nitrogen chloride and its transformation into 2 : 4-dichlorobenzanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (984-985); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174).

o-Chlorophenyl-bromamine

[1 : 2] $C_6H_4Cl \cdot NBr$

Acetyl, Propionyl and Benzoyl derivatives.

Chattaway, F. D. [Propionyl *p*- and *o*-chlorophenyl nitrogen bromide $C_6H_4Cl \cdot NBr \cdot CO \cdot Et$.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-641); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., 1902, (64-65).

— and **Wadmore, J. Mello.** [Acetyl- and benzoyl-*o*-chlorophenyl nitrogen bromide, $C_6H_4Cl \cdot NBrAc$ and $C_6H_4Cl \cdot NBrBz$, and their transformation into the isomeric 2 : 4-disubstituted anilides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (985-987); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174).

p-CHLORO-ANILINE [1 : 4] $C_6H_4Cl \cdot NH_2$

Acetyl derivative $C_6H_4Cl \cdot NHAc$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. The intramolecular rearrangement . . . [of acetylchloro(bromo-) anilide into *p*-chloro(bromo-) acetanilide under the influence of sunlight and of acids]. . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (178-182) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (159-163) (Dutch).

— The intramolecular rearrangement . . . [of acetylchloroanilide into *p*-chloroacetanilide in acetic acid-solution under the influence of water, hydrochloric acid and alcohol]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (359-362) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (378-381) (Dutch).

Chloroacetyl derivative
 $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$

Bromoacetyl derivative
 $\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$

Dibromoacetyl derivative
 $\text{CHBr}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$

Collet, A. Action de l'hydrolamine sur quelques dérivés halogénés de la méthylphénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1902, (539-543).

Propionyl derivative
 [1 : 4] $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-641).

p-Chlorophenyl chloramine
 $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{NHCl}$

Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_9\text{ONCl}_2$ i.e.
 $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{NCl} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-642).

p-Chlorophenyl-bromamine
Propionyl derivative

[1 : 4] $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{NBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-641).

DICHLORO-ANILINE
 [4 : 2 : 1] $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NH}_2$

Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_9\text{ONCl}_2$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$
 and *Benzoyl derivative*
 $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NHBz}$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-642, 985-987).

Dichlorophenyl-chloramine
 $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NHCl}$

Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_8\text{ONCl}_3$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NCl} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4-dichlorophenyl nitrogen chloride and its transformation into 2 : 4 : 6-trichloropropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-643); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Dichlorophenyl-bromamine

Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_8\text{ONCl}_2\text{Br}$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4-dichlorophenyl nitrogen bromide and its transformation into 2 : 4-dichloro-6-bromopropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (643); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Dichlorophenyl-nitramine
 $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\text{N}_2\text{Cl}_2$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{NO}_2$

Orton, K. J. P. [1-Nitramino-2 : 4-dichlorobenzene and its barium salt; also its transformation into 2 : 4-dichloro-6-nitroaniline.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (812-813); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111-112).

TRICHLORO-ANILINE.
 $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NH}_2$ [6 : 4 : 2 : 1]

Orton, K. J. P. [Nitration of s-trichloroaniline.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (494-495); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

Propionyl derivative $\text{C}_9\text{H}_8\text{ONCl}_3$ i.e.
 [6 : 4 : 2 : 1] $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-643).

Trichlorophenyl-chloramine
 $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NHCl}$

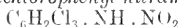
Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_7\text{ONCl}_4$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NCl} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4 : 6-trichlorophenyl nitrogen chloride]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-643). [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Trichlorophenyl-bromamine
 $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NBrH}$

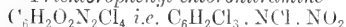
Propionyl derivative
 $\text{C}_9\text{H}_7\text{ONCl}_3\text{Br}$ i.e. $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3 \cdot \text{NBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{Et}$

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4 : 6-trichlorophenyl nitrogen bromide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (637-644); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (64-65).

Trichlorophenyl-nitramine

Orton, K. J. P. [1-Nitroamino-2:4:6-trichlorobenzene and its sodium salt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (494-495); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

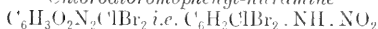
———— [1-Nitramino-2:4:6-trichlorobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (810); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

Trichlorophenyl chloronitramine

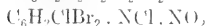
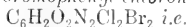
Orton, K. J. P. [1-Chloronitroamino-2:4:6-trichlorobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (966-967); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174-175).

CHLORO-DIBROMO-ANILINE

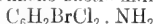
Orton, K. J. P. [Nitration of 2-chloro-4:6-dibromaniline and 4-chloro-2:6-dibromaniline.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (493-495); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

Chlorodibromophenyl-nitramine

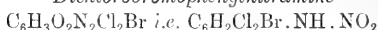
Orton, K. J. P. [1-Nitroamino-2-chloro-4:6-dibromobenzene and 1-nitroamino-4-chloro-2:6-dibromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (811); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **81**, 1902, (111).

Chlorodibromophenyl-chloronitramine

Orton, K. J. P. [1-Chloronitroamino-4-chloro-2:6-dibromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (967-968); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174-175).

DICHLORO-BROMO-ANILINE

Orton, K. J. P. [Nitration of 2:6-dichloro-4-bromoaniline and 2:4-dichloro-6-bromoaniline.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (494-495); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

Dichlorobromophenylnitramine

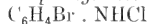
Orton, K. J. P. [1-Nitramino-2:6-dichloro-4-bromobenzene and 1-nitramino-2:4-dichloro-6-bromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (810-811); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

o-BROMO-ANILINE [1:2] $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{NH}_2$ *Propionyl derivative*

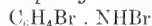
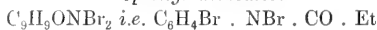
Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (816-818).

Benzoyl derivative $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{NHBz}$

Chattaway, F. D. and **Wadmore, J. Mello.** [*o*-Bromobenzanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (986); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174).

o-Bromophenylchloramine*Acetyl and benzoyl derivatives.*

Chattaway, F. D. and **Wadmore, J. Mello.** [Acetyl- and benzoyl-*o*-bromophenyl nitrogen chloride, $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{NClAc}$ and $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{NClBz}$, and their transformation into the isomeric 2:4-disubstituted anilides.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (986-987); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174).

o-Bromophenyl-bromamine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl *o*- and *p*-bromophenyl nitrogen bromide and their transformation into 2:4-dibromopropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (817-819); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

Benzoyl derivative.

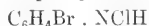
Chattaway, F. D., and **Wadmore, J. Mello.** [Benzoyl-*o*-bromophenyl nitrogen bromide $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{NBrBz}$, and its transformation into 2:4-dibromobenzanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (986-987); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (173-174).

p-BROMOANILINE*Chloroacetyl derivative**Dibromoacetyl derivative*

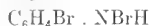
Collet, A. Action de l'hydrolamine sur quelques dérivés halogénés de la méthyl-phénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1902, (539-543).

Propionyl derivatives

Chattaway, F. D. [Transformation of propionyl-phenyl-nitrogen bromide into *p*-bromo-propionanilide]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (816-818).

p-Bromophenylchloramine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl *p*-bromophenyl nitrogen chloride and its transformation into 2-chloro-4-bromopropionanilide. Propionyl *o*-bromophenyl-nitrogen chloride and its transformation into 2-bromo-4-chloropropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (817-819); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

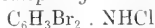
p-Bromophenyl-bromamine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (817-819).

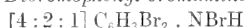
DIBROMO-ANILINE

*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (817-819).

Dibromophenyl-chloramine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4-dibromophenyl nitrogen chloride and its transformation into 2-chloro-4 : 6-dibromopropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (819); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

Dibromophenyl-bromamine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4-dibromophenyl nitrogen bromide and its transformation into 2 : 4 : 6-tribromopropionanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (819-820); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

TRIBROMO-ANILINE



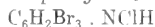
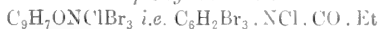
Orton, K. J. P. [Nitration of *s*-tribromoaniline]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (492-493); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

Propionyl derivative

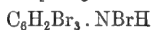
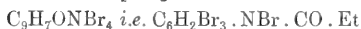
Chattaway, F. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (819-820).

Nitroso-derivative $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NO}$ *(Tribromophenyl-nitrosamine)*

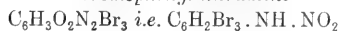
Hantzsch, A. und **Pohl**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

Tribromophenyl-chloramine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl 2 : 4 : 6-tribromophenyl nitrogen chloride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (820); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

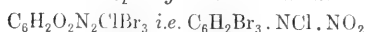
Tribromophenyl-bromamine*Propionyl derivative*

Chattaway, F. D. [Propionyl 2:4:6-tribromophenyl nitrogen bromide and its conversion into 2:4:6-tribromopropionanilide]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (820); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (114).

Tribromophenyl-nitramine

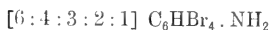
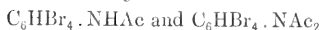
Orton, K. J. P. [1-Nitroamino-2:4:6-tribromobenzene and its sodium salt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (492-493); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58-59).

——— [1-Nitramino-2:4:6-tribromobenzene and its silver and barium salts and methyl ethers.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (808-810); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

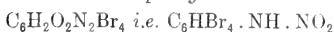
Tribromophenyl-chloronitramine

Orton, K. J. P. [1-Chloronitroamino-2:4:6-tribromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (967); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174-175).

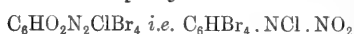
TETRABROMO-ANILINE

*Acetyl derivatives*

Orton, K. J. P. [2:3:4:6-Tetrabromoacetanilide and -diacetanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (499); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60).

Tetrabromophenyl-nitramine

Orton, K. J. P. [1-Nitramino-2:3:4:6-tetrabromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (812); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

Tetrabromophenyl-chloronitramine

Orton, K. J. P. [1-Chloronitroamino-2:3:4:6-tetrabromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (968); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174-175).



Brenans, (P.). Sur un nouveau phénol diiodé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (177-179); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (963-966).

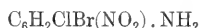
NITRO-ANILINE.

Meyer, Jacob und **Stillich**, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Nitranilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (739-746).

Stillich, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Nitranilin in saurer Lösung. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1902], (30). 21 cm.

Wheeler, Alvin S. and **Weller**, H. R. Condensation of chloral with the nitroanilines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1063-1066).

CHLORO-BROMO-NITRO-ANILINE

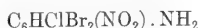


Orton, K. J. P. [2-Chloro-6-bromo-4-nitroaniline, 2-chloro-4-bromo-6-nitroaniline, 4-chloro-2-bromo-6-nitroaniline, and their acetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (495-498); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (59-60).

*Chlorobromonitrophenyl-chloramine.**Acetyl derivative*

Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2-chloro-6-bromo-4-nitrobenzene and acetylchloroamino-2-chloro-4-bromo-6-nitrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (495-498); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (59).

CHLORO-DIBROMO-NITRO-ANILINE



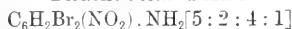
Orton, K. J. P. [4-Chloro-2:6-dibromo-3-nitroaniline and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (504); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (74).

Chlorodibromonitrophenyl-chloramine.
Acetyl derivative



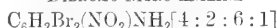
Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2:6-dibromo-3-nitrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (503-504); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (74).

DIBROMO-NITRO-ANILINE

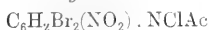


Jackson, C. L. and Calhane, D. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474).

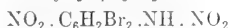
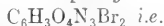
DIBROMO-NITRO-ANILINE

*Diacetyl derivative*

Orton, K. J. P. [2:4-Dibromo-6-nitrodiacetanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (499); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60).

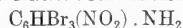
*Dibromonitrophenylchloramine**Acetyl derivative*

Orton, K. J. H. [Acetylchloro-amino-2:6-dibromo-4-nitrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (498); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60).

Dibromonitrophenyl-nitramine

Orton, K. J. P. [1-Nitramino-2:4-dibromo-6-nitrobenzene and its barium salt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (811-812); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (411).

TRIBROMO-NITRO-ANILINE



Orton, K. J. P. [2:3:6-Tribromo-4-nitroaniline. 2:3:4-tribromo-6-nitroaniline and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (499); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60).

Acetyl derivatives $\text{C}_6\text{HBr}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{NHAc}$
and $\text{C}_6\text{HBr}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{N}(\text{Ac})_2$

Orton, K. J. P. [2:4:6-Tribromo-3-nitro-acetanilide and -diacetanilide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (500-503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (73).

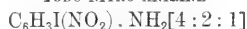
*Tribromonitrophenyl-chloramine**Acetyl derivative*

Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2:4:6-tribromo-3-nitrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (73-74).

Tribromonitrophenyl-nitramine

Orton, K. J. P. [1-Nitramino-2:4:6-tribromo-3-nitrobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (812); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

IODO-NITRO-ANILINE



Brenans, P. Sur un nouveau phénol diiodé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (177-179); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (963-966).

Methylaniline $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NHMe}$

Bamberger, Eug. und Vuk, Michael Ueber die Oxydation des Methyl- und Aethyl-Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (703-714).

Chloroacetyl derivative

Kuhara, M. and Chikashigé, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

Methylphenylnitrosamine $C_7H_8ON_2$ i.e.

$C_6H_5.NMe.NO$ Hydrochloride

Hantzsch, A. und Pohl, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

PHENYLMETHYL-NITRAMINE $C_6H_5.NMe.NO_2$

Pentanitroderivative $C_6(NO_2)_5.NMe.NO_2$

Blanksma, J. J. On pentanitrophenylmethyl nitramine and tetra- and pentanitrophenol. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (437-442), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (462-466) (Dutch).

Dimethylaniline $C_6H_5.NMe_2$

Bamberger, Eug[en] und Rudolf, Leo. Nachträgliches über Dimethylanilinoxid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1082-1083).

Compound $BiCl_3.2PhNMe_2.HCl$

Vanino, L. und Hauser, O. Ueber einige neue Verbindungen des Wismuthtrichlorides und Wismuthtrijodides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666).

Nitrosodimethylaniline

$NO.C_6H_4.NMe_2$

Torrey, Henry A. Amer. Chem. J. Baltimore, Md., **28**, 1902, (107-121).

Derivative of nitroso-dimethylaniline

$(NO.C_6H_4NMe_2)_2C_2H_2$

Torrey, H. A. Amer. Chem. J. Baltimore, Md., **28**, 1902, (107-121).

Dimethylphenylammonium iodide

methylacetate $C_{11}H_{16}O_2NI$

Preparation; crystallography.

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

Ethylaniline.

Bamberger, E. und Vuk, Michael. Ueber die Oxydation des methyl- und aethylanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (703-714).

Diethylaniline

Compounds $BiCl_3.2PhNEt_2.HCl$ and $BiCl_3.3PhNEt_2.HCl$

Vanino, L. und Hauser, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666).

Methylene-diphenyl-diamine

$C_{13}H_{14}N_2$ i.e. $CH_2(NHPh)_2$

Bamberger, E. und Tschirner, F. Oxydation des methylenanilids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (714-730).

Senier, Alfred and Goodwin, William. [Diphenylmethylenediamine, and its platinichloride and dicarbanilido-derivative.] London, J. Chem. Soc., **81** 1902, (283).

Ethylidene-diphenyl-diamine

TRICHLOROETHYLIDENE- DI-(*o*-, *m*-, and *p*-)

NITROANILINE

$CCl_3.CH(NH.C_6H_4.NO_2)_2$

Wheeler, A. S. and Weller, H. R. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1063-1066).

Phenylamylenediamine

$C_6H_5.NH.[CH_2]_5.NH_2$

Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

Diphenylamine Ph_2NH

BROMO-DINITRO-DIPHENYLAMINE

$PhNH.C_6H_2Br(NO_2)_2$ [1:4:2:5]

Jackson, C. L. and Calhane, D. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474).

Benzylidene-aniline $C_{13}H_{11}N$ i.e. $C_6H_5 \cdot CH : NPh$

Francis, Francis E. and Ludlam, Ernest Bowman. Isomeric additive products of methyl, ethyl and propyl benzyl ketones with benzylideneaniline. Part IV. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (956-961); [abstract], London, Proc. chem. Soc., **18**, 1902, (132-133).

p-CHLOROBENZYLIDENE-ANILINE $C_6H_4Cl \cdot CH : NPh$ **CHLOROBENZYLIDENE-CHLOROANILINES** $C_6H_4Cl \cdot CH : N \cdot C_6H_4Cl$

Walther, R. von und Raetze, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

NITROBENZYLIDENE-ANILINE $C_6H_5 \cdot CH : N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$

Francis, Francis E. Isomeric additive compounds of dibenzyl ketone and deoxybenzoin with . . . *m*-nitrobenzylideneaniline and benzylidene-*m*-nitraniline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (441-449); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (53).

DINITROBENZYLIDENEANILINE $C_{13}H_9O_4N_3$

Sachs, Franz und Kempf, R. Ueber eine neue Darstellungsweise von Nitrobenzaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240).

DIOXYBENZYLIDENEANILINE $(C_{13}H_{11}O_2N)$ i.e. $C_6H_3(OH)_2 \cdot CH : NPh$

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Ueber eine neue Synthese aromatischer Oxyaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (993-997).

TRIOXYBENZYLIDENEANILINE $(C_{13}H_{11}O_3N)$ i.e. $C_6H_2(OH)_3 \cdot CH : NPh$

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (993-997).

(D-3218)

AMINES C_7H_9N ***o*-Toluidine.**

Senier, Alfred, and Goodwin, William. The action of methylene diiodide . . . [*o*- and *p*-toluidine. Formation of di-tolylmethylenediamines.]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (283-284); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12).

TOLUENE DISULFONYL DERIVATIVE $C_{21}H_{22}O_4N_2S_2$ i.e. $C_6H_3Me \cdot SO_2 \cdot NHC_7H_7)_2$

Troeger, J. und Meine, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1959-1960).

DICHLORO-*o*-TOLUIDINE $C_6H_4Cl_2Me(NH_2)$ [3 : 4 : 1 : 6]

Cohen, J. B. and Dakin, H. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

DIBROMO-*o*-TOLUIDINE $C_7H_5O_2N_2ClBr_2$ i.e. $C_6H_2Br_2Me \cdot NCl \cdot NO_2$

Orton, K. J. P. [2-Chloronitroamino-3 : 5-dibromotoluene and 4-chloronitroamino-3 : 5-dibromotoluene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (968); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174-175).

Dibromotolyl-nitramine $C_7H_6O_2N_2Br_2$ i.e. $C_6H_2MeBr_2 \cdot NH \cdot NO_2$

Orton, K. J. P. [4-Nitramino-3 : 5-dibromotoluene, 2-nitramino-3 : 5-dibromotoluene, and their barium salts.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (813-814); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (111).

NITRO-*o*-TOLUIDINE.

Staden, O. Methylierung des *p*-Nitro-*o*-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (249-252).

Tatschaloff, Alexander von. Methylierung des *o*-Nitro-*o*-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig (N. F.), **65**, 1902, (239-242).

DINITRO-*o*-TOLUIDINE

Cohen, Julius B. and **Dakin**, Henry D. [2 : 4-Dinitro-6-toluidine from the action of hydrochloric acid on 2 : 4-dinitro-6-tolylhydroxylamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (28-29).

CHLORO-NITRO-TOLUIDINE



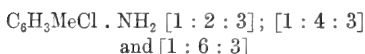
Cohen, Julius B. and **Dakin**, Henry D. [3-Nitro-5-chloro-2-aminotoluene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

m-Toluidine*Chloro-acetyl derivative*

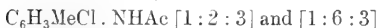
Kuhara, M. and **Chikashigé**, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

CHLORO-*m*-TOLUIDINE.

Bamberger, Eug[en] und **Werra**, Jos. de. Controllversuche über Chlormeta-toluidine und Chlormetaminobenzoë-säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3711-3720).

CHLORO-*m*-TOLUIDINES

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf *m*-Tolylhydroxylamin. (Experimenteller Theil nach Versuchen von Leon Ter-Sarkiss-janz und Josef de Werra.) [Farbreactionen halogenisirter Arylamine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

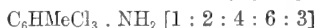
Acetyl derivatives

Bamberger, Eug[en]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

DICHLORO-*m*-TOLUIDINES

Cohen, Julius B. and **Dakin**, Henry D. [2 : 3-Dichloro-4-aminotoluene and its acetyl derivative. 2 : 5-Dichloro-3-

aminotoluene. Acetyl derivatives of 2 : 6-dichloro-3-aminotoluene and 3 : 4-dichloro-5-aminotoluene. 3 : 4-Dichloro-6-aminotoluene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

TRICHLORO-*m*-TOLUIDINE $\text{C}_7\text{H}_6\text{NCl}_3$ i.e.

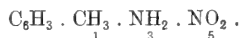
Cohen, Julius B. and **Dakin**, Henry D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324-1344).

DIBROMO-*m*-TOLUIDINE $\text{C}_7\text{H}_7\text{NBr}_2$ i.e.

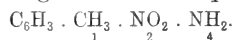
Davis, William A. [2 : 4-Dibromo-5-toluidine and its acetyl derivatives] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (118).

NITRO-*m*-TOLUIDINE.

Haibach, Ad. Methylierung des symmetrischen Nitrotoluidins,



Methylierung des *o*-Nitro-*p*-toluidins



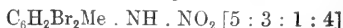
J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242-248).

p-Toluidine.

Senier, A. and **Goodwin**, W. [Action of methylene diiodide on *p*-toluidine]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (283-284).

Thiocyanacetyl derivative

Wheeler, H. S. and **Johnson**, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, 121-158).

DIBROMO-*p*-TOLUIDINE*Dibromo-tolyl-nitramine*

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (813-814).

DICHLORO-*p*-TOLUIDINE

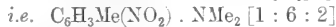
Cohen, J. B. and Dakin, H. D. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324–1344).

TRICHLORO-*p*-TOLUIDINE*Acetyl derivative*

Cohen, Julius B. and Dakin, Henry D. [2 : 4 : 6-Trichlorotoluidine and 2 : 3 : 5-trichloro-4-acetotoluidine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1324–1344).

NITRO-*p*-TOLUIDINE

Haibach, Ad. [Methylierung des nitro-toluidins]. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242–248).

Dimethyl-*o*-toluidine

Tatschloff, Alexander von. Methylierung des o-Nitro-*o*-toluidins. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (239–242).

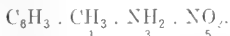
NITRO-DIMETHYL-TOLUIDINE



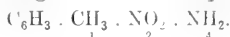
Staden, O. Methylierung des p-Nitro-*o*-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (249–252).

Dimethyl-*m*-toluidine

Haibach, Ad. Methylierung des symmetrischen Nitrotoluidins,



Methylierung des o-Nitro-*p*-toluidins

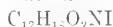


J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242–248).

(p-3218)

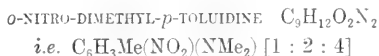
Methylobromide $\text{C}_6\text{H}_3\text{Me}(\text{NMe}_3\text{Br})(\text{NO}_2)$
(Trimethyl-*s*-nitrotolylammonium-bromide)

Haibach, Ad. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242–248).

Dimethyl-*p*-toluidine

Preparation; crystallography.

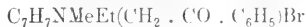
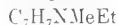
Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766–776).



Haibach, Ad. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242–248)

Methylobromide $\text{C}_6\text{H}_3\text{Me}(\text{NMe}_3\text{Br})(\text{NO}_2)$
(Trimethyl-*o*-nitro-*p*-tolylammonium-bromide).

Haibach, Ad. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242–248).

Methylethyl-*p*-toluidine

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766–776).

Methylene-ditolyl-diamine



Senier, Alfred and Goodwin, William. [Di-*o*- and -*p*-tolylmethylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902 (283–284).

Benzylidene-*o*-toluidine $C_{14}H_{13}N$ *i.e.* $C_6H_4Me : N : CHPh$

Francis, Francis E. Isomeric additive compounds of dibenzyl ketone and deoxybenzoin with benzylidene-*p*-toluidine. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (441-449); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (53).

p-CHLOROBENZYLIDENE-*o*-, *m*-, and*p*-TOLUIDINE $C_6H_4(1.CH:N.C_6H_4.CH_3)$

Walther, R. von und Raetz, W. J. Prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, 258-290.

2, 4-DINITROBENZYLIDENE-*o*-TOLUIDINE $C_{14}H_{11}O_4N_3$ *i.e.* $(NO_2)_{2/2} C_6H_3. CH : N : (C_6H_4Me)$

Sachs, Franz und Kempf, R. Ueber den 2, 4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Benzylamine C_7H_9N *i.e.* $C_6H_5 : CH_2 : NH_2$

Dhommée, René. Action de l'ammoniaque sur le chlorure de benzyle et conditions de formation de la benzylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (736-739).

— Sur quelques sels de benzylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1313-1314), et Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (740-741).

Phenylbenzylmethylallyl ammonium iodides $Me(C_3H_5)(C_7H_7)NPhI$. [Isomeric forms.]

Hantsch, A. und Horn, Arthur. Zur Isomerie quaternärer Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (883-888).

Benzylidipropylamine $C_{13}H_{21}N$ *i.e.* $C_7H_7N(C_3H_7)_2$

and its salts.

Braun, J. von. und Schwarz, R. Die Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Amine. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285).

Dibenzyl-allylamine $C_{17}H_{19}N$ *i.e.* $(C_7H_7)_2NC_3H_5$

and its salts.

Braun, J. von. und Schwarz, R. Die Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Amine. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285).

Benzyl-aniline $C_6H_5CH_2 : NHPh$

Hübner, Rudolf. Oxydation des Benzylanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (731).

Cyanobenzylaniline.

Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanobenzyl-Aniline und μ -Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. A. Schade), 1902, (66). 22 cm.

Sachs, Franz und Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

 α -CYANOBEZYL-*m* and *p*-NITRANILINE $C_{14}H_{11}O_2N_3$ and their nitrosamines.

Sachs, Franz und Goldmann, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzyl-methylaniline $C_6H_5CH_2.NMePh$ METHYL- α -CYANOBEZYLANILINE $C_{15}H_{14}N_2$ *i.e.* $C_6H_5 : CH(CN) : NMePh$ Also its *p*-Nitroso and mononitro derivatives.

Sachs, Franz und Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzyl-ethyl-aniline $C_{15}H_{17}N$ *i.e.* $C_6H_5CH_2 : NEtPh$ And its *m*-nitro, *m* and *p*-amino and nitroso derivatives.

Schultz, G. und Bosch, E. Zur Kenntniss des Aethylbenzyl-anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1292-1296).

α -CYANO-BENZYL-ETHYL-ANILINE

Sachs, F. und Goldmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzylisopropylaniline C $_6$ H $_5$ N

And its salts.

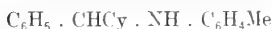
Braun, J. von und Schwarz, R. Die Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Amine. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1279-1285).

Dibenzylaniline (C $_7$ H $_7$) $_2$ NPh α -CYANODIBENZYLANILINE

Sachs, F. und Goldmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzyl-*o*-toluidine**4-NITRO-2-BENZYL-TOLUIDINE** C $_{14}$ H $_{14}$ O $_2$ N $_2$ 

Ullmann, F. und Rozenbrand, M[elanie], Mühlhauser, B., Grether, E. Ueber 3'-Alkylamino-9-phenyl-1.2-naphth-acridine. [7. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (326-340).

Benzyl-*m*-toluidine α -CYANOBENZYL-*m*-TOLUIDINE

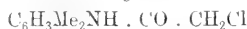
Sachs, F. und Goldmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzyl-*p*-toluidine α -CYANO-BENZYL-*p*-TOLUIDINE

Sachs, F. und Goldmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

AMINES C $_8$ H $_{11}$ N**Xylidine** C $_6$ H $_3$ Me $_2$ NH $_2$

Senier, Alfred und Goodwin, William. The action of methylene diiodide on . . . [xylidine. Formation of dixylylmethylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (284-285; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12).

as-m-Xylidine*Chloroacetyl derivative*

Kuhara, M. und Chikashigé, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

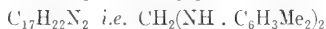
1. 3. 4. XYLIDINE 5-SULPHONIC ACID*Its 6 Nitro derivative*

and β -Naphthholazo and resorcinolazo dyes formed from these acids.

Jungmann, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

DINITRO-*m*-XYLIDINE*Acetyl derivative*

Noelting, E. und Thesmar, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

Methylene-dixylyl-diamine

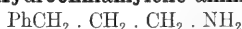
Senier, Alfred und Goodwin, William. [Dixylylmethylenediamine, and its platinichloride and dicarbanilido-derivative.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (284-285).

AMINE C $_9$ H $_{13}$ N ψ -Cumidine C $_6$ H $_2$ Me $_3$ NH $_2$

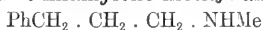
Senier, Alfred und Goodwin, William. The action of methylene diiodide on . . . [ψ -cumidine. Formation of hexamethyl-acridine]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (285-288); [abstract.] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12-13).

Chloroacetyl derivative.

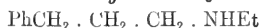
Kuhara, M. and Chikashigé, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

AMINES $C_nH_{2n-5}N$ AMINE $C_9H_{13}N$ **Hydrocinnamylene-amine**

(γ -Phenyl-propylamine).

Hydrocinnamylene-methyl-amine

and

Hydrocinnamylene-ethyl-amine

and salts of these two bases.

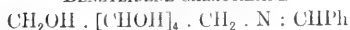
Andree, Carl. Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl-Amin und die Reduction der Condensationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420-425).

AMINE $C_{10}H_{15}N$ **Cumylamine** $C_3H_7 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ **Cumyl-methyl-amine****Cumyl-ethyl-amine.**

Schabbauer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

AMINES $C_nH_{2n-7}N$ AMINE C_7H_7N **Benzylidene-amine**

BENZYLIDENE-GALACTAMINE



Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du galactose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (691-693).

Benzylidene-aniline

v. ANILINE.

Benzylidene-toluidine

v. TOLUIDINE.

AMINE $C_{10}H_{13}N$ **Cumylidene-amine****Cumylidene-methyl-amine** $C_{11}H_{15}N$

and

Cumylidene-ethyl-amine $C_{12}H_{17}N$

Schwabbauer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

AMINES $C_nH_{2n-9}N$ AMINES C_9H_9N **Cinnamylene-amine****Cinnamylene-methyl-amine**

Andree, Carl. Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl-Amin und die Reduktion der Condensationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420-425).

Cinnamylene-ethyl-amine

Andree, Carl. *loc. cit.*

AMINES $C_nH_{2n-11}N$ AMINES $C_{10}H_9N$ **Naphthylamine** $C_{10}H_7 \cdot NH_2$

Darier, Georges et Mannassewitch, E. Condensation des dérivés nitrés du chlorure de benzyle avec les naphthylamines. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055-1066).

Fussgänger, V. Ueber einige α -Naphthylaminderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (976-984).

Senier, Alfred and Goodwin, William. The action of methylene diiodide on . . . [α - and β -naphthylamine. Formation of α - and β -naphthacridine]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (288-290); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12-13).

α -Naphthylamine.

Sabatier, Paul et **Senderens**, J. B. Réduction des dérivés nitrés par la méthode d'hydrogénation directe au contact des métaux divisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (225-227).

BROMO- α -NAPHTHYLAMINE

$C_{10}H_6Br \cdot NH_2[1:5]$

and its *acetyl derivative*.

Ullmann, F. und **Consonno**, F. Ueber Halogendinitronaphtaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811).

 β -Naphthylamine.

Reychler, A. Sur quelques dérivés de la β -naphthylamine. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (833-888).

— Sur quelques dérivés de la β -naphthylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (970-970).

Compound $(C_{10}H_7NH_2HCl_3TiCl_3)$

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

CHLORONAPHTHYLAMINE-8-SULPHONIC ACID

$C_{10}H_5ClNH_2 \cdot SO_3H[2:6:8]$

Jacchia, Arturo. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

NITRO- β -NAPHTHYLAMINE

$C_{10}H_8O_2N_2$ i.e. $NO_2 \cdot C_{10}H_8 \cdot NH_2$

Morgan, Gilbert Thomas. [Action of nitrous acid on 1-nitro- β -naphthylamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1381-1382).

Purfürst, Hans. Ueber Umwandlungsprodukte des α -Nitro- β -naphthylamins. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1902, (43). 23 cm.

 α -Naphthylmethylaniline

$C_{10}H_7NMeH$

(*Methyl-naphthylamine*)

4. 5-DINITRO- α -NAPHTHYL METHYLAMINE

$C_{10}H_5(NO_2)_2 \cdot NMeH$

Ullmann, F. und **Consonno**, F. Ueber Halogendinitronaphtaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811).

METHYL-1-NAPHTHYLAMINE-6-SULPHONIC ACID.

Fussgänger, V. Ueber einige α -Naphthylamininderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (976-984).

 α -Naphthyl-dimethylamine

$C_{10}H_7NMe_2$

(*Dimethylnaphthylamine*)

4. 5-DINITRO- α -NAPHTHYL-DIMETHYLAMINE.

Ullmann, F. und **Consonno**, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2802-2811).

DIMETHYL- α -NAPHTHYLAMINE SULPHONIC ACIDS

$C_{10}H_6(NMe_2) \cdot SO_3H[1:4]; [1:5];$

$[1:7];$ and $[1:8]$

Fussgänger, V. Ueber einige α -Naphthylamininderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (976-984).

 β -Naphthyl-dimethyl-amine

$C_{10}H_7 \cdot NMe_2$

(*Dimethyl- β -naphthylamine*)

and its salts and methyloiodide

$C_{10}H_7 \cdot NMe_3I$

Reychler, A. Sur quelques dérivés de la β -naphthylamine. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (882-888).

 β -Naphthyl-ethyl-amine

$C_{10}H_7NHEt$

(*Ethyl- β -naphthylamine*)

Camphorsulphonate.

Reychler, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (882-888).

 β -Naphthyl-diethyl-amine

$C_{10}H_7NEt_2$

(*Diethyl- β -naphthylamine*)

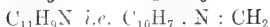
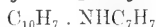
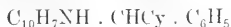
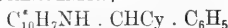
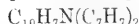
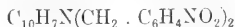
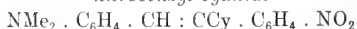
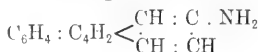
and its salts and ethylo-iodide

$C_{10}H_7NEt_3I$

Reychler, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (882-888).

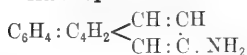
β -Naphthyl-methyl-ethylamine*(Methyl ethyl- β -naphthylamine)*

and its methyl iodide.

Reychler, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (970-974).**Methylene- β -naphthylamine**Möhlau, Richard und Haase, O. Ueber Naphtacrihydridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4164-4172).**Methylene-di- β -naphthyl-diamine**Möhlau, R. und Haase, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4164-4172).***p*-Tolyl- α -naphthylamine**Rübel, Eduard A. Ueber Derivate des *p*-Tolyl- α -Naphthylamins. Phil. Diss. I. Zürich, 1900-1901, (66). 8vo.**Benzyl- α -naphthylamine***o*-, *m*-, and *p*-NITROBENZYL- α -NAPHTHYLAMINEDarier, Georges et Mannassewitsch, E. Condensation des dérivés nitrés du chlorure de benzyle avec les naphthylamines. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055-1066). **α -(CYANOBENZYL)- α -NAPHTHYLAMINE**Sachs, Franz und Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).**Benzyl- β -naphthylamine***o*-, *m*-, *p*-NITROBENZYL- β -NAPHTHYLAMINEDarier, Georges et Mannassewitsch, E. Paris, Bul. soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1055-1066). **α -(CYANOBENZYL)- β -NAPHTHYLAMINE**Sachs, F. und Goldmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).**Dibenzyl- α -naphthylamine**DI-*o*-NITRO-DI-BENZYL- α -NAPHTHYLAMINEDarier, Georges et Mannassewitsch, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055-1066).**AMINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-13}\text{N}$** **AMINE $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}$** **Phenyl-*p*-tolyl-carbinylamine***Acetyl derivative*Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (743-754).**AMINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-15}\text{N}$** **AMINE $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}$** **Styryl-phenylamine***p*-NITRO-CYANO-STYRYLPHENYL-DIMETHYL-AMINE*p*-Dimethylaminobenzylidene-*p*-nitrobenzyl cyanideSachs, F. und Lewin, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).**AMINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-17}\text{N}$** **AMINE $\text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{N}$** **2-Aminophenanthrene***(2-Phenanthrylamine)*

and its acetyl and benzoyl derivatives, phenyl-2-phenanthryl-urea, and ethyl 2-phenanthryl carbamate, and phenyl-2-phenanthrylamine.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357), **322**, 1902, (135-173).

3-Aminophenanthrene

(3-Phenanthrylamine)

and its *acetyl*, and *benzoyl* derivatives,
phenyl-3-phenanthrylurea and *ethyl*
3-phenanthryl carbamate.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem.,
 Leipzig, **321**, 1902, (248-357).

9-Aminophenanthrene $\text{C}_{14}\text{H}_{11}\text{N}$

(9-Phenanthrylamine).

Pschorr, R. und **Schröter**, J. Ueber
 9-Aminophenanthren. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (2726-2729).

ANHYDRO-ACETYL-10-OXY-9-AMINOPHENAN-
 THRENE $\text{C}_{14}\text{H}_9 : \text{N} \cdot \text{Ac}$

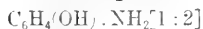
Schmidt, Julius. Ueber die Darstel-
 lung von Amido-Oxyphenanthrenen.
 (Studien in der Phenanthrenreihe.
 5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (3129-3133).

AMINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-13}\text{N}$ AMINE $\text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{N}$ **Phenyl- α -naphthyl-carbinylamine**

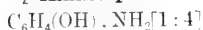
ACETYL DERIVATIVE $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHPh} \cdot \text{NHAc}$
 and

BENZOYL DERIVATIVE $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHPh} \cdot \text{NHBz}$

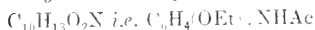
Wheeler, H. L. and **Jamieson**, G. S.
 J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
 1902, (743-754).

AMINOPHENOLS $\text{C}_6\text{H}_{2n-5}\text{ON}$ AMINO-PHENOLS $\text{C}_6\text{H}_7\text{ON}$ ***o*-Amino-phenol**

Diepolder, Emil. Ueber Oxydations-
 producte des *o*-Aminophenols. Berlin,
 Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-
 2822).

***p*-Amino-phenol**

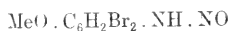
Acetyl derivative of the ethyl ether

(Acet-*p*-phenetide).

Pawlewski, Br[onislav]. Ueber die
 Acetylierung aromatischer Amine. Ber-
 lin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (110-
 113, 622).

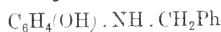
DIBROMO-AMINOPHENOL

Nitroso-derivative $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2\text{N}_2\text{Br}_2$ i.e.



(2. 6. Dibromoanisolenitrosamine).

Hantzsch, A. und **Pohl**, Wilhelm.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (2964-2980).

Benzyl-*p*-aminophenol*o*-Oxybenzyl-*p*-AMINOPHENOL

Methyl ether $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{O}_2\text{N}$ i.e.

(o-Oxybenzyl-*p*-anisidine)and o-Oxybenzyl-*p*-anisyl nitrosamine.

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazover-
 bindungen.—1. Hantzsch, A[rthur] und
 Wechsler, E. Ueber Beziehungen zwi-
 schen Nitroso- und Diazo-Verbindungen
 und über Diazoäther.—2. Hantzsch,
 A[rthur]. Zur Constitution der Diazo-
 tate und Diazohydrate. Liebigs Ann.
 Chem., Leipzig, **325**, 1902, (226-259).

Paal, C. Ueber Kondensationspro-
 dukte des Saligenins mit aromatischen
 Basen. Arch. Pharm., Berlin, **240**,
 1902, (679-690).

 α -CYANOBENZYL-*p*-AMINOPHENOL $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{ON}_2$ 

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (3319-3361).

Ethyl ether $C_{16}H_{16}ON_2$ i.e.
 $C_6H_4(OEt) \cdot NH \cdot CHC_6H_5$
 (α -Cyanobenzyl-p-phenetidine).

Sachs, Franz und Goldmann, Max.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (3319-3361).

Tolyl-m-aminophenol

$[3:1]C_6H_4(OH) \cdot NH \cdot C_6H_4Me[4:1]$

(*m*-Oxyphenyl-p-tolylamine)

also its acetyl derivative $C_{15}H_{15}O_2N$

the acetyl derivative of the ethyl ether

$C_6H_4(OEt) \cdot NAc \cdot C_6H_4Me$ and the

nitroso-derivative

$C_6H_4(OH) \cdot N(NO) \cdot C_6H_4Me$

(*m*-oxyphenyl-p-tolyl nitrosamine) and the

sulphonic acid of the nitroso-derivative

$SO_3H \cdot C_6H_3(OH) \cdot N(NO) \cdot C_6H_4Me$

Gnehm, R. und Veillon, [Louis]. Zur
 Kenntniss des *m*-Oxyphenyl-p-tolyl-
 amins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.),
65, 1902, (49-81).

p-TOLYL-*m*-AMINOPHENOL SULPHONIC ACID

$C_{13}H_{13}O_4NS$

also the disulphonic acid $C_{13}H_{13}O_7NS_2$
 and the trisulphonic acid $C_{13}H_{13}O_{10}NS_3$

Gnehm, R. und Veillon, [Louis]. Zur
 Kenntniss des *m*-Oxyphenyl-p-tolyl-
 amins. J. prakt. Chem., Leipzig,
 (N. F.), **65**, 1902, (49-81).

PENTANITRO-*p*-TOLYL-*m*-AMINOPHENOL

$C_{13}H_5O_{11}N_6$

(*Pentanitro-m*-oxyphenyl-p-tolylamine).

Gnehm, R. und Veillon, [Louis]. J.
 prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902,
 (49-81).

p-TOLYL-*p*-NITROSO-*m*-AMINOPHENOL

$C_{13}H_{12}O_2N_2$ i.e.

$[4:3:1]C_6H_3(NO)(OH) \cdot NH \cdot C_6H_4Me$

Gnehm, R. and Veillon, L. J. prakt.
 Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (49-
 81).

AMINOPHENOLS $C_{10}H_{15}ON$

Aminothymol

$C_6H_2Me(C_3H_7)(OH) \cdot NH_2$

Dithymolylamine

$NH(C_6H_2Me(C_3H_7) \cdot OH)_2$

ETHYL ETHER $C_{24}H_{35}O_2N$ i.e.

$NH(C_6H_2Me(C_3H_7) \cdot OEt)_2$

Decker, H. und Solonina, B. Zur
 Kenntnis der Nitrosophenolfarbstoffe.
 (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (3217-3225).

AMINOPHENOLS $C_nH_{2n-11}ON$

AMINOPHENOLS $C_{10}H_9ON$

6-Amino-2-naphthol

$C_{10}H_6(NH_2) \cdot OH$ [6:2]

and its 8-SULPHONIC ACID.

Jacchia, Arturo. Ueber trisubsti-
 tuirte Derivate des Naphtalins. Liebigs
 Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-
 134).

Dimethyl-1-amino-5-naphthol

$C_{10}H_6(NMe_2) \cdot OH$ [1:5]

Fussgänger, V. Ueber einige α -
 Naphtylaminderivate. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., **35**, 1902, (976-984).

AMINO-PHENOLS $C_nH_{2n-17}ON$

AMINOPHENOLS $C_{14}H_{11}ON$

Oxyaminophenanthrene

$C_{14}H_8(OH) \cdot NH_2$

(*Oxyphenanthrylamine*).

Schmidt, Julius. Ueber die Dar-
 stellung von Amido-Oxyphenanthrenen.
 (Studien in der Phenanthrenreihe. 5.
 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
 1902, (3129-3133).

10-Oxy-9-amino-phenanthrene

$C_6H_4 \cdot C \cdot OH$

$C_6H_4 \cdot C \cdot NH_2$

(*Aminophenanthrol Morphigenine*).

Pschorr, R. Ueber das 9-Amino-10-
 Oxyphenanthren (Vahlens „Morphi-
 genin“) und 9-10-Diaminophenanthren.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
 (2729-2740).

3-NITRO-10-OXY-9-AMINO-PHENANTHRENE

Chlorhydrate $C_{14}H_{11}O_3N_2Cl$.**Schmidt**, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3129–3133).

Di-9-oxyphenanthryl-10-amine

 $C_{28}H_{19}O_2N$ i.e. $NH(C_{14}H_8 \cdot OH)_2$ **Schmidt**, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3129–3133).AMINOPHENOLS WITH TWO
OXYGEN ATOMS.AMINO-PHENOLS $C_nH_{2n-5}O_2N$ AMINOPHENOL $C_6H_7O_2N$

Aminoresorcinol

 $C_6H_3(OH)_2NH_2$ [1 : 3 : 4]**Henrich**, Ferd[inand] und **Wagner**, Benno. Ueber Derivate des 4-Amido-resorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195–4206).AMINOPHENOL $C_7H_9O_2N$

Dioxybenzylamine

 $(HO)_2C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2$

Dioxybenzyl-methyl-amine

METHYLENE ETHER

 $CH_2 : O_2 \cdot C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot NHMe$ *(Piperonylmethylamine).***Andree**, Carl. Ueber Condensation einiger Aldehyde mit Methyl- und Aethyl-Amin und die Reduction der Condensationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420–425).

Dioxybenzyl-ethyl-amine

METHYLENE ETHER

 $CH_2 : O \cdot C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2Et$ *(Piperonyl-ethyl-amine).***Andree**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420–425).AMINOPHENOLS $C_nH_{2n-7}O_2N$ AMINOPHENOLS $C_7H_7O_2N$

Dioxybenzylidene-amine

 $(HO)_2C_6H_3 \cdot CH : NH$

Dioxybenzylidene-methylamine

METHYLENE ETHER

 $CH_2 : O_2 \cdot C_6H_3 \cdot CH : NMe$ *(Piperonylene-methylamine).***Andree**, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420–425).

Dioxy-benzylidene-ethylamine

METHYLENE ETHER

 $CH_2 : O_2 \cdot C_6H_3 \cdot CH : NEt$ *(Piperonylene-ethylamine).***Andree**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (420–425).

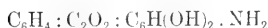
AMINOKETONES

[See also KETONES]

AMINOKETONE $C_{13}H_{11}ON$

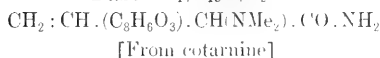
Aminobenzophenone

 $C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$ *Nitrosoderivative* $C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NO$ **Hantzsch**, A. und **Pohl**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964–2980).AMINOKETONE $C_{14}H_{13}ON$ **Desylamine** $C_8H_5 \cdot CO \cdot CHPh \cdot NH_2$
*(Benzoylbenzylamine).***Brüggemann**, Fritz. Ueber die chromogenen Eigenschaften des p-Nitrobenzylcyanids. — Ueber einige Derivate des Desylamins und Phenanthrenchinons. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm.**Pschorr**, R. und **Brüggemann**, F. Ueber einige Derivate des Desylamins und des Phenanthrenchinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2740–2744).

AMINOKETONE $C_{14}H_9O_4N$ **Amino-alizarin**

Diacetyl, benzoyl and dibenzoyl derivatives.

Schultz, G[ust.] und **Erber**, J. Ueber Derivate des α -Aminoalizarins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (906-908).

OTHER AMINES**Base** $C_{14}H_{18}O_4N_2$ i.e.

Freund, Martin und **Bamberg**, Paul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739-1754).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf m-Tolylhydroxylamin. (Experimenteller Theil nach Versuchen von Leon Ter-Sarkissjanz und Josef de Werra.) [Farbreactionen halogenirter Arylamine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

Bamberger, Eug[en]. Ueber das Verhalten des Anthranils, Phenylhydroxylamins und o-Hydroxylaminobenzaloxims gegen Hydroxylamin und Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3893-3898).

und **Destraz**, Henry. Uebergänge von Arylhydroxylaminen zu Diarylharnstoffen. — Ueber Methylenarylhydroxylamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874-1885).

Destraz, Henry. Ueber einige Produkte der Einwirkung von Formaldehyd auf β -Arylhydroxylamine. Phil. Diss. II. Zürich, 1901-1902, (94). 8vo.

Scharwin, W. Ueber einige Ketone und Oxime mit einem Tetrahydronaphthalinkern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2511-2515).

Tietz, Heinrich. Ueber eine neue Reaktion der α - β -ungesättigten Ketoxime. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (47). 22 cm.

Voswinckel, Hugo. Ueber Azoaloxime und Hydrazidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3271-3274).

Wacker, Leonhard. Ueber Hydroxyl-amido- und Nitroso-Anthrachinone. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (666-669).

Wendler, Oskar. Verhalten von substituierten aromatischen Aldehyden gegenüber N-Alkylhydroxylaminen. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (37). 22 cm.

Phenyl-hydroxylamine

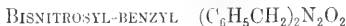
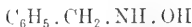
Cohen, Julius B., and **Dakin**, Henry D. [1:3-dinitro-5-phenylhydroxylamine and the action of hydrochloric acid on it.] London, J. chem. Soc., **81**, 1902, (29).

Formyl derivative $C_7H_7O_2N$

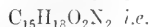
Bamberger, Eug. Ueber die Einwirkung von alkoholischem Kali und von Formaldehyd auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (732-738).

Tolyl-hydroxylamine

Cohen, Julius B., and **Dakin**, Henry D. [2:4-dinitro-6-tolylhydroxylamine and the action of hydrochloric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (27-29).

Benzylhydroxylamine

Behrens, Wilhelm. Zur Kenntniss des Bisnitrosylbenzyls und der bei seiner Bildung entstehenden Nebenprodukte. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (265-278).

Methylene-di-o-tolylhydroxylamine

Bamberger, Eug[en] und **Destraz**, Henry. Uebergänge von Arylhydroxylaminen zu Diarylharnstoffen. — Ueber Methylenearylhydroxylamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874-1885).

Methylenedi-2,4-xylyl-1
hydroxylamine $C_{17}H_{22}O_2N_2$ i.e.
 $CH_2(N(OH) \cdot C_6H_3Me_2[1:2:4])_2$

Bamberger, Eug[en] und **Destraz, Henry.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874-1885).

N. Glyoxime-*p*-dixylylether

$C_{18}H_{20}O_2N_2$ i.e. $\left[Me_2C_6H_3 \cdot N \cdot \overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}H} - \right]_2$

Bamberger, Eug[en] und **Destraz, Henry.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1874-1885).

DIAMINES.

Bülow, Carl und **List, Georg.** Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. II. *o*-Toluyldiamin $[CH_3:NH_2:NH_2 = 1:3:4]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (185-192).

Bülow, Carl und **List, Georg.** Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. III. *p*-Toluyldiamin $[CH_3:NH_2:NH_2 = 1:2:5]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681-688).

DIAMINES $C_nH_{2n-4}N_2$

DIAMINE $C_6H_8N_2$

o-Phenylene-diamine

$[1:2]C_6H_4(NH_2)_2$

Ullmann, F. und **Mauthner, F.** Ueber die Oxydation von *o*-Phenyldiamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4302-4306).

BIS-TOLUENE-SULPHONYL DERIVATIVE

$C_6H_4(NH \cdot SO_2 \cdot C_6H_4Me)_2$ and

BIS-NITROTOLUENE-SULPHONYL DERIVATIVE

$C_6H_4(NH \cdot SO_2 \cdot C_6H_3Me \cdot NO_2)_2$

Reverdin, Frédéric. Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et de l'*o*-nitro *p*-sulfochlorure de toluène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (269-271).

m-Phenylene-diamine

$[1:3]C_6H_4(NH_2)_2$

BIS-TOLUENE-*p*-SULPHONYL DERIVATIVE

$C_6H_4(NH \cdot SO_2 \cdot C_6H_4Me)_2$

Reverdin, Frédéric. Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et de l'*o*-nitro *p*-sulfochlorure de toluène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (269-271).

DICHLORO-*m*-PHENYLENE-DIAMINE

$C_6H_5N_2Cl_2$ i.e. $C_6H_4Cl_2(NH_2)_2$

Morgan, Gilbert Thomas and **Norman, George M.** [2:5-Dichloro-*m*-phenylene-diamine and its diacetyl and dibenzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1382-1383).

NITROSO-*m*-PHENYLENE-DIAMINE.

Bertels, Kurt. Ueber Nitroso-*m*-phenylen-diamin und seine Derivate. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (50). 22 cm.

p-Phenylene-diamine

$[1:4]C_6H_4(NH_2)_2$

BIS-*o*-NITRO-TOLUENE-*p*-SULPHONYL DERIVATIVE $C_6H_4NH \cdot SO_2 \cdot C_6H_3Me \cdot NO_2)_2$

Reverdin, Frédéric. Sur quelques dérivés du *p*-sulfochlorure de toluène et de l'*o*-nitro *p*-sulfochlorure de toluène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (269-271).

DIBROMO-*p*-PHENYLENE-DIAMINE

$C_6H_4Br_2(NH_2)_2$ [1:4:2:5]

Jackson, C. L. and **Calhane, D. F.** Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (451-474).

Ueber 2,6-Dibrom-*p*-phenyldiimin. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2495-2496).

Benzyl-dimethyl-*p*-phenylene-diamine

α -CYANO-BENZYL-*p*-DIMETHYL AMINOANILINE

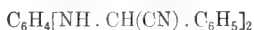
$C_7H_5 \cdot CH_2CN \cdot NH \cdot C_6H_4NMe_2$

and its carbonamide.

Sachs, Franz und **Goldmann, Max.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Dibenzyl-*p*-phenylene-diamine

sym Di- α -CYANO BENZYL-*p*-PHENYLENE-
DIAMINE $C_{22}H_{18}N_4$



Sachs, Franz und **Goldmann, Max.**
Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und
 μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Benzylidene-phenylene-diamine

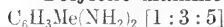
p-DIMETHYLAMINO BENZYLIDENE-PHENYLENE-

p-DIAMINE



Guyot, A. et **Granderye, M.** Sur les
produits de condensation du tétraméthyl-
diamidobenzhydrol avec quelques amines
aromatiques à position *para* occupée.
Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (549-
551).

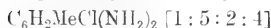
DIAMINE $C_7H_{10}N_2$

***m*-Tolylene-diamine**

Davis, William A. [Formation of
s-tolylenediamine by reduction of 2 :
4-dibromo-3 : 5-dinitrotoluene; also its
diacetyl derivative.] London, J. Chem.
Soc., **81**, 1902, (870-874); [abstract]
London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902,
(118).

***m*-Tolylene--diamine**

CHLOROTOLYLENEDIAMINE

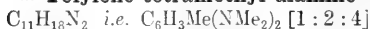


Morgan, Gilbert Thomas. [5-Chloro-
2 : 4-tolylenediamine and its diformyl,
diacetyl and dibenzoyl derivatives.]
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (95-
96).

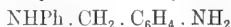
***o*-Tolylene-dimethyl-diamine**

(*N,N'*-Dimethyl-tolylene-diamine) and
its salts, and condensation products
with benzoic and salicylic aldehydes.

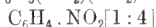
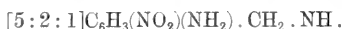
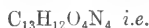
Fischer, O[tto] und **Rigaud, M.** Ueber
Benzimidazole. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (1258-1265).

***m*-Tolylene-tetramethyl-diamine**

Morgan, Gilbert Thomas. [2 : 4-
Tetramethyldiaminotoluene and its
platinichloride and picrate; also the
methobromide and its platinichloride.]
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (650-
654); [abstract] London, Proc. Chem.
Soc., **18**, 1902, (87).

Aminobenzylamine**Phenylaminobenzylamine**

p-NITROPHENYL-5-NITRO-2-AMINO-
BENZYLAMINE

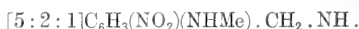


and its acetyl derivatives.

Meyer, Jacob und **Stillich, Otto.**
Ueber die Einwirkung von Formaldehyd
auf *p*-Nitranilin. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (739-746).

Phenyl-methylaminobenzylamine

p-NITROPHENYL-5-NITRO-2-METHYLAMINO-
BENZYLAMINE $C_{14}H_{14}O_4N_4$ i.e.



5-Nitro-2-methylaminobenzyl-*p*-nitro-
aniline and its diacetyl derivative.

Meyer, Jacob und **Stillich, Otto.**
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(739-746).

Phenyl-dimethylaminobenzyl-amine

PHENYL- α -CYANO-*p*-DIMETHYLAMINO BENZYL-
AMINE $NHPh \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NMe_2$

(α -Cyano-*p*-dimethylaminobenzylaniline).

Sachs, Franz und **Lewin, Willy.** Zur
Kenntniss des *p*-Dimethylamidobenzal-
dehydes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (3569-3578).

***o*-OXYPHENYL- α -CYANO-*p*-DIMETHYLAMINO-BENZYLAMINE** *Methyl derivative*



Sachs, F. und Lewin, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569–3578).

***p*-OXYPHENYL- α -CYANO-*p*-DIMETHYLAMINO-BENZYLAMINE** *Methyl derivative*



Sachs, F. und Lewin, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569–3578).

***p*-Tolyl-dimethylaminobenzyl-amine**

***p*-TOLYL- α -CYANO-*p*-DIMETHYLAMINO-BENZYLAMINE** $\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHC}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NMe}_2$

Sachs, F. und Lewin, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569–3578).

α -Naphthyl-*p*-aminobenzyl-amine



(*p*-Aminobenzyl- α -naphthylamine).

Darier, Georges et Mannassewitch, E. Condensation des dérivés nitrés du chlorure de benzyle avec les naphthylamines. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055–1066).

β -Naphthyl-*p*-aminobenzyl-amine



(*p*-Aminobenzyl- β -naphthylamine).

Darier, Georges et Mannessewitch, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1055–1066).

AMINES $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2$

***o*-Xylylene-diamines**



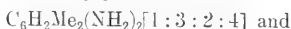
[1 : 2 : 3 : 4]; [1 : 2 : 4 : 5]; [1 : 2 : 3 : 5]

and [1 : 2 : 3 : 6] and their

diacetyl derivatives.

Noelting, E. und Thesmar, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628–650).

***m*-Xylylene-diamines**



[1 : 3 : 4 : 6]

Morgan, Gilbert Thomas. [Diformyl, diacetyl and dibenzoyl derivatives of 4 : 6-diamino-*m*-xylene and of 2 : 4-diamino-*m*-xylene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (93).

***m*-Xylylene-diamines**



[1 : 3 : 4 : 5]; [1 : 3 : 2 : 4]; [1 : 3 : 4 : 6]

and [1 : 3 : 2 : 6] and their

diacetyl derivatives.

Noelting, E. und Thesmar, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1902, (628–650).

NITRO-XYLYLENE-DIAMINE



Noelting, E. und Thesmar, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628–650).

***p*-Xylylene-diamines**



[1 : 4 : 2 : 3] and [1 : 4 : 2 : 6] and their

diacetyl derivatives.

Noelting, E. und Thesmar, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628–650).

***m*-Xylylene-tetramethyl-diamine**



[1 : 3 : 4 : 6]

Morgan, Gilbert Thomas. [4 : 6-Tetramethyldiamino-*m*-xylene and its platinichloride and picrate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (654–655); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (87).

DIAMINES $\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{N}_2$

v. PHENYL-AMYLENE-DIAMINE under ANILINE.

DIAMINES $C_nH_{2n-6}N_2$

DIAMINE $C_7H_6N_2$

Aminobenzylidene-amine

$NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH : NH$

Dimethylaminobenzylidene-aniline

p-DIMETHYLAMINO BENZYLIDENE-*p*-NITRO-ANILINE

$NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH : N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$

Guyot, A. et Granderye, M. Sur les produits de condensation du tétraméthyldiamidobenzhydrol avec quelques amines aromatiques à position para occupée. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (549-551).

DIAMINE $C_8H_{10}N_2$

Aminomethylbenzylidene-amine

5-NITRO-2-AMINO-3-OXYMETHYL-BENZYLIDENE-*p*-NITRANILINE

$C_{14}H_{12}O_5N_4$ *i.e.*

$[5 : 3 : 2 : 1] C_6H_2(NO_2)(CH_2OH)(NH_2) \cdot CH : N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$

and its *acetyl* derivative.

Meyer, Jacob und Stillich, Otto. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf *p*-Nitrانilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (739-746).

DIAMINE $C_nH_{2n-10}N_2$

DIAMINES $C_{10}H_{10}N_2$

2.6-Diaminonaphthalene

$C_{10}H_6(NH_2)_2$

(*Naphthylene-diamine*)

and its δ -SULPHONIC ACID.

Jacchia, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

DIAMINES $C_nH_{2n-12}N_2$

DIAMINES $C_{12}H_{12}N_2$

Diaminodiphenyl $C_{12}H_8(NH_2)_2$

(*Benzidine*).

Bamberger, Eug[en] und Tichvinsky, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolchlorid [Ben-

zidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179-4190).

Sachs, Franz und Whittacker, Croyden M. Ueber die Umlagerung von Hydrazobenzol in Benzidin durch Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1433-1435).

Wohlfahrt, Theodor. Ueber einige Benzidine. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (45). 23 cm.

sym-Diethylbenzidine $C_{16}H_{20}N_2$ *i.e.*

$EtNH \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH Et$

and its *diacetyl* and *dibenzoyl* derivatives.

Bamberger, Eug[en] und Tichvinsky, Mich. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179-4190).

Benzylidene-benzidine

$ClPh \cdot N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$

2 . 4-DINITROBENZYLIDENE-BENZIDINE

$C_{19}H_{14}O_4N_4$ *i.e.*

$(NO_2)_2C_6H_3 \cdot CH : N \cdot C_{12}H_8 \cdot NH_2$

Sachs, Franz und Kempf, R. Ueber den 2 . 4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

2 . 4 . 2' . 4'-TETRANITRODIBENZYLIDENE-BENZIDINE

$C_{26}H_{16}O_8N_6$ *i.e.*

$C_{12}H_8(N : CH \cdot C_6H_3(NO_2)_2)_2$

Sachs, Franz und Kempf, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Dibenzyl-benzidine

$CH_2Ph \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_2Ph$

BIS- α -CYANO BENZYL-*p*-DIAMINODIPHENYL
 $[C_6H_5 \cdot CH(CN) \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot]_2$

Sachs, Franz und Goldmann, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

o-**p**-Diaminodiphenyl

[1 : 2] NH₂ . C₆H₄ . C₆H₄ . NH₂ [1 : 4]
(*Diphenylene*).

Dibenzoyl derivative C₂₆H₂₀O₂N₂ i.e.

NHBz . C₆H₄ . C₆H₄ . NHBz

Biehringer, Joachim und **Busch**, Albert. Ueber eine neue Umsetzung der Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2537).

o-Amino-diphenylamine

C₆H₅ . NH . C₆H₄ . NH₂

(*o*-Semidine)

Benzoyl derivative C₁₅H₁₅ON₂

Biehringer, J. und **Busch**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976).

2-AMINO-4' CHLORODIPHENYLAMINE

C₁₂H₁₁N₂Cl

Wilberg, E. Ueber das 2-Amino-5,4'-dichlordiphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (954-959).

2-AMINO-5' 4'-DICHLORODIPHENYLAMINE

C₁₂H₁₀N₂Cl₂

Wilberg, E. Ueber das 2-Amino-5,4'-dichlordiphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (954-959).

p-Amino-diphenylamine

NH₂ . C₆H₄ . NPhH

(*p*-Semidine)

Dibenzoyl derivative C₂₆H₂₀O₂N₂

Biehringer, J. und **Busch**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976).

DIAMINES C₁₃H₁₄N₂

v. METHYLENE-DIPHENYL-DIAMINE under
ANILINE.

Diaminodiphenylmethane

CH₂(C₆H₄NH₂)₂

DINITRO-DI-*p*-DIAMINODIPHENYLMETHANE
C₁₃H₁₂O₄N₄ and its salts.

Schnitzspahn, Karl. Ueber s-Di-o-dinitrodiphenylmethan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (315-326). (p-3218)

Tetramethyl-diamino-diphenyl-methane C₂H₂(C₆H₄NMe₂)₂

Compounds with 1, 2, 4-chlorodinitrobenzene, 1, 2, 4, 6-chlorotrinitrobenzene, with 4, 2, 1-dinitrophenol, with picric acid and with picramide.

Lemoult, P. Sur quelques nouveaux composés organiques d'addition. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (346-348).

— Sur quelques composés organiques d'addition. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (966-970).

Tetraethyl-diamino-diphenyl-methane CH₂(C₆H₄NEt₂)₂

Compounds with 1, 2, 4-chlorodinitrobenzene and with picric acid.

Lemoult. Sur quelques composés organiques d'addition. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (966-970).

DIAMINES C₁₄H₁₆N₂

v. ETHYLIDENEDIPHENYLDIAMINE under
ANILINE

Diaminoditolyl

NH₂ . C₇H₆ . C₇H₅ . NH₂

(*Tolidine*).

Schultz, G[ust.] und **Rohde**, G[eorg]. Ueber m-Tolidin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (567-568).

DIAMINE C₁₅H₁₈N₂

v. METHYLENE-DITOLYL-DIAMINE under
TOLUIDINE

DIAMINE C₁₇H₂₂N₂

v. METHYLENE-DIXYL-DIAMINE under
XYLIDINE.

DIAMINES C_nH_{2n+10}N₂**DIAMINES** C₁₄H₁₂N₂

Diamino-diphenyl-acetylene

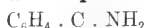
NH₂ . C₆H₄ . C≡C . C₆H₄ . NH₂

(*Di-p-amino-4-dan*)

and its diacetyl derivative.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (67-92).

9. 10-Di-amino-phenanthrene



Pschorr, R. Ueber das 9-Amino-10-Oxyphenanthren (Vahlens „Morphinogen“) und 9-10-Diaminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2729–2740).

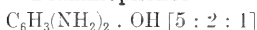


v. METHYLENE-DINAPHTHYLDIAMINE under NAPHTHYLAMINE.

DIAMINOPHENOLS WITH ONE OXYGEN ATOM.



Diaminophenol



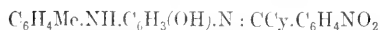
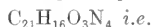
p-Tolyl-diaminophenol



Gnehm, R. und Veillon, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.) **65**, 1902, (49–81).

p-TOLYL-p-NITRO-a-CYANO-BENZYLIDENE-DIAMINOPHENOL

(Tolylamino-m-oxyphenyl-μ-cyanoazomethine-p-nitrophenyl)



Gnehm, R. und Veillon, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (49–81).



Oxy-amino-diphenylamine



Gnehm, R. Ueber Amidoxydiphenylamine und analoge Körper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085–3088).

Dimethyl-p-amino-m-oxydiphenylamine $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ON}_2$

Also its diacetyl, dibenzoyl and nitroso derivatives.

Gnehm, R. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085–3088).

Dimethyl-p-amino-p-oxydiphenylamine $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ON}_2$

Also its diacetyl, dibenzoyl, iodoethyl, iodoethyl and tetranitro derivatives.

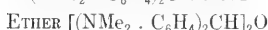
Gnehm, R. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085–3088).



Diaminodiphenylcarbinol



Dimethyldiaminodiphenylcarbinol



(Tetramethyltetraaminotetraphenyl-dicarbinyl oxide.)

Möhlau, Richard und Heinze, M. Synthesen arylirter Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358–375).



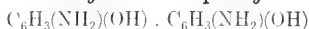
10-Oxy-3.9-diamino-phenanthrene

Schmidt, Julius. Ueber die Darstellung von Amido-Oxyphenanthrenen. (Studien in der Phenanthrenreihe. 5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3129–3133).

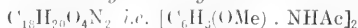
DIAMINOPHENOLS WITH TWO OXYGEN ATOMS.



Dioxydiaminodiphenyl



Diacetyl dimethyl derivative



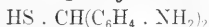
(Diacetyl-dianiside)

Pawlewski, Br[onislav]. Ueber die Acetylierung aromatischer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (110–113, 622).

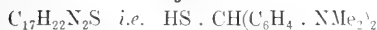
DIAMINOTHIOLS

DIAMINOTHIOIOL $C_{13}H_{14}SN_2$

Diamino-diphenylthiocarbinol



Tetramethyldiaminothiobenz-hydrol

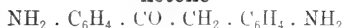


Möhlau, Richard, Heinze, M. und Zimmermann, R. Ueber einige neue Reactionen der L-ukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (375-383).

DIAMINOKETONES.

DIAMINOKETONES $C_{14}H_{14}ON_2$

p-Aminophenyl p-aminobenzyl ketone



(Diamino-desoxybenzoin)

and its acetyl derivatives

Zincke, Th[eodor] und Fries, K. Ueber die Einwirkung von Chlor auf p-Diamidotolan und p-Tetrachlordioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (67-92).

AMIDINES.

AMIDINES $C_nH_{2n-6}N_2$

[Benzenoid derivatives of formamidine are indexed under Methenylamidine 1610.]

AMIDINES $C_7H_8N_2$ Benzenylamidine $H_2N \cdot CPh : NH$

(Benzamidine)

Bauer, Rudolph. Ueber die Einwirkung von ω -Dihalogen-Ketonen und einigen Aldehyden auf Benzamidin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (90). 22 cm.

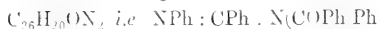
Kunckell, F[ranz] und Sarfert, O. Ueber die Einwirkung von Benzamidin auf β -Brom- ω -Benzylacetophenon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3169).

——— und Zumbusch, L. Ueber die Einwirkung von Mucobrom- und Mucochlor-Säure auf Benzamidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3164-3168).

(D-3218)

Benzenyldiphenylamidine

Benzoyl derivative



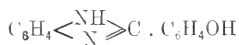
Lander, G. D. [Benzyldiphenylbenzenylamidine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (593-595); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (73).

o-Phenylene-benzamidine



(Benzenyl-o-phenylene-diamine)

and o-PHENYLENE-o-OXYBENZAMIDINE



Pawlewski, Br. Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (409-413).

OXYAMIDINES.

[Benzenoid derivatives of oxyformamidine are indexed under METHENYLOXYAMIDINE 1610.]

Ley, H[einrich]. Zur Darstellung der Oxyamidine. (4. Mitt. über Acylhydroxylamine.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1451-1453).

HYDRAZINES

[Hydrazones are frequently described in papers dealing with Aldehydes and Ketones, see 1400-1550.]

Amme, Otto. Oxydation von Substitutionsproducten des p-Oxybenzaldehydphenylhydrazons zu Osazonen. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (67). 23 cm.

Bamberger, Eug[en] und Frei, Johannes. Ueber die Reduction der Nitroaldehydrazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1081-1095.

Biltz, Heinrich. Neuere Untersuchungen über Phototropie. [Osazone.] Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (3-5).

——— und Amme, Otto. Ueber die Oxydation des p-Oxybenzaldehydphenylhydrazons und einiger Derivate zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32).

Biltz, Heinrich und **Kammann**, Otto. Luftoxydationsversuche mit den Phenylhydrazonen des m-Oxybenzaldehyds und einiger Derivate. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **321**, 1902, (32-37).

— und **Sieden**, Fritz. Ueber die Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen zu α -Diketonosazonen. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **324**, 1902, (310-328).

— und **Weiss**, Rudolf. Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf einige Osazone (Osotriazolbildung). *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3519-3524).

Curtius, Th[eodor] und **Franzen**, H. Ueber Benzalhydrazine, R. CH:N.NH₂. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3234-3239).

Halvorsen, Birger Fjeld. Ueber Hydrazonsäuren. *Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw.* Berlin, 1900-1901, (65). 8vo.

Levinstein, Herbert. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Nitromethan. Zur Kenntnis von Nitroformazyl und Nitroformaldehydphenylhydrazon. *Phil. Diss. Bern.* Berlin, 1900-1901, (117). 8vo.

Simon, L. J. Sur les dérivés de l'éther pyruvylpyruvique (II). Hydrazones stéréoisomères. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (630-631).

HYDRAZINES C_nH_{2n-4}N₂

HYDRAZINES C₆H₈N₂

Phenylhydrazine

C₆H₅NH.NH₂

Anselmino, O. Ueber Phenylhydrazone von Oxyaldehyden. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4099-4108).

Bajdakovskij, L., et **Slěpak**, I. Action du phénylhydrazine sur les benzoate, acétate et isovalerianate d'éthyle. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 977-978).

— et **Reformatskij**, S. N. Action du phénylhydrazine sur le formiate d'éthyle. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 977).

Escales, Richard und **Kling**, Georg. Ueber die Einwirkung von Borchlorid auf Phenylhydrazin. (Vorl. Mitt.) *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4178).

Kunckell, F. und **Vossen**, F. Einwirkung von Phenylhydrazin und Methylphenylhydrazin auf p-Methyl- α - β -dichlorstyrol. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2291-2294).

Mathé, Ernest. Ueber Einwirkungsprodukte von Diazokörpern auf Phenylhydrazine. Ueber einige beizenziehende Orthochinolininderivate. Ueber einige neue Orthotoluchinolininderivate. *Phil. Diss. Basel. Colmar*, 1901-1902, (78). 8vo.

Peters, Walter. Ueber die Einwirkung von Phenylhydrazin auf 1, 2, 4-Chlornitrobenzoesäure. *Phil. Diss. II. Zürich.* Wiesbaden, 1900-1901, (38). 8vo.

Smith, Alexander und **McCoy**, H. N. Notizen über die Einwirkung von Phenylhydrazin auf einige 1,4-Diketone. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2169-2171).

Voswinckel, Hugo. Ueber nitrosirte Acylphenylhydrazine. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1943-1947).

Wheeler, Henry L., and **Beardsley**, Alling P. On the action of phenylhydrazine on acylthiocarbamic and acylimidothiocarbonyl esters. Pyrro- α - β '-diazole derivatives. *New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ.*, No. 92; *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md. **27**, 1902, (257-270).

Compound with triphenylcarbinol

PhN₂H₃. CPh₃OH

Tschitschibabin, A. E. [Čičibabin.] Ueber Verbindungen von Triphenylcarbinol mit organischen Basen. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4007-4009).

Benzoyl-o-amino-benzoyl derivative

NHBz.C₆H₄.CO.NH.NHPh

Anschütz, R[ichard], **Schmidt**, O. und **Greiffenberg**, A. Zur Kenntniss der Acylantranile. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3480-3485).

m-OXYBENZALDEHYDEPHENYLHYDRAZONE.

The trichloro $C_{13}H_9ON_2Cl_3$

i.e. $C_6HCl_3(OH) \cdot CH : N \cdot NHPh$

and tribromo derivatives and their diacetates.

Biltz, Heinrich und **Kammann**, Otto. Luftoxydationsversuche mit den Phenylhydrazonen des *m*-Oxybenzaldehyds und einiger Derivate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (32-37).

BENZOYLGLYOXYLIC ESTER α -ACETYLPHENYLHYDRAZONE

$C_{19}H_{18}O_4N_2$

Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl-1,3-ketosäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938)

OSAZONES DERIVED FROM PHENYLHYDRAZINE.

[Osazones are frequently described in papers dealing with compounds containing the $\cdot CO \cdot CO \cdot$ group in their formulae, see 1400-1550; 1800-1850.]

Dibromo-dioxydiphenyl diketone osazone and its acetyl derivative.

Also *Tetrabromodioxydiphenyl diketone* α -(and β -) *osazone* $C_{26}H_{18}O_2N_4Br_4$ i.e.

$C_6H_2Br_2(OH) \cdot C : N \cdot NHPh$

$C_6H_2Br_2(OH) \cdot C : N \cdot NHPh$

and their acetyl derivatives.

Biltz, Heinrich und **Amme**, Otto. Ueber die Oxydation des *p*-Oxybenzaldehydphenylhydrazons und einiger Derivate zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32).

Tetraiododioxydiphenyl diketone

α -(and β -) *osazone* $C_{26}H_{18}O_2N_4I_4$

(*Tetraiododioxybenzil-osazones*)

and their acetyl derivatives.

Biltz, Heinrich und **Amme**, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32).

Dinitrodioxydiphenyldiketone osazone

$C_{26}H_{20}O_6N_6$

(*Dinitrodioxybenzil-osazone*)

Three isomeric forms and their acetylation.

Biltz, Heinrich und **Amme**, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32).

Tetra-oxy-diphenyl diketone- α -osazone

$C_6H_3(OH)_2 \cdot C(N_2HPh) \cdot C(N_2HPh)$

$C_6H_3(OH)_2$

Dimethyl ether

$[C_6H_3(OMe)(OH) \cdot C(N_2HPh)]_2$

(*Vanillil- α -osazone*.)

Biltz, Heinrich und **Amme**, Otto. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (1-32).

PHENYLNITROSOHYDRAZINE

$PhN(NO) \cdot NH_2$

Acetyl derivative $C_8H_9O_2N_3$ i.e.

$C_6H_5 \cdot N(NO) \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$

Wohl, Alfred und **Schiff**, Hans. Ueber Derivate des Phenyltriazens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1900-1904).

Benzoyl derivative $C_{13}H_{11}O_2N_3$ i.e.

$C_6H_5 \cdot N(NO)NH \cdot CO \cdot C_6H_5$

(*Benzoylphenylnitrosohydrazine*)

Sodium and silver salts.

Voswinckel, Hugo. Ueber nitrosirte Acylphenylhydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1943-1947).

p-CHLOROPHENYLHYDRAZINE

$C_6H_4Cl \cdot NH \cdot NH_2$

Nitroethylidene-p-chlorophenylhydrazine

$CH_3 \cdot C(NO_2)N \cdot NH \cdot C_6H_4Cl$

(*Nitroacetaldehyde-p-chlorophenylhydrazone*.)

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Ueber Phenylazoäthylidennitronsäure-ester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (67-82).

op-Dichlorophenylhydrazine

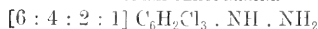
Nitroethylidene-dichlorophenylhydrazine



(*Nitroacetaldehyde-o-p-dichlorophenylhydrazone.*)

Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Arylazoacetaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82–91).

Trichlorophenylhydrazine



Nitroethylidene-trichlorophenylhydrazine.



Nitroacetaldehyde-o, o, p-trichlorophenylhydrazone.

Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82–91).

p-Bromophenylhydrazine

p-Bromophenylhydrazones of Benzoic and Salicylic aldehydes and of vanillin.

Biltz, Heinrich und **Sieden**, Fritz. Ueber die Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (310–328).

OSAZONES DERIVED FROM *p*-BROMOPHENYLHYDRAZINE.

Benzil-p-bromosazone $\text{C}_{26}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{Br}_2$

Salizil- α -p-bromosazone $\text{C}_{26}\text{H}_{20}\text{O}_2\text{N}_4\text{Br}_2$

Salizil- β -p-bromosazone and its tetraacetyl derivative

Vanillil-p-bromosazone $\text{C}_{28}\text{H}_{24}\text{O}_4\text{N}_4\text{Br}_2$ and its triacetyl derivative.

Biltz, Heinrich und **Sieden**, Fritz. Ueber die Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (310–328).

p-Nitrophenylhydrazine

p-nitrophenylhydrazones of benzoic and salicylic aldehydes and of vanillin.

Biltz, Heinrich und **Sieden**, Fritz. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (310–328).

OSAZONE DERIVED FROM *p*-NITROPHENYLHYDRAZINE

Vanillil-p-nitrososazone



and its triacetyl derivative.

Biltz, Heinrich und **Sieden**, Fritz. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (310–328).

Phenylmethylhydrazine



Benzoyl derivative $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{ON}_2$ *i.e.*



(*β -Benzoyl- β' -methylphenylhydrazine*)

and its α -nitroso-derivative.

Voswinckel, Hugo. Ueber nitrosirte Acylphenylhydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1943–1947).

Phenylethylhydrazine



Bamberger, Eug[en] und **Tichvinsky**, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolechlorid [Benzidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179–4190).

Sym-PhenylethylhydrazinePHENYL- α -IMINOETHYL-HYDRAZINE

Voswinckel, Hugo. Ueber Azoaldoxime und Hydrazidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3271–3274).

Phenyl-oximidoethyl-hydrazine

(*Phenylhydrazoacetaldoxime*.)

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

p-CHLOROPHENYLHYDRAZOACETALDOXIME

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Ueber Phenylazoäthylidennitronsäureester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

DICHLOROPHENYLHYDRAZOACETALDOXIME

[4 : 2 : 1]



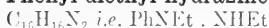
Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Arylazoacetaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

TRICHLOROPHENYLHYDRAZOACETALDOXIME

[6 : 4 : 2 : 1]

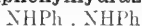


Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

Phenyl-diethyl-hydrazine

and *Benzoyl* and *nitroso derivatives*.

Bamberger, Eug[en] und **Tichvinsky**, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolchlorid [Benzidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179-4190).

s-Diphenylhydrazine

(*Hydrazobenzene*)

Diacetyl derivative

Compound with azobenzene



Freundler, P. et **Béranger**, L. Sur quelques propriétés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (465-467).

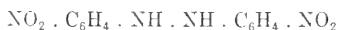
Dibenzoyl derivative

Biehringer, Joachim und **Busch**, Albert. Ueber eine neue Umsetzung der Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2537).

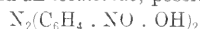
[According to Freundler the compound named dibenzoylhydrazobenzene by Biehringer and Busch is benzanilide].

Freundler, Paul. Sur le dibenzoylhydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1509-1511).

DINITRODIPHENYLHYDRAZINE



and an *isomeride*, possibly



Freundler, P. et **Béranger**, L. Sur le *p-p*-dinitrohydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1219-1221).

Diacetyl derivative

(*Di-p-nitrodiacetylhydrazobenzene*.)

Freundler, P. et **Béranger**, L. Sur quelques dérivés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1106-1113).

DIPHENYLHYDRAZINE-*p*-CARBOXYLIC ALDEHYDE

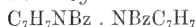
Anilide $\text{PhNH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{NPh}$

Alway, F. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48).

HYDRAZINES $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{N}_2$ *p*-Tolylhydrazine

p-Tolylhydrazones of Salicylic aldehyde and Salizil-*p*-methylosazone and its *acetyl derivative*.

Biltz, Heinrich und **Sieden**, Fritz. Ueber die Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen zu α -Diketonosazonen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (310-328).

s-Di-o- (and p-) tolyl-hydrazine*Dibenzoyl derivatives*

Biehringer, J. und **Busch, A.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976). Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2537).

[According to **Freundler**, Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1509-1511), these compounds are benzoyl-toluidines].

Dibenzylhydrazine

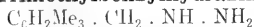
DIAMINODIBENZYLHYDRAZINE



Ulmer, Theo. Ueber asymm.-o-Diaminodibenzylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1567-1569).

HYDRAZINES $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{N}_2$ **Dimethylbenzylhydrazine****2, 5-Dimethylbenzyl-dimethylbenzylidene-hydrazine**

Harding, E. P. and **Rice, E. W. J.** Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1066-1068).

HYDRAZINES $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2$ **Trimethylbenzylhydrazine****2, 4, 6-Trimethylbenzyl-trimethylbenzylidene-hydrazine**

Harding, E. P. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1068-1070).

HYDRAZINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}\text{N}_2$ **HYDRAZINES $\text{C}_7\text{H}_8\text{N}_2$** **Benzylidene-hydrazine***(Benzalhydrazine).*

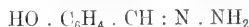
Picrate, thiosemicarbazide and acetyl derivatives.

Curtius, Th[eodor] und Franzen, H. Ueber Benzalhydrazine, R. CH : N. NH₂. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239).

m-CHLOROBENZYLIDENE-HYDRAZINE

and its *benzoic aldehyde derivative*.

Curtius, Th[eodor] und Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239).

o-OXYBENZYLIDENE-HYDRAZINE*(o-Oxybenzalhydrazine.)*

Its *picrate* and *thiosemicarbazide*.

Curtius, Th[eodor] und Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239).

HYDRAZINES $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_2$ **p-Methylbenzylidene-hydrazine**

Also its *picrate* and *benzoic aldehyde derivative*.

Curtius, Th[eodor] und Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239).

HYDRAZINES $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$ **Trimethylbenzylidene-hydrazine**

Also its *picrate* and *compounds with benzoic and salicylic aldehydes*.

Curtius, Th[eodor] und Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3234-3239).

HYDRAZINES $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{N}_2$ **HYDRAZINES $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2$** **Naphthyl-hydrazine**

Ekenstein, W. Alberda van und Lobry de Bruyn, C. A. Isomerie bei den β -Naphthylhydrazonen der Zucker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3082-3085).

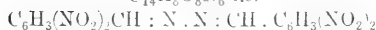
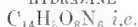
HYDRAZINES $C_{10}H_{2n-16}N_2$ HYDRAZINE $C_{14}H_{12}N_2$

Dibenzylidene-hydrazone



(Benzalazine)

2.4.2'.4'. TETRANITRODIBENZYLIDENE-HYDRAZINE



Sachs, Franz und **Kempf**, R. Ueber eine neue Darstellungsweise von Nitrobenzaldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1224-1240).

[Dihydrazines, containing four nitrogen atoms, are indexed under tetramines.]

TRIAMINES.

Liebermann, C[arl]. Ueber Beizenfarbstoffe der Bittermandelölgrün- und der Rosamin-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2301-2303).

Möhlau, Richard, **Heinze**, M. und **Zimmermann**, R. Ueber einige neue Reactionen der Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (375-383).

Zohlen, Otto. Ueber die Einwirkung von Dimethylsulfat auf Michlersches Keton und Auramin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (50). 23 cm.

TRIAMINES $C_{10}H_{2n-11}N_3$ TRIAMINES $C_{12}H_{13}N_3$

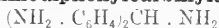
Diaminodiphenylamine

Dimethyl-*p*-diaminodiphenylamine

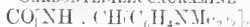
Gnehm, R. Ueber Amidooxydiphenylamine und analoge Körper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085-3088).

TRIAMINES $C_{13}H_{15}N_3$

Diaminodiphenylcarbinylamine

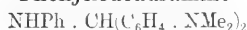
Leucauramine $NH_2 : CH : C_6H_4 : NMe_2$

CARBYNDILEUCAURAMINE



Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Synthesen arylirter Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

Phenylleucauramine



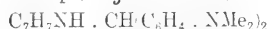
(Tetramethyldiaminodiphenylcarbinyl-aniline)

and the *o*-, *m*-, and *p*-nitro-derivatives
 $C_6H_4(NO_2) : NH : CH(C_6H_4 : NMe_2)_2$

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Synthesen arylirter Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

o-(and *p*-) Carboxyphenyl-leucauramine

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

o- and *p*-Tolyl-leucauramine

Möhlau, R. und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

o-(and *m*-) AMINO-*p*-TOLYL-LEUCAURAMINE

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

m-Xylol-leucauramine

Möhlau, R. und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

 α -(and β -) Naphthyl-leucauramine

Möhlau, R. und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

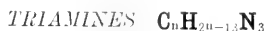
m-(and *p*-) Phenylene-dileucauramine

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

Diphenylenedileucauramine

and the corresponding di-*o*-tolylene and dianisylene compounds.

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

**Diaminodiphenylmethyleimine****Methylauramine** $C_{18}H_{23}N_3$ i.e.

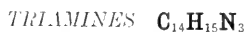
(Pentamethyldiaminodiphenylmethyleimine).

Graebe, C. Ueber die Constitution des Auramins und über die Salze des Phenyliminobenzophenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).

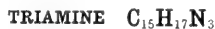
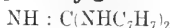
Phenyl-auramine $C_{23}H_{25}N_3$ i.e.

(Phenyltetramethyldiaminodiphenylmethyleimine).

Graebe, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).

**Phenyl-(and *p*-)tolylguanidine**

Heller, Gustav und **Bauer**, Wilhelm. Ueber die Entschwefelung von Aryldithiocarbamaten. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (365-386).

***o*-*p*-Ditolylguanidine**

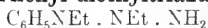
Heller, Gustave und **Bauer**, Wilhelm. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (365-386).

DIAZOIMIDE DERIVATIVES***p*-Methylbenzyl azide** $C_8H_9N_3$ i.e.

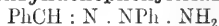
Curtius, Th[eodor] und **Darapsky**, A. Ueber 4-Methylbenzylazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3229-3233).

TRIAZAN DERIVATIVES**Phenyltriazan**

Wohl, A[lfred] und **Schiff**, Hans. Ueber Derivate des Phenyltriazans. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (1900-1904).

**Phenyl-diethyltriazan**

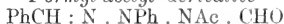
Bamberger, Eug[en] und **Tichvinsky**, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolchlorid [Benzidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179-4190).

**Benzylidenepheryltriazan**

Acetyl derivative



Formyl-acetyl derivative



Wohl, A[lfred] und **Schiff**, Hans. Ueber Derivate des Phenyltriazans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1900-1904).

TRIAMINE CONTAINING OXYGEN.**Benzoylamidrazone**

and its *acetyl derivative*.

Bamberger, Eugen und **Witter**, Hugo. Ueber Formazylphenylketon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (139-149).

HYDRAZO-ALDOXIMES.

Phenylhydrazopropionaldoxime

 $C_9H_{13}ON_3$ *i.e.* $C_2H_5 \cdot C(: NOH) \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$

Bamberger, Eug[en] und **Frei**, Johannes. Ueber die Reduktion der Nitroaldehydazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

Phenylhydrazoformaldoxime

 $C_7H_9ON_3$ *i.e.* $CH(: NOH) \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$

Bamberger, Eug[en] und **Frei**, Johannes. Ueber die Reduktion der Nitroaldehydazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

TETRAMINES.

Descudé, Marcel. Sur un nouveau composé du groupe de l'hexaméthylène tétramine. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (693-696),

TETRAMINES $C_6H_{2n-12}N_4$ TETRAMINE $C_{12}H_{14}N_4$

Diphenyldihydrazine

 $NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$

Derivative

 $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_6H_4$ $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_6H_4$

and various similar derivatives.

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques et de leurs dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétra-
zoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

DI-O-ANISYL-DIHYDRAZINE

 $NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_3(OMe) \cdot C_6H_3(OMe) \cdot NH \cdot NH_2$

Derivative

 $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_6H_3OMe$ $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_6H_3OMe$

and the corresponding dimethyl ester.

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

TETRAMINE $C_{15}H_{16}N_4$

Diaminodiphenylcarbinylhydrazine

 $NH_2 \cdot NH \cdot CH(C_6H_4 \cdot NH_2)_2$

Anilidoleucauramine

 $Ph \cdot NH \cdot NH \cdot CH(C_6H_4 \cdot NMe_2)_2$

Möhlán, Richard und **Heinze**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

TETRAMINES $C_{14}H_{18}N_4$

Di-o-tolyl-dihydrazine

 $NH_2 \cdot NH \cdot C_6H_3Me \cdot C_6H_3Me \cdot NH \cdot NH_2$

Derivative

 $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_7H_6$ $CO_2Et \cdot CCy : N \cdot NH \cdot C_7H_6$

and various similar derivatives.

Favrel, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (104-124).

asymm.-o-Diaminodibenzylhydrazine

 $NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot N \cdot NH_2$

and its triacetyl derivative.

Schultz, G. und **Bosch**, E. Zur Kenntniss des Aethylbenzyl-anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1292-1296).

Ulmer, Theo. Ueber asymm.-o-Diaminodibenzylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1567-1569).

TETRAMINE $C_{15}H_{26}N_4$

Tetramino-ditolyl-methane

 $CH_2[C_6H_2Me \cdot NH_2]_2$

Tetramethyltetraminoditolyl-methane

 $C_2H_5H_{36}N_4$ *i.e.* $CH_2[C_6H_2Me \cdot NMe_2]_2$

Morgan, Gilbert Thomas. [2:4:2':4'-Octamethyltetraminoditolyl-5:5'-methane and its picrate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (657); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (87-88).

TETRAMINES $C_nH_{2n-24}N_4$

TETRAMINE $C_{21}H_{18}N_4$

Amino-di- β -naphthylguanidine

$C_{10}H_7NH \cdot C(NC_{10}H_7) \cdot NH \cdot NH_2$

and its salts and derivatives.

Busch, M. und **Ulmer**, Th. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

TETRAMINE $C_nH_{2n-24}N_4$

TETRAMINE $C_{26}H_{32}N_4$

Tetra- p -tolyl-methylene-dihydrazine

$CH_2 \cdot N(C_7H_7) \cdot NH \cdot C_7H_7$

(Methylene-bis- p -hydrazotoluene).

Rassow, Berthold und **Rülke**, Kurt. Ueber die Einwirkung des Hydrazobenzols und seiner Substitutionsprodukte auf Aldehyde. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **55**, 1902, (97-122).

TETRAMINES $C_nH_{2n-28}N_4$

TETRAMINES $C_{26}H_{24}N_4$

Tetraphenyldiiformamidine-hydrazine

$PhNH \cdot C(NPh) \cdot NH \cdot NH \cdot C(NPh) \cdot NHPh$

(Tetraphenyldihydrazodicarbonamidine).

Busch, M[ax] und **Ulmer**, Th. Zur Kenntniss der Aminoguanidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

TETRAMINE $C_nH_{2n-30}N_4$

TETRAMINE $C_{26}H_{22}N_4$

Diamino-dibenzylidene-diaminodiphenyl

$C_6H_4 \cdot N : CH \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$

$C_6H_4 \cdot N : CH \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$

Tetramethyldi-4-aminodibenzylidene- p , p -diaminodiphenyl

$[NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH : N \cdot C_6H_4]_2$

Sachs, Franz und **Whittacker**, Croyden M. Ueber die Umlagerung von Hydrazobenzol in Benzidin durch Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1433-1435).

TETRAMINES CONTAINING OXYGEN.

TETRAMINE $C_{31}H_{26}ON_4$

m -Oxy- p -methyl-azophenine

(Oxyphenylazotoluene).

Gnehm, R. und **Veillon**, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

TETRAMINE $C_{15}H_{18}O_2N_4$

Amino-di-orthoanisylguanidine

$MeO \cdot C_6H_4 \cdot N$
 $MeO \cdot C_6H_4 \cdot NH \gtrsim C \cdot NH \cdot NH_2$

Busch, M[ax] und **Ulmer**, Th. Zur Kenntniss der Aminoguanidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

1640 AMINO-DERIVATIVES OF REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

Braun, Jul[ian]. Sur l'action du bromure de cyane sur les bases tertiaires. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (529-536).

Dimroth, Otto und **Zoeppritz**, Rudolf. Zur Kenntniss der Condensationsreaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

Graf, Gottfried. Ueber Additionsprodukte Schiffscher Basen und über Dimethylnaphthosafranin. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

Lutzu, Gustav von. Ueber die Einwirkung von Estern zweibasischer Säuren auf primäre aromatische Amidokörper. Diss. Braunschweig (Druck v. F. Vieweg & S.), 1902, (32). 22 cm.

Pawlewski, Br[onislav]. Ueber die Acetylierung aromatischer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (110-113, 622).

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (59. Abh.)—Ueber Phellandren. (Mitbearbeitet von Th. Böcker.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (269-280).

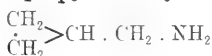
Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (60. Abh.)—Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Alkamine und in sauerstofffreie Basen stickstoffhaltiger Ringssysteme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (281–310).

MONAMINES.

AMINES $C_nH_{2n+1}N$

AMINES C_4H_9N

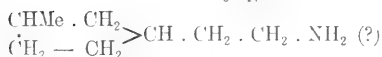
Cyclopropyl-carbinylamine



Dalle, P. [Sur l'amine éthylo-éthylque $\begin{array}{c} H_2C \\ | \\ H_2C \end{array} > CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$]. Rec. Trav. chim., Leiden, **31**, 1902, (127–129, 143–144).

AMINES $C_3H_{17}N$

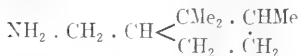
Amine $C_8H_{17}N$



Speranskij, N. A. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (17–26).

AMINES $C_9H_{19}N$

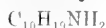
α -Amino-dihydrocampholene



Blaise, E. E. et **Blanc**, G. Migration du groupe méthyle dans la molécule du camphre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (71–76).

AMINES $C_{10}H_{21}N$

Thujamenthylamine



Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (55. Abh.)—Ueber Verbindungen der Thujonreihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333–373).

AMINES $C_nH_{2n-1}N$

AMINES $C_{10}H_{19}N$

Camphyl-amine

Compound $(C_{10}H_{17}NH_2HCl)_2TiCl_3$

Renz, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110–1115).

AMINES $C_nH_{2n-7}N$

AMINES $C_9H_{11}N$

α -Hydrindamine

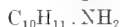


Kipping, Frederic Stanley. Resolution of trimethyl hydrindonium hydroxide into its optically active components. [Isolation of *d*-trimethylhydrindonium *d*-bromocamphorsulphonate; *d*- and *l*-trimethylhydrindonium iodides; picrates of the *d*- and externally compensated bases.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (275–279); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (33).

— and **Hunter**, Albert Edward. [*dl*-Hydrindamine *d*-tartrate and hydrogen *d*-tartrate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (583–584); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (61).

AMINES $C_{10}H_{13}N$

Tetrahydro- β -naphthylamine



Smith, Clarence. [Behaviour of *ar*-tetrahydro- β -naphthylamine towards dizonium salts; formation of diazoamino-compounds of *ar*-tetrahydro- β -naphthalene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (900–906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

AMINES $C_{11}H_{15}N$

Pheno- α -aminocycloheptane



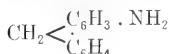
Kipping, Frederic Stanley, and **Hunter**, Albert Edward. The resolution of pheno- α -amino-cycloheptane into its optical isomerides. . . . [*dl*-Pheno- α -aminocycloheptane *d*-tartrate and

picrate. *d*- and *l*-pheno- α -amino-cycloheptane *d*-tartrate, hydrochloride and picrate; also the *d*-bromocamphorsulphonate and benzoyl derivative of the *l*-base.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (574-585); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (60-61).

AMINES $C_nH_{2n-15}N$

AMINE $C_3H_{11}N$

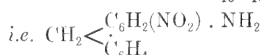
2-Amino-fluorene



Diels, Otto, **Schill**, Emil und **Tolson**, Stanley. Ueber die Nitrirung des 2-Amino-fluorens. (3. Mitt. über Fluoren). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3284-3290).

Staehlin, Otto. Ueber die Umwandlung des 2-Amino-Fluorens in das entsprechende Chinolin und dessen Eigenschaften. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (49). 22 cm.

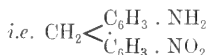
1-NITRO-2-AMINOFLUORENE $C_{13}H_{10}O_2N_2$



and its *acetyl* derivative.

Diels, Otto, **Schill**, Emil und **Tolson**, Stanley. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3284-3290).

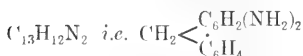
7-NITRO-2-AMINO-FLUORENE $C_{13}H_{10}O_2N_2$



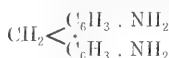
Diels, Otto, **Schill**, Emil und **Tolson**, Stanley. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3284-3290).

DIAMINE $C_nH_{2n-14}N_2$

1,2-Diaminofluorene



and 2,7-Diaminofluorene



Diels, Otto, **Schill**, Emil und **Tolson**, Stanley. Ueber die Nitrirung des 2-Aminofluorens. (3. Mitt. über Fluoren). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3284-3290).

MONAMINES CONTAINING OXYGEN.

AMINE $C_nH_{2n-5}O_2N$

Amine $C_{20}H_{35}O_2N$

Diborneolamine

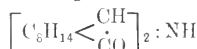


Einhorn, Alfred und **Jahn**, Stephan. Zur Kenntniss des Aminocamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).

AMINE $C_nH_{2n-9}O_2N$

AMINE $C_{20}H_{31}O_2N$

Dicamphorylamine



and its *salts* and *nitroso* compound.

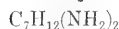
Einhorn, Alfred und **Jahn**, Stephan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).

DIAMINES

DIAMINES $C_nH_{2n+2}N_2$

DIAMINES $C_7H_{16}N_2$

Hexahydro-*m*-tolylene-diamine

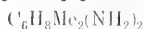


Its *nitrate*, *dibenzoyl* derivative and *diphenylurea* derivative $C_{21}H_{26}O_2N_4$

Harries, C[arl]. Ueber das $\Delta^{1,3}$ -Dihydrotoluol und eine Modification der Wagnerschen Oxydationsregel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1166-1176).

DIAMINE $C_8H_{11}N_2$

Hexahydroxylylenediamine



and its *phosphate* and *diphenylurea* derivative $C_{22}H_{26}O_2N_4$

Harries, C[arl]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1166-1176).

DIAMINES $C_nH_{2n}N_2$ DIAMINE $C_{10}H_{20}N_2$ Diamine $C_{10}H_{16}(NH_2)_2$

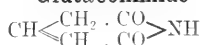
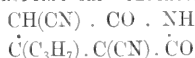
(Phellandrene-diamine)

[Formed by reduction of phellandrene nitrite].

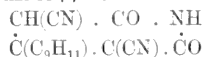
Wallach, O[tto]. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (92-107).——— Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (269-309).**1650** UNCLASSIFIED AMINO-COMPOUNDS.**Etard**. Sur les produits basiques de l'hydrolyse profonde du muscle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (693-696).——— et **Vila**, A. Sur la musculamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (698-700).**Holyroyd**, G. W. F. The electrolytic reduction of nitrourea. London, J. Chem. Soc., **79** and **80**, 1901, (1326-1331).Base $C_7H_{11}ON$ From *d*-lupanine**Soldaini**, A. Produkte der Zerlegung des *d*-Lupanins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (260-272).Base $C_{11}H_{15}ON$ From *d*-Lupanine**Soldaini**, A. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (260-272).Base $C_6H_{13}ON$ **Pauly**, Hermann. Studien in der Reihe der Hydroxyrrole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (77-130, mit 1 Taf.).Musculamine $C_8H_{21}N_3$ [V. Pentamethylenediamine $C_5H_{14}N_2$]**Etard**, A. et **Vila**, A. Sur la musculamine, base dérivée des muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (698-700).**1660** IMIDES AND IMIDO-ETHERS.**Tschugaeff**, L. Ueber Imidoxanthide, eine neue Klasse gefärbter organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).**Wislicenus**, Wilhelm und **Körber**, Heinrich. Zur Umlagerung von Imidoäthern in Säureamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (164-168).——— Ueber die Umlagerung von Lactimäthern in Lactame. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1991-1992).

IMIDES.

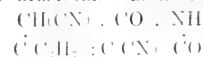
Glutaconimide

*n*-PROPYLGLUTACONIMIDE

and its metallic salts.

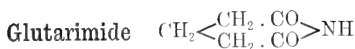
Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).PROPYLPHENYL- $\beta\beta$ -DICYANO-GLUTACONIMIDE

and its metallic salts.

Guareschi, Icilio. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).*m*. TOLYLDICYANO-GLUTACONIMIDES

and its metallic salts.

Guareschi, Icilio. Condensation der Aldehyde mit Cyanessigsäureäther. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (205-225).



Bogert, Marston Taylor and **Eccles**, David C. On the Production of the Imides of Succinic and Glutaric Acids by the Partial Hydration of the Corresponding Nitriles. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (20-25).

Phthalimide



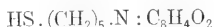
ϵ BROMOAMYLPHTHALIMIDE $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{NO}_2\text{Br}$.

i.e. $\text{Br} \cdot (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{N} : \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2$ also

ϵ Anilido- and ϵ Phenoxy- amylphthalimide.

Manasse, Albert. Synthese der ζ -Aminoheptylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

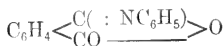
SULPHYDROAMYL-PHTHALIMIDE



(ϵ Phthalimido-amylycercaptan).

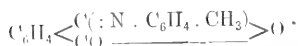
Manasse, Albert. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

PHENYLPHTHALIMIDE

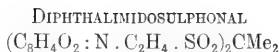


Kuhara, Mitsuru and **Fukui**, Matsuo. [s-, and a- Phenylphthalimide.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (224-236); *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **26**, 1901, (454-463).

TOLYLPHTHALIMIDE



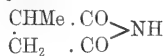
Kuhara, Mitsuru and **Fukui**, Matsuo. [s-, and a- o- Tolyphthalimide.] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (224-236); *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **26**, 1901, (454-463).



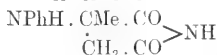
and its salts.

Manasse, Albert. Ueber Diamido-sulphonat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1372-1374).

Pyrotartaric imide

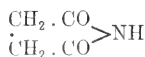


α -PHENYLAMINOPYROTARTARIC ACID. IMIDE



Schroeter, G[eorg] und **Kirnberger**, Carl. Ueber das α -Anilidobrenzweinersäurenitril und seine Umwandlungsprodukte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2078-2080).

Succinimide



Bogert, Marston Taylor and **Eccles**, David C. On the Production of the Imides of Succinic and Glutaric Acids by the Partial Hydration of the Corresponding Nitriles. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (20-25).

Xyloquinone dichlorimide



i.e. $\text{C}_6\text{H}_2\text{Me}_2(\text{NCl})_2$ [1 : 2 : 4 : 5];

1 : 2 : 3 : 6]; [1 : 3 : 2 : 5] and [1 : 4 : 2 : 5]

Noelting, E. und **Thesmar**, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

IMIDO-ETHERS.

Phenyl-acetimido-ethyl ether



Lander G. D. [Formation of the hydrochloride of N-phenylacetiminoethyl ether.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (597); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (73).

Tolyl-acetimido-ethyl ether $C_{11}H_{15}ON$ *i.e.* $CMe(OEt):NC_7H_7$

Lander, G. D. [Formation of *N*-*o*-tolylacetiminoethyl ether hydrochloride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, 597; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (73).

Benzimido-ethyl ether $C_9H_{11}ON$ *i.e.* $PhC(NH) \cdot OEt$

Titherley, Arthur Walsh. [Action of sodamide on benzimino-ethyl ether.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1529-1530).

Phenylbenzimido-ethyl ether $C_{15}H_{15}ON$ *i.e.* $CPh(OEt):NPh$ and the corresponding *methyl* and *propyl* ethers.

Lander, G. D. [Synthesis of *N*-phenylbenzimino-ethyl ether from benzanilide imide chloride; also the corresponding methyl and propyl ethers.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (593-596); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (72-73).

Tolylbenzimido-ethyl ether $C_{16}H_{17}ON$ *i.e.* $CPh(OEt):NC_7H_7$

Lander, G. D. [Synthesis of *N*-*o*- and *N*-*p*-tolylbenzimino-ethyl ether; also the corresponding methyl ethers.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (596-598); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (73).

AZO COMPOUNDS.**1700 GENERAL.**

Chardin, D. *Furazols*. (Russe.) St. Petersburg. Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, 889-892.

Vaubel, Wilhelm. Ueber das Vorkommen von Diazoamido- bzw. Diazoxyverbindungen in Azofarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (3-4).

(D-3218)

1710 AZO COMPOUNDS
(OPEN CHAIN).

Acetophenoneazocyanide $C_9H_7ON_3$
i.e. $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N : N \cdot CN$ and

acetophenone-azocarbonamide
 $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot N : N \cdot CONH_2$

Wolff, Ludwig. Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Azo compound $C_4H_6O_2N_6$ *i.e.* $NH : C(CONH_2) \cdot N : N \cdot C(CONH_2) : NH$

Silberrad, Oswald. [Iminoazoacetamide (ψ -diazoacetamide), its ammonium and silver salts, and its constitution; also the action of nitrogen trioxide on it, and the action of caustic soda, barium hydroxide and ammonia on its ammonium salt. Barium iminoazacetate.] London, J. chem. Soc., **81**, 1902, (598-608); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (44-45).

1720 AZO-COMPOUNDS.
(CLOSED CHAIN).

Alway, Friedrich J. Ueber Azoxybenzylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438).

Bamberger, Eug. Ueber Ester von Nitronsäuren und über Arylazoaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (54-66).

Ueber hydroxylirte Azoxybenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1614-1623). Berichtigung. Ebenda, **35**, 1902, (1926).

Ueber Phenylazoacetaldoxim und Hrn. Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1896-1900).

und **Bernays**, Walther. Ueber die Synthese des Paroxyazoxybenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 1624-1626.

und **Frei**, Johannes. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Arylazoacetaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Ueber Alkylierung von Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746-756).

——— Ueber die Reduction der Nitroaldehydrazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

——— und **Grob**, Jac. Ueber Phenylazoäthylidennitronsäureester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

——— und **Wheelwright**, E. W. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Acetessigäther, Acetessigsäure und „Benzolazoacetessigäther“. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (123-138).

——— und **Witter**, Hugo. Ueber Formazylyphenylketon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (139-149).

Bucherer, Hans. Ueber ein neues, künstliches System der Azofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (8-10, 45-46).

——— Erläuterungen zu der Abhandlung: „Ueber ein neues künstliches System der Azofarbstoffe“. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (150-152).

Bülów, Carl und **Schlotterbeck**, Fritz. Zur Kenntniss der Azoverbindungen des Acetylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2187-2191).

Chlopín, G[rigorij] W[italjevič]. Ueber die Giftigkeit und Schädlichkeit einiger Theerfarbstoffe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (241-245).

Ekbom, Alfr. Ueber die Einwirkung von Schwefeldioxyd auf p-Nitrodiazobenzolhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (656-662).

Freundler, P. Sur le dibenzoylhydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1509-1511).

——— et **Béranger**, L. Sur quelques dérivés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1106-1113).

——— Sur quelques propriétés de l'azobenzène et de l'hydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (465-467).

——— Sur le p-p-dinitrohydrazobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1219-1221).

Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanbenzyl-Aniline und μ -Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. A. Schade), 1902, (66). 22 cm.

Goldschmidt, Heinrich und **Keller**, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

Henrich, Ferd[inand] und **Wagner**, Benno. Ueber Derivate des 4-Amido-resorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

Jungmann, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. [Derivatives of azo dyes.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung von Azofarbstoffen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (63). 22 cm.

Langer, Josef. Ueber Buntreserven unter Paranitränilinrot. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (116-119).

Mai, J[ulius]. Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

Mehner, Hans. Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. Diss. Rostock. Leipzig (Druck v. J. A. Barth), 1902, (78). 23 cm.

Moeller, Ernst. I. Ueber Derivate der o-Nitrobenzyl-o-aminozimmtsäure. II. Ueber Umlagerungsprodukte der o-p-Azobenzoldikarbonsäure. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

Perucchi, Ferdinando. Ueber die Einwirkung von Methylamid-(2, 6)-azobenzol auf Benzaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1862-1866).

Rassow, Berthold und **Rülke**, Kurt. Ueber die Einwirkung des Hydrazobenzols und seiner Substitutionsprodukte auf Aldehyde. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (97-122).

Rosenstiehl et **Suais**. Action des sulfures, des sulfites et des hydrosulfites sur les matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (553-554).

Sachs, Franz und Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

— und **Whittacker, Croyden M.** Ueber die Umlagerung von Hydrazobenzol in Benzidin durch Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1433-1435).

Schultz, G[ust.]. Beiträge zur Geschichte der Azofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (5-7).

Sedlaczek. Ueber die Entwicklung der Orthooxyazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (173-176, 206-210).

Seyewetz, [A.] et Biot. Sur les combinaisons du tétrazoditolylsulfite de sodium avec les amines aromatiques et les phénols et leur transformation en colorants azoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (747-751).

Voswinckel, Hugo. Ueber Azoal-doxime und Hydrazidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3271-3274).

Wacker, Leonhard. Reductionsprodukte der Nitronaphtaline [Azoxynaphtalinderivate]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70).

Wieleżyński, Maryan. Sur la condensation du paraaminoazobenzène avec l'aldéhyde cinnamique et avec la vaniline. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (151-153).

— Ueber einige Derivate des p -Aminoazobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1431-1433).

AZO-COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

AZO COMPOUND $C_{11}H_{12}N_2$

Benzene-azo-acetylacetone



Schlotterbeck, Fritz. Ueber das Anilin-azo-acetylacetone und seine Abkömmlinge. Ein Beitrag zur Kenntniss der „Gemischten Azoverbindungen“. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (50). 22 cm. 1 M.

(D-3218)

o -, m - and p -NITROBENZENE-AZO-ACETYL-
ACETONE $C_{11}H_{11}O_4N_3$
i.e. $C_6H_4(NO_2) \cdot N_2 \cdot CHAc_2$

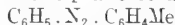
Bülow, Carl und Schlotterbeck, Fritz. Zur Kenntniss der Azoverbindungen des Acetylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2187-2191).

AZO COMPOUND $C_{13}H_{12}N_2$

Benzene- o -(and m)-azo-toluene.

Mehner, Hans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (401-472).

Benzene- p -azo-toluene

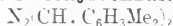


and p -NITROBENZENE- p -AZOTOLUENE.

Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Hydrazinbasen auf Chinole, nebst Bemerkungen zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1424-1431).

AZO COMPOUND $C_{18}H_{20}N_2$

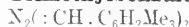
2, 5-Dimethylbenzaldazine



Harding, Everhart Percy and Rice, Edgar W. Preparation of 2, 5-dimethylbenzyl-2, 5-dimethylbenzal hydrazone and its benzoyl and acetyl derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1066-1068).

AZO COMPOUND $C_{20}H_{24}N_2$

2, 4, 6-Trimethylbenzaldazine

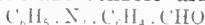


Harding, Everhart Percy. Preparation of 2, 4, 6-trimethylbenzaldazine; of 2, 4, 6-trimethylbenzyl-2, 4, 6-trimethylbenzal hydrazone and some of its derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1068-1070).

AZO COMPOUNDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

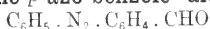
AZO COMPOUND $C_{13}H_{10}ON_2$

Benzene-azo-benzoic aldehyde



Alway, F. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48).

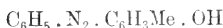
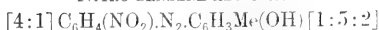
2 x 2

Benzene-*p*-azo-benzoic aldehyde

and the *dimethyl ether of the orthaldehyde*



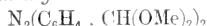
Freundler, P. Sur l'aldéhyde benzèneazobenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1359-1361).

AZO COMPOUND $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{ON}_2$ **Benzene-azo-cresol****NITRO-BENZENE-AZO-CRESOL**

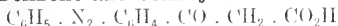
Mehner, Hans. Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (401-472).

AZO COMPOUND $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_2$ ***p*-Azo-benzoic aldehyde**

and the *methyl ether of the orthaldehyde*



Freundler, P. Sur l'aldéhyde benzèneazobenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1359-1361).

AZO COMPOUND $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_3\text{N}_2$ **Benzene-azo-benzoyl-acetic acid**

Amide.

Bülow, Carl und Hailer, Ekkehard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

AZO COMPOUND $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{ON}_2$ **Benzene-azo- α -naphthol**

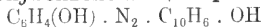
Hewitt, John Theodore and Auld, James Manson. [Benzeneazobromo- α -naphthol and its ethyl ether and acetyl derivative. Reduction of benzeneazo- α -naphthyl acetate. *o*-, *m*- and *p*-bromobenzeneazo- α -naphthol and their acetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (171-177); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (264).

Benzene-azo- β -naphthol

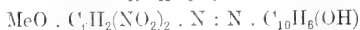
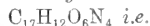
Hewitt, J. T. and Auld, S. J. M. The action of . . . [nitric acid and bromine] on benzeneazo- β -naphthol. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1202-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (180-181).

BROMOBENZENE-AZO- β -NAPHTHOL

Hewitt, J. T. and Auld, S. J. M. [*o*-, *m*-, and *p*-Bromobenzeneazo- β -naphthols and their acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1206-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (180-181).

AZO COMPOUND $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_2\text{N}_2$ **Oxybenzene-azo- β -naphthol****DINITROOXYBENZENE-AZO- β -NAPHTHOL**

Methyl ether



Meldola, Raphael and Eyre, John Vargas. [Azo-compound formed by the action of β -naphthol on the product of diazotisation of dinitro-*p*-anisidine in presence of sulphuric or nitric acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, 1902, (994-995); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (169).

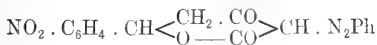
AZO COMPOUND $\text{C}_{17}\text{H}_{10}\text{O}_4\text{N}_2$ **Benzene- α -azo- δ -oxy- δ -phenyl-propionyl-acetic acid****BENZENE-AZO-*p*-NITRO-OXY-PHENYL-PROPIONYLACETIC ACID**

Ethyl ester $\text{C}_{19}\text{H}_{19}\text{O}_6\text{N}_3$

(2-Benzene-azo-5-*p*-nitrophenyl)pentanon (3)-ol-(5) acid-(1) ethylester).

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1862-1866).

Lactone $C_{17}H_{13}O_5N_3$ *i.e.*



(2-Benzeneazo-5-p-nitrophenyl-pentanone-3)-olide (1.5.)

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1862–1866).

AZO COMPOUND $C_{20}H_{14}ON_2$

Naphthalene-azo- β -naphthol

CHLORONAPHTHALENE-AZO- β -NAPHTHOL

$C_{20}H_{13}ON_2Cl$ *i.e.* $C_{10}H_6Cl \cdot N_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$

Morgan, Gilbert Thomas. [1-Chloronaphthalene-2-azo- β -naphthol.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1381–1382).

AZO COMPOUND $C_{26}H_{18}ON_2$

Tetrahydronaphthalene-azo- β -naphthol

$C_{10}H_{11} \cdot N_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$

Smith, Clarence. [*ar*-Tetrahydronaphthaleneazo- β -naphthol.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (903); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

AZO COMPOUND $C_{26}H_{15}O_2N_2$

m- and *p*-Azobenzophenone *i.e.*

$N_2(C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_5)_2$

(Benzoylbenzene-azo-benzoyl-benzene).

Posner, Theodor. Zur Kenntniss der Disulfone XI. Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2343–2354).

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

AZO COMPOUND $C_{12}H_{11}N_3$

Benzene-azo-aniline

$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_4NH_2$

(*p*-Aminoazobenzene)

Propionyl and benzoyl derivatives.

Chattaway, F. D. [Propionyl and benzoyl derivatives of *p*-aminoazobenzene, $C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot COEt$ and $C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot NHBz$.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (982–984); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174).

Methoxalyl, Succinyl, Benzoyl, and Phthalyl derivatives.

Wieleżyński, Maryan. Ueber einige Derivate des *p*-Aminoazobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1431–1433).

BENZENE-AZO-PHENYLCHLORAMINE

$C_{12}H_{10}N_3Cl$ *i.e.* $C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot NHCl$

Chattaway, F. D. [*p*-Acetylchloroaminoazobenzene $C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot NClAc$, and the corresponding propionyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (982–984); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (174).

AZO COMPOUND $C_{13}H_{13}N_3$

Benzene-azo-toluidine

NITRO-BENZENE-AZO-TOLUIDINE

$[4:1]C_6H_4(NO_2) \cdot N_2 \cdot C_6H_3Me(NH_2)[1:4:2]$

and several isomerides.

Mehner, Hans. Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (401–472).

AZO COMPOUND $C_{14}H_{15}N_3$

Toluene-azo-toluidine

$[3:4:1]C_6H_3Me(NH_2) \cdot N_2 \cdot C_6H_4Me[1:3]$

and the isomeride

$[2:4:1]C_6H_3Me(NH_2) \cdot N_2 \cdot C_6H_4Me[1:2]$

(Amino-toluene-azo-toluene).

Mehner, Hans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (401–472).

AZO COMPOUND $C_{11}H_7N_3$

Benzene-azo-benzylideneaniline

$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH : NPh$

Alway, F. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34–48).

AZO COMPOUND $C_{20}H_{19}N_3$

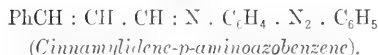
Tetrahydronaphthalene-azo-naphthylamine



Smith, Clarence. [Tetrahydro- β -naphthaleneazo- β -naphthylamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

AZO COMPOUND $C_{21}H_{17}N_3$

Benzene-azo-cinnamylidene-aniline

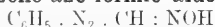


Wieleżyński, Maryan. Ueber einige Derivate des p-Aminoazobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1431-1433).

AZO COMPOUNDS CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

AZO COMPOUND $C_7H_7ON_3$

Benzene-azo-formic aldoxime

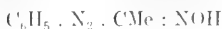


(Phenylazoformaldoxime).

Bamberger, Eug[en] und Frei, Johannes. Ueber die Reduction der Nitroaldehydrazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

AZO COMPOUND $C_8H_8ON_3$

Benzene-azo-acetaldoxime



(Phenyl-azo-acetaldoxime)

and its phenylcarbamyl derivative
 $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot CMe : NO \cdot CO \cdot NHPh$

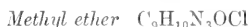
Bamberger, Eug[en]. Ueber Phenyl-azoacetaldoxim und Hrn. Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1896-1900).

— und Grob, Jac. Ueber Phenylazoäthylidennitronsäureester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

Methyl ether $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot CMe : NOME$
 and the ethyl and isopropyl ethers

Bamberger, Eug. und Frei, Johannes. Ueber Alkylierung von Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746-756).

CHLOROBENZENE-AZO-ACETALDOXIME.



Bamberger, Eug. und Frei, Johannes. Ueber Alkylierung von Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746-756).

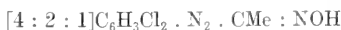
CHLOROBENZENE-AZO-ACETALDOXIME



and its benzoyl and phenylcarbamyl derivatives

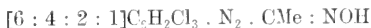
Bamberger, Eug. und Grob, Jac. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

DICHLOROBENZENE-AZO-ACETALDOXIME



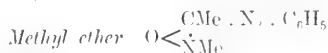
Bamberger, Eug. und Frei, Johannes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

TRICHLOROBENZENE-AZO-ACETALDOXIME



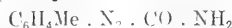
Bamberger, Eug. und Frei, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

Benzene-azo-isoacetaldoxime



Bamberger, Eug. und Frei, Joh. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746-756).

p-Tolylazocarbonamide



Bamberger, Eug[en]. Ueber die Einwirkung von Hydrazinbasen auf Chinole, nebst Bemerkungen zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1424-1431).

AZO COMPOUND $C_6H_9O_2N_3$

Benzene-azo-ethylidenenitronic acid



(Phenylazoethylidenenitronic acid)

Methyl ester $Ph \cdot N : N \cdot CMe : NO_2Me$

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Ueber Phenylazoäthylidennitronsäure-ester und Phenylazoacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

p-CHLOROBENZENE-AZO-ETHYLIDENENITRONIC ACID

Methyl ester $C_6H_4Cl \cdot N_2 \cdot CMe : NO_2Me$

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

o, *p*-DICHLOROBENZENE-AZO-ETHYLIDENENITRONIC ACID

Methyl ester $C_6H_3Cl_2 \cdot N_2 \cdot CMe : NO_2Me$

Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Arylazoacetaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

TRICHLOROBENZENE-AZO-ETHYLIDENENITRONIC ACID

Methyl ester

$[6 : 4 : 2 : 1]C_6H_2Cl_3 \cdot N_2 \cdot CMe : NO_2Me$

Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (82-91).

AZO COMPOUND $C_6H_{11}ON_3$

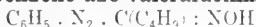
Benzene-azo-propionic aldoxime



Bamberger, Eug[en] und **Frei**, Johannes. Ueber die Reduction der Nitroaldehydrazone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

AZO COMPOUND $C_{11}H_{15}ON_3$

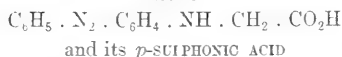
Benzene-azo-valeraldoxime



Bamberger, Eug[en] und **Frei**, Johannes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1084-1093).

AZO COMPOUND $C_{14}H_{15}O_2N_3$

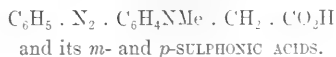
Benzene-azo-phenylaminoacetic acid



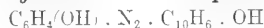
Mai, J[ulius]. Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

AZO COMPOUND $C_{15}H_{15}O_2N_3$

Benzene-azo-phenylmethylaminoacetic acid

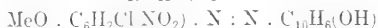


Mai, J[ulius]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

AZO COMPOUND $C_{16}H_{12}O_2N_2$ Oxybenzene-azo- β -naphthol

CHLORONITROOXYBENZENE-AZO- β -NAPHTHOL

Methyl ester

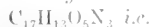


Meldola, Raphael and **Eyre**, John Vargas. [Azo-compound formed by the action of β -naphthol on the product of diazotisation of dinitro-*p*-anisidine in presence of hydrochloric acid. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (995-998); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (160-161).

AZO COMPOUND $C_{16}H_{12}O_3N_2$ Dioxybenzene-azo- β -naphthol

NITRODIOXYBENZENE-AZO- β -NAPHTHOL

Methyl ester



Meldola, Raphael, and **Eyre**, John Vargas. [Azo-compound formed by the action of β -naphthol on the product of diazotisation of dinitro-*p*-anisidine in presence of acetic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (998-1001); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (161).

AZO COMPOUND $C_{16}H_{15}O_4N_3$

Carboxybenzene-azo-phenylmethyl-aminoacetic acid

 $CO_2H \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_4NMe \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Mai, J[ulius]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

AZO COMPOUND $C_{15}H_{15}O_3N_3$ Benzene-azo- δ -oxy- β -methylimino- δ -phenylvaleric acid
 $PhN_2 \cdot CH(CO_2H) \cdot C(NMe) \cdot CH_2 \cdot CH(OH)Ph$

BENZENE-AZO-*p*-NITRO- δ -OXY- δ -METHYLIMINO- δ -PHENYLVALERIC ACID

Ethyl ester
 $PhN_2 \cdot CH(CO_2Et) \cdot C(NMe) \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot C_6H_4NO_2$

2-Benzeneazo-3-methylimino-5-*p*-nitro-phenyl-pentanol-(5) acid-(1) ethyl ester

 $C_{20}H_{22}O_5N_4$

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1862-1866).

AZO COMPOUND $C_{19}H_{15}O_2N_3$ Dioxybenzylidene-*p*-aminobenzene-azo-benzene
 $C_6H_3(OH)_2 \cdot CH : N \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$
Methyl ester
 $MeO \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH : N \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$
 (Vanillylidene-*p*-amino-azobenzene).

Wieleżyński, Maryan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1431-1433).

AZO COMPOUND $C_{20}H_{17}O_2N_3$

Diphenyl-azo-phenylaminoacetic acid

 $C_6H_4Ph \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Mai, J[ulius]. Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

AZO COMPOUND $C_{21}H_{19}O_2N_3$

Diphenyl-azo-phenylmethylaminoacetic acid

 $C_6H_4Ph \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot NMe \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Mai, J[ulius]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

AZO COMPOUND $C_{14}H_{15}O_3N_3S$

Dimethylaminobenzene-azo-benzene sulphonic acid

 $NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$

CHLORODIMETHYLAMINO BENZENE-AZO-BENZENE SULPHONIC ACID

 $NMe_2 \cdot C_6H_3Cl \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$ [1 : 4]

[From dimethyl-*m*-chloroaniline].

Goldschmidt, H. und Keller, H. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

AZO COMPOUND $C_{16}H_{16}O_3N_3S$

Diethylaminobenzene-azo-benzene sulphonic acid

 $NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$

CHLORODIETHYLAMINO BENZENE-AZO-BENZENE SULPHONIC ACID

 $NEt_2 \cdot C_6H_3Cl \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$ [1 : 4]

[From *m*-chloroaniline]

Goldschmidt, H. und Keller, H. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

AZO COMPOUND $C_{18}H_{23}O_3N_3S$

Dipropylaminobenzene-azo-benzene sulphonic acid

 $(C_3H_7)_2NC_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_4SO_3H$ [1 : 4]

Goldschmidt, H. und Keller, H. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

AZO COMPOUNDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

AZO COMPOUNDS $C_{12}H_{12}N_4$

Benzene-azo-phenylenediamine

 $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_3NH_2$

NITROBENZENE-AZO-DICHLOROPHENYLENE-DIAMINE

 $(C_6H_3O_2N_2Cl_2)_2$ i.e.

 $NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot (C_6H_3Cl_2NH_2)_2$

Morgan, Gilbert Thomas and Norman, George M. [*p*-Nitrobenzene-4-azo-2 : 5-dichloro-*m*-phenylenediamine and *p*-nitrobenzene-2-azo-4 : 6-dichloro-*m*-phenylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1383-1384).

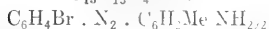
AZO COMPOUNDS $C_{13}H_{14}N_4$

Benzene-azo-tolylene-diamine



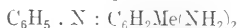
Morgan, Gilbert Thomas. [Benzene-5-azo-2:4-tylenediamine and its diacetyl derivative; benzene-3-azo-5-chloro-2:4-tylenediamine and its dibenzoyl and acetyl derivatives; benzene-6-azo-2-chloro-3:5-tylenediamine and its diacetyl and dibenzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (94-98).

BROMOBENZENE-AZO-TOLYLENE-DIAMINE



Morgan, Gilbert Thomas and **Norman**, George M. [*p*-Bromobenzene-5-Azotolylene-2:4-diamine and its diacetyl and dibenzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1384).

Benzene-azo-tolylene-2:6-diamine



(2, 6-diaminomethylazobenzene).

Perucchetti, Ferdinando. Ueber die Einwirkung von Methylidamido-(2, 6)-azobenzol auf Benzaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

AZO COMPOUND $C_{13}H_{14}N_4$

Benzene-azo-methylenphenylhydrazine



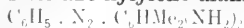
(Formazylhydrogen)

and acetylformazylhydrogen.

Bamberger, Eugen und **Wheelwright**, E. W. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Acetessigäther, Acetessigsäure und „Benzolazoacetessigäther“. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (123-138).

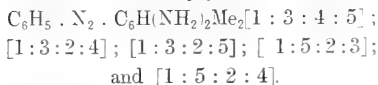
AZO COMPOUNDS $C_{14}H_{16}N_4$

Benzene-azo-xylylene-diamine



Morgan, Gilbert Thomas. [Benzene-5-azo-2:4-diamino-*m*-xylene, benzene-5-azo-4:6-diamino-*m*-xylene, and their diacetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc. **81**, 1902, (94-95).

Benzene-azo-xylylene-diamine



Noelting, E. und **Thesmar**, G. Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

Tolylene-azo-tolylene-diamine



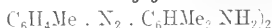
TOLYLENE-AZO-CHLOROTOLYLENE-DIAMINE



Morgan, Gilbert Thomas. [*p*-Toluene-3-azo-5-chloro-2:4-tylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (96-97).

AZO COMPOUND $C_{15}H_{18}N_4$

Toluene-azo-xylylene-diamine



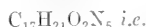
Morgan, Gilbert Thomas. [*p*-toluene-5-azo-4:6-diamino-*m*-xylene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (95).

AZO COMPOUND $C_{17}H_{22}N_4$

Benzene-azo-tolylenetetramethyl-diamine



NITROBENZENE-AZO-TOLYLENETETRAMETHYL-DIAMINE



Morgan, Gilbert Thomas. [*p*-Nitrobenzene-5-azo-2:4-tetramethyldiaminotoluene and its salts.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, 1902, (656); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (87).

AZO COMPOUND $C_{17}H_{16}N_4$

Benzene-azo-cyanobenzylaniline



(*p*-Azophenyl- α -cyanobenzylaniline).

Sachs, Franz und **Goldmann**, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

**AZO COMPOUNDS CONTAINING
FOUR ATOMS OF NITROGEN
AND OXYGEN.**

AZO COMPOUND $C_{14}H_{12}O_2N_4$

**Benzene-azo-glyoxylic acid phenyl
hydrazone**

$Ph \cdot N_2 \cdot C(N_2HPh) \cdot CO_2H$
(Formazylcarboxylic acid)

Also its ester, and metallic salts.

Bamberger, Eugen und Wheelwright,
E. W. Ueber die Einwirkung von
Diazobenzol auf Acetessigäther, Acetes-
sigsäure und „Benzolazoacetessigäther“.
J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**,
1902, (123-138).

AZO COMPOUND $C_{20}H_{16}ON_4$

**Benzene-azo-phenylglyoxal
monophenylhydrazone**

$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C(N_2HPh) \cdot CO \cdot C_6H_5$
(Formazyl phenyl ketone).

Also its sodium & silver salts & acetyl
derivative.

Bamberger, Eugen und Witter, Hugo.
Ueber Formazylphenylketon. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902,
(139-149).

AZOXY COMPOUNDS.

**AZOXY COMPOUNDS WITH TWO
NITROGEN ATOMS.**

AZOXY COMPOUND $C_{12}H_{10}ON_2$

Benzene-azoxy-benzene

$C_6H_5 \cdot N_2O \cdot C_6H_5$
(Azoxybenzene)

Knipscheer, Hermanus Marius. In-
tramoleculare Atomumlagerung des
Azoxybenzols, m. m. dinitro- und m. m.
dichlorazoxybenzols zu p. und o. azoxy-
benzolen, hervorgerufen durch Erwä-
rmung auf 2000, allein und mit Essig-
säureanhydrid und anderen Reagentien
und durch die Einwirkung des direkten
Sonnenlichtes. Einwirkung des Acetyl-
chlorid, Benzoylchlorid, Phosphorpenta-
chlorid und Aluminiumchlorid auf
Azoxybenzol und m. m. dinitroazoxy-
benzol. Amsterdam, (Coop. drukkerij
„Plantijn“), 1902, (75). 23 cm.

——— Intramolecular rearrange-
ment of atoms in azoxybenzene and

its derivatives [either by means of rais-
ing the temperature to 200°C. or by the
addition of acetic anhydride or by the
influence of direct sunlight]. Amster-
dam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902],
(51-53) (English); Amsterdam, Versl.
Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**,
[1902], (50-52) (Dutch).

Lachman, Arthur. J. Amer. Chem.
Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1175-1200).

AZOXY COMPOUND $C_{12}H_{10}O_2N_2$

Benzene-o- (and p-) azoxy-phenol

$C_6H_5 \cdot N_2O \cdot C_6H_4(OH) [2 : 1]$ and $[4 : 1]$
(Oxyazoxybenzene).

Knipscheer, Hermanus, Marius. In-
tramoleculare Atomumlagerung. Am-
sterdam (Coop. drukkerij „Plantijn“),
1902, (75). 23 cm.

——— Amsterdam, Proc. Sci. K.
Akad. Wet., **5**, [1902], (51-53) (English);
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K.
Akad. Wet., **11**, [1902], (50-52) (Dutch).

o-Oxyazoxybenzene

and its Acetyl derivative, reduction and
condensation with Diazobenzene.

Bamberger, Eugen. Ueber hydroxy-
lirte Azoxybenzole. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (1614-1623).
Berichtigung. Ebenda, **35**, 1902, (1926).

Iso-o-oxiazoxybenzene

and its Acetyl derivative, reduction and
condensation with Diazobenzene.

Bamberger, Eugen. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (1614-1623).
Berichtigung. Ebenda, **35**, 1902, (1926).

p-Oxyazoxybenzene

Synthesis.

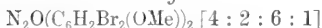
Bamberger, Eug[en] und Bernays,
Walther. Ueber die Synthese des Para-
oxyazoxybenzols. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (1624-1626).

AZOXY COMPOUND $C_{12}H_{10}O_3N_2$

Phenol-azoxy-phenol



DIBROMO-PHENOL-AZOXY-DIBROMOPHENOL

Dimethyl etherand *Diethyl ether*

Jackson, C[harles] Loring und **Fiske**, A. H. Ueber einige Derivate des 3,4,5-Tibrom-nitrobenzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1130-1133).

AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{10}O_3N_2$

Azoxy-benzoic aldehyde



Alway, F[rederick] J. On *p*-azoxy-benzaldehyde. Contribution from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, No. 1; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48).

——— [Azoxybenzoic aldehydes] Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, No. 4. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (475-480).

——— Ueber Azoxybenzyliden-basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438).

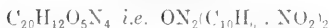
NITRO-*p*-AZOXYBENZOL ALDEHYDE
 $CHO \cdot C_6H_4 \cdot N_2O \cdot C_6H_3(NO_2) \cdot CHO$

Alway, F. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48).

AZOXY COMPOUND $C_{20}H_{14}ON_2$

Naphthalene-azoxy-naphthalene

5-NITRO-NAPHTHALENE-AZOXY-5'-NITRO-NAPHTHALENE



Wacker, Leonhard. Reductionsprodukte der Nitronaphtaline. Azoxy-naphtalinderivate]. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70).

AZOXY COMPOUND $C_{20}H_{14}O_7N_2S_2$

5-SULPHONAPHTHALENE-AZOXY-NAPHTHALENE

5'-SULPHONIC ACID



Wacker, Leonhard. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70).

AZOXY COMPOUND $C_{20}H_{14}O_{13}N_2S_4$

3. 8. 1-DISULPHONAPHTHALENE-AZOXY-NAPHTHALENE 3'. 8'-DISULPHONIC ACID

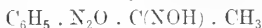


Wacker, Leonhard. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70).

AZOXY COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

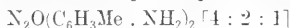
AZOXY COMPOUND $C_8H_9O_2N_3$

Benzene-azoxy-acetaldoxime

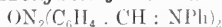
*p*-CHLOROBENZENE-AZOXY-ACETALDOXIME

Bamberger, Eug. und **Grob**, Jac. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (67-82).

AZOXY COMPOUNDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{16}ON_4$ Amino-toluene-*p*-azoxy-*o*-toluidine*(Azoxy-toluidine)*.

Rosenstiehl et **Suais**. Action des sulfures, des sulfites et des hydrosulfites sur les matières colorantes azoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (553-554).

AZOXY COMPOUND $C_{26}H_{26}ON_4$ *p*-Azoxybenzylidene-aniline*(Benzylidene-aniline-p-azoxy-benzylidene-aniline)*.

Alway, F. G. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (34-48).

——— Ueber Azoxybenzyliden-basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438).

AZOXY COMPOUND $C_{28}H_{24}ON_4$.

Azoxybenzylidene-toluidine .



(Benzylidene-*o*-, *m*- and *p*-toluidine-*p*-azoxy-benzylidene-*o*-, *m*- and *p*-toluidine)

Alway, Friedrich J. Ueber Azoxybenzylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438).

1730 DIAZO COMPOUNDS

(OPEN CHAIN).

Hantzsch, A. und **Lehmann**, Martin. Ueber Azotate (Diazotate) der Fettreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (897-905).

Kondakov, I. Un accident remarquable de la polymérisation diazopropenyl diméthyl I. 3. boutadien I. 3. (Russe.) Jurjev, Acta Univ., **X**, 2, 1902, (1-8).

Wolff, Ludwig. Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Diazomethane



METHYLPOTASSIUMAZOTATE CH_3N_2OK i.e.



and its *alcoholate*.

Hantzsch, A. und **Lehmann**, Martin. Ueber Azotate (Diazotate) der Fettreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (897-905).

 ω -Diazotoluene

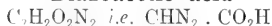
BENZYL POTASSIUMAZOTATE $C_6H_5N_2OK$ i.e.



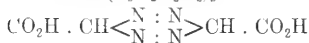
and its *alcoholate*.

Hantzsch, A. und **Lehmann**, Martin. Ueber Azotate (Diazotate) der Fettreihe. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (897-905).

Diazoacetic acid



and $(C_2H_2O_2N_2)_2$ i.e.



Silberrad, Oswald. Polymerisation products from diazoacetic acid. [Preparation of diazoacetamide and *iso*-diazoacetamide and the constitution of the latter. Formation of bisdiazoacetic acid. The action of nitrogen trioxide on bisdiazoacetamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (598-608); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (44-45).

1740 DIAZO COMPOUNDS

(CLOSED CHAIN).

Bamberger, Eug[en] und **Tichvinsky**, Mich. Ueber die Einwirkung von Zinkäthyl auf Diazobenzolchlorid [Benzidin- und Phenylhydrazinverbindungen]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4179-4190).

— und **Wheelwright**, E. W. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Acetessigäther, Acetessigsäure und „Benzolazoacetessigäther“. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (123-138).

— und **Wildi**, S. Zur Kenntniss des 1, 2-Naphtalendiazooxyds. Zürich, Vierteljahrsschr. Natf. Ges., **45**, 1901, (272-276).

Biehringer, Joachim und **Busch**, Albert. Ueber eine neue Umsetzung der Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1964-1976); Berichtigung ebenda, **35**, 1902, (2537).

Buchner, Eduard und **Lehmann**, Louis. Phenylacetylen und Diazoessigsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (35-37).

Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf 2-Acyl 1,3-ketonsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

Cain, John Cannel und **Nicoll**, Frank. The rate of decomposition of diazo-compounds. Part I. Diazo-compounds of the benzene series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1412-1441); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902 (186).

Dimroth, Otto. Synthesen mit Diazobenzolimid. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041–4060).

Dybowski, B. und Hantzsch, A. Ueber die angebliche Isomerie der Diazothiosulfonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (268–271).

Euler, Hans. Ueber die Reaction zwischen Aminen und Salpetriger Säure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (292–304).

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques et de leurs dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (104–124).

——— Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (193–200).

——— Action des éthers acidylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **37**, 1902, (200–204).

——— Action des éthers maloniques sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (313–324).

——— Action des éthers maloniques substitués sur les chlorures diazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (324–328).

——— Action de l'acétylacétone et de ses dérivés de substitution sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (328–336).

——— Action des alcoylacétylacétones sur les chlorures diazoïques et tétrazoïques. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (336–342).

——— Action de l'acétylacétate d'éthyle monochloré sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1312–1313).

Hantzsch, A[rthur]. Ueber Diazoverbindungen. — 1. Hantzsch, A[rthur] und Wechsler, E., Ueber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. — 2. Hantzsch, A[rthur]. Zur Constitution der Diazotate und Diazohydrate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **335**, 1902, (226–259).

——— Ueber chinoiden Diazokörper und die sogenannten Triazolene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (888–896).

Hantzsch, A[rthur]. Ueber die Spaltung der Diazoniumsalze durch Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (998–1001).

——— und **Pohl, Wilhelm.** Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964–2980).

Kuchenbecker, Adolf. Ueber die Einwirkung von Chlorkalk auf Diaz- und Isodiazoverbindungen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (66). 22 cm.

Levinstein, Herbert. Ueber die Einwirkung von Diazobenzol auf Nitromethan. Zur Kenntnis von Nitroformazyl und Nitroformaldehydphenylhydrazon. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900–1901, (117). 8vo.

Mai, J[ulius]. Einwirkung von unterphosphoriger Säure auf Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (162–163).

Mathé, Ernest. Ueber Einwirkungsproducte von Diazokörpern auf Phenylhydrazine. — Ueber einige beizenziehende Orthochinolininderivate. — Ueber einige neue Orthotoluchinolininderivate. Phil. Diss. Basel. Colmar, 1901–1902, (78). 8vo.

Mehner, Hans. Ueber die Kuppelung der Toluidine mit Diazoverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntniss der Diazoaminoverbindungen. Diss. Rostock. Leipzig (Druck v. J. A. Barth), 1902, (78). 23 cm.; J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (401–472).

Rabischong, J. Action des chlorures tétrazoïques sur l'oxalacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (982–985).

Seyewetz, A. et Biot. Sur les combinaisons du tétrazoditolylsulfite de sodium avec les amines aromatiques et les phénols et leur transformation en colorants azoïques; Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1068–1070); Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **27**, 1902, (747–751).

Tichvinskij, M. M. Action du zinc-éthyl sur le chlorure du phényldiazonium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 650–652).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Gleichgewichtsverhältnisse der isomeren

Formen der Diazoamidverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1209-1211).

Vorländer, Daniel und **Meyer**, Felix. Aromatische Diazoniumsalze und ammoniakalische Kupferoxydulösung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (122-144).

Wacker, Leonhard. Ueber den Austausch der Diazogruppe durch die Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602, 3920-3928).

Wedekind, E. et **Schmidt**, Oscar. De l'action des sels diazoïques sur la desmotroposantonine et l'acide desmotroposantonéux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (43-45).

Wolff, Ludwig. Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Diazobenzene

TRIBROMODIAZOBENZENE HYDROXIDE



(Tribromobenzene antidiazoaldehyde)

and the isomeric nitrosamine



Hantzsch, A. und **Pohl**, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

ω -Diazotoluene hydroxide



BENZYL POTASSIUM AZOTATE

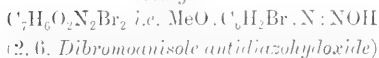


Hantzsch, A. und **Lehmann**, Martin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (897-905).

Diazophenol

DIBROMODIAZOPHENOL HYDROXIDE

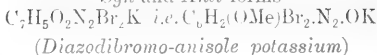
Methyl ether



Hantzsch, A. und **Pohl**, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

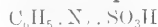
Potassium salt

Syn and Anti forms

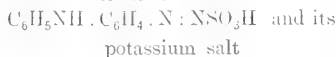


Hantzsch, A. und **Pohl**, Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

Benzene-diazosulphonic acid



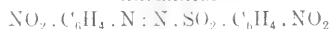
PHENYLAMINO BENZENE-DIAZOSULPHONIC ACID



Hantzsch, A. Ueber chinoide Diazo-körper und die sogenannten Triazolene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (888-896).

p-NITROBENZENE-DIAZOSULPHONIC ACID

nitranilide

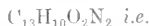


(*p*-Nitrophenyldiazoparanitrophenyl-sulfone)

Ekbohm, Alfr. Ueber die Einwirkung von Schwefeldioxyd auf *p*-Nitrodiazobenzolhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (656-662).

Diazobenzophenone

DIAZOBENZOPHENONE HYDROXIDE



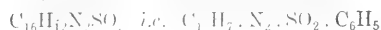
(Benzophenone-antidiazoaldehyde)

and the corresponding nitrosamine.

Hantzsch, A. und **Pohl**, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964-2980).

Diazonaphthalene

β -NAPHTHYL-DIAZO-PHENYL-SULPHONE



Dybowski, B. und **Hantzsch**, A. Ueber die angebliche Isomerie der Diazothiosulfonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (268-271).

β -NAPHTHYL DIAZONIUM BENZENE-THIO-
SULPHONATE $C_{16}H_{12}N_2S_2O_2$ *i.e.*

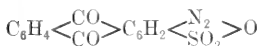


Dybowski, B. und **Hantzsch, A.**
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(268-271).

Diazoanthraquinone

DIAZOANTHRAQUINONE SULPHONIC ACID

anhydride $C_{14}H_6O_5N_2S$ *i.e.*



Wacker, Leonhard. Ueber den Aus-
tausch der Diazogruppe durch die
Amidogruppe. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

DIAZOANTHRAQUINONE METHYLAMIDE

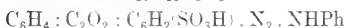
SULPHONIC ACID $C_{16}H_{17}O_5N_3S$ *i.e.*



Wacker, Leonhard. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

DIAZOANTHRAQUINONE ANILIDE SULPHONIC

ACID $C_{20}H_{13}O_5N_2S$ *i.e.*



Wacker, Leonhard. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

DIAZOANTHRAQUINONE HYDROXYLAMIDE

SULPHONIC ACID $C_{14}H_9O_6N_3S$ *i.e.*



Wacker, Leonhard. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2593-2602).

DIAZOAMINO COMPOUNDS.

Niemientowski, St[efan]. (Über die
Grenzen der Bildung der Diazoamino-
verbindungen und über gewisse Azo-
farbstoffe. (Polish and German.)
Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (413-
419). [1630].

DIAZOAMINO-COMPOUND $C_{13}H_{13}N_3$

Benzene-diazoamino-toluene



Mehner, Hans. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (401-472).

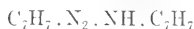
NITRO-BENZENE-DIAZOAMINO-TOLUENES



Mehner, Hans. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (401-472).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{14}H_{15}N_3$

Toluene-diazoamino-toluene



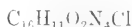
Mehner, Hans. Ueber die Kuppe-
lung der Toluidine mit Diazoverbin-
dungen. Ein Beitrag zur Kenntniss
der Diazoaminoverbindungen. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (401-
472).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{16}H_{13}N_3$

Benzene-diazoamino-naphthalene



NITROBENZENE-DIAZOAMINO-CHLORONAPHTHA-
LENE



Morgan, Gilbert Thomas. [*o*- and *m*-
Nitrobenzene-2-diazoamino-1-chloro-
naphthalene]. London, J. Chem. Soc.,
81, 1902, (1380-1381).

— [p-Nitrobenzene-2-diazo-
amino-1-chloronaphthalene, and its ethyl
derivative.] London, J. Chem. Soc.,
81, 1902, (99).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{16}H_{17}N_3$

**Benzene-diazoamino-tetrahydro-
naphthalene**



BROMOBENZENE-DIAZOAMINO-TETRAHYDRO-
NAPHTHALENE



Smith, Clarence. [p-Bromobenzene-
diazoamino-tetrahydro- β -naphthalene.]
London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (905);
[abstract] London, Proc. Chem. Soc.,
18, 1902, (137).

NITROBENZENE-DIAZOAMINO-TETRAHYDRO-
NAPHTHALENE

$C_{16}H_{16}O_2N_4$ i.e. $NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_3H \cdot C_{10}H_{11}$

Smith, Clarence. [*o*- and *p*-Nitrobenzenediazoamino-tetrahydro- β -naphthalene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (904-905); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{17}H_{19}N_3$

Toluene-diazoamino-tetrahydro-naphthalene $C_6H_4Me \cdot N_3H \cdot C_{10}H_{11}$

Smith, Clarence. [*p*-Toluenediazoaminotetrahydro- β -naphthalene and the action of hydrochloric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (900-906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{20}H_{15}N_3$

Naphthalene-diazoamino-naphthalene $C_{10}H_7 \cdot N_3H \cdot C_{10}H_7$

CHLORONAPHTHALENE-DIAZOAMINO-CHLORONAPHTHALENE

$C_{20}H_{13}N_3Cl_2$ i.e.

$C_{10}H_6Cl \cdot N_2 \cdot NH \cdot C_{10}H_6Cl$

Morgan, Gilbert Thomas. [2-diazoamino-1-chloronaphthalene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (98).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{20}H_{15}N_3$

Naphthalene-diazoamino-tetrahydronaphthalene

$C_{10}H_7 \cdot N_3H \cdot C_{10}H_{11}$

Smith, Clarence. [β -Naphthalenediazoaminotetrahydro- β -naphthalene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

DIAZOAMINO COMPOUND $C_{20}H_{23}N_3$

Tetrahydronaphthalene-diazoamino-tetrahydronaphthalene

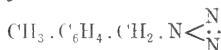
$C_{10}H_{11} \cdot N_3H \cdot C_{10}H_{11}$

Smith, Clarence. [Diazoaminotetrahydro- β -naphthalene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (905-906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (137).

TRIAZO COMPOUNDS.

[See also DIAZOIMIDE DERIVATIVES 1630.]

Methylbenzylazide $C_8H_9N_3$ i.e.



Curtius, Th[eodor] und Darapsky, A. Ueber 4-Methylbenzylazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3229-3233).

o-Azidobenzamide $C_7H_6ON_4$ i.e.

$N_3 \cdot C_6H_4 \cdot (CO \cdot NH_2)$

Bamberger, Eug[en] und Demuth, Ed. Ueber das Oxim des Orthoazidobenzaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1885-1896).

CARBOHYDRATES; GLUCOSIDES; RESINS.

1800 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesamtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 41, 1901. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903, (XII + 374). 22 cm. Geb. 12 M.

Bokorny, Th. Physiologisches über die Kohlenhydrate. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (583-592).

Champenois. Etude des hydrates de carbone de réserve de la graine de Phellandrie aquatique (*Phellandrium aquaticum* L.). J. pharm. chim., (sér. 6), **15**, 1902, (228-233).

Emmerling, O[skar]. Ueber Enzyme. Vortrag. (Auszug.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (121-129).

Fuchs, Willy. Ueber direkte Anlagerung von getrocknetem Brom an Kohlenhydrate. Diss. Heidelberg (Druck v. H. Moriell), 1902, (80). 22 cm.

Liénard, E. Sur la composition des hydrates de carbone de réserve de l'albumen de quelques palmiers. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (593-595).

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (No. 37) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (129-132, 223-226, 266-270).

——— Bericht (Nr 38) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1902 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1208-1210, 1250-1253, 1277-1279).

Mason, Edward Daniel. Ueber die Bestimmung des praexistierenden Zuckers im Malze und seine Entstehung bei der Keimung. Diss. München (Druck v. V. Höfing), 1902, (51). 22 cm.

Mazé, P. Recherches sur les modes d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes (3^e mém.). Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (433-445).

Palladin, V. Hydrates de carbone dans les plantes. (Russe.) St. Petersburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron., **34**, 1902, (451-452).

Patein, G. et **Dufau**, E. De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (128-132).

Perkin, W. H. *sen.* The magnetic rotation of [erythritol, mannitol, glucose, fructose, galactose, sucrose, maltose and lactose, and the cause of birotation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (177-191); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (256). [7300].

Schulze, E. Ueber das Trocknen der Kohlenhydrate und über die Bestimmung ihres Krystallwassergehaltes. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (7-8).

Walther, Julius. Synthese der Kohlenhydrate und darauf begründete Erklärung der Naturprocesse. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (763-772).

derivates of sugars . . . [(of xylose, arabinose, glucose, galactose, fructose, d-sorbose, mannose and rhamnose)]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (175-177) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (152-155) (Dutch).

Desmoulière, A. Sur la matière colorante et le sucre des abricots. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (323-324).

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843, 3153-3155).

——— Darstellung der Osone aus den Osazonen der Zucker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3141-3144).

Grund, Georg. Ueber den Gehalt des Organismus an gebundenen Pentosen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (111-133).

Hérissey, H. Sur la digestion de la mannane des tubercules d'orchidées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (721-723).

Hönig, M[ax]. Ueber Zusammensetzung und Untersuchung von Stärkesyrupen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (641-653).

Katsuyama, K. Ueber die Bildung von Milchsäure aus Pentosen durch Einwirkung von Aetzkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (669-671).

Lippmann, Edmund O. von. Ueber den Zucker der Mahwa-Blüthen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1448-1450).

Lohmann, W. Die Zuckerarten. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (152-153, 178, 202-203, 230-231, 256-257).

Morrell, Robert Selby and **Crofts**, James Murray. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. [Oxidation of mannose, dextrose and laevulose; formation of glucosones.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (666-675); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55).

1810 MONOSACCHARIDES.

GENERAL.

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan] and **Alberda van Ekenstein**, W[illelm]. [Mono- and di-] formal (methylene) (D-3218)

Neuberg, Carl. Ueber die Isolierung von Ketosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966, 2626-2633).

——— Ueber die Constitution der Pankreasproteid-Pentose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1467-1473).

——— Eine Reaction auf Keto-zucker und deren Trennung von den Aldosen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl. (237-247).

Schoorl, N[icolaas]. Urea derivatives (carbamides) of . . . [monohexoses]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (214-217) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (232-235) (Dutch).

Tanret, C. Sur l'extraction des sucres réducteurs (monoses). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (392-398).

β -NAPHTHYLHYDRAZONES.

Ekenstein, W. Alberda van und Lobry de Bruyn, C. A. Isomerie bei den β -Naphthylhydrazonen der Zucker. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3082-3085).

Hilger, A[lbert] und Rothenfusser, S. Ueber die Bedeutung der β -Naphthylhydrazone der Zuckerarten für deren Erkennung und Trennung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845, 4444-4447).

TRIOSES $C_3H_5O_3$

Dioxyacetone.

METHYLPHENYLOSAZONE.

Neuberg, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966).

Methylglycerine aldehyde—

Methyltriose $C_4H_7O_3$ i.e.

$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CHO$.

also its phenylosazone and benzylphenyl hydrazone.

Wohl, A[lfred] und Frank, Franz. Ueber das Acetal des Crotalaldehyds und die Ueberführung desselben in Methyltriose (Methylglycerinaldehyd). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1904-1910). [1220].

Cyclotriose $C_7H_{12}O_3$

and its Phenylhydrazon, Osazon and Semicarbazone.

Harries, C[arl]. Ueber eine cyclische Ketotriose und ihre Ueberführung in Methyl-o-diketohexamethylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1176-1178).

TETROSES $C_4H_8O_4$

Apiose (β -oxymethylerythrose).

Vongerichten, E. Ueber Apiose, eine β -Oxymethylerythrose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (71-83).

Methyltetrose $C_5H_{10}O_4$

$CHO \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_3$

Ruff, Otto. Ueber den Abbau der Rhamnon- und Isosaccharin-Säure. (Gemeinschaftlich mit Hugo Kohn, Adolf Meusser und Arthur Franz.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

Kohn, Hugo. Beitrag zum Abbau von Zuckern durch Oxydation. (Ueber Methyltetrose und l-Threose.) Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (32). 22 cm.

PENTOSES $C_5H_{10}O_5$

Arabinose.

Neuberg, C. und Wohlgemuth, J. Ueber das Verhalten stereo-isomerer Substanzen im Thierkörper. I. Mitt. Ueber das Schicksal der 3 Arabinosen im Kaninchenleibe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (41-69).

——— Ueber d-Arabinose, d-Arabonsäure und die quantitative Bestimmung von Arabinose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (31-40).

ACETOBROMO AND ACETOCHLOROARABINOSE

$C_5H_6OBr(OAc)_2$ and $C_5H_6OCl(OAc)_2$

Chavanne, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (661-663).

PHENYLHYDRAZONE.

Tanret, C. Sur l'extraction des sucres réducteurs (monoses). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (392-398).

 β -NAPHTHYLHYDRAZONE.

Hilger, A[ibert] und Rothenfusser, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845).

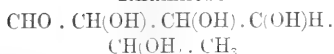
d-Arabinoketose.

MEIHYLPHENYL-OSAZONE.

Neuberg, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966).

PENTOSE $C_5H_{12}O_5$

Rhamnose



Ruff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

Xylose.

Salkowski, E[rnst] und Neuberg, C[arl]. Die Verwandlung von *d*-Glucuronsäure in *l*-Xylose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (261-267). [1310].

PENTOSE $(C_5H_{10}O)_4$ Meta-saccharopentose $C_5H_{10}O_4$

Kiliani, H[einrich] und Naegell, H. Ueber Meta- und Para-Saccharin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3528-3533).

Pentantriolone



Ruff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2360-2370).

HEXOSE $C_6H_{12}O_6$

Glucose.

Cadéac et Maignon. De la production de glycose par les muscles. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1443-1445).

(D-3218)

Thomas, Pierre. Sur la séparation du galactose et du glucose par le *Saccharomyces Ludwigii*. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (610-612).

TRIACETYLGLUCOSE.

Acree, S. F. and Hinkins, J. E. Hydrolysis of triacetylglucose by enzymes. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (370-386).

 β -ACETOBROMOGLUCOSE.

Moll van Charante, J[acob]. . . . , Sur [la préparation de] l'acétobrom. glucose, Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (43-44).

 β -ACETODIBROMOGLUCOSE

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

TRIACETYL METHYLGLUCOSID- β -BROMHYDRIN

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

 β -NAPHTHYLHYDRAZONE.

Hilger, A[ibert] und Rothenfusser, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845).

THIOSEMICARBAZONE.

Neuberg, C. und Neimann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2049-2056).

d-GLUCOSAMINE.

Langstein, Leo. Der Befund von Chitosamin und einer Kohlehydratsäure unter den Spaltungsproducten des Serumalbumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (176-178).

Neuberg, Carl. Ueber *d*-Glucosamin und Chitose. (Mitbearbeitet von H. Wolff und W. Neimann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4009-4023).

2 Y 2

Roux, E. Sur quelques dérivés de la glucamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (291-293).

Steudel, Hermann. Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Habilitationsschrift Heidelberg. Strassburg (K. J. Trübner), 1902, (32). 23 cm.

GLUCOSONE.

Morrell, R. S. The oxidation of glucosone to trioxybutyric acid. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (340-341). [1310].

— and **Crofts, James Murray.** [Oxidation of glucosone, prepared from dextrose and from laevulose, with bromine; formation of erythronic acid.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (666-675); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (55).

Galactose.

Neuberg, C[arl] und Wohlgemuth, J[ulius]. Ueber die Darstellung der r- und l-Galactose. Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (219-226).

Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du galactose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (691-693).

β -ACETOCHLOROGALACTOSE

and β -Acetobromogalactose.

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

β -NAPHTHYLHYDRAZONE.

Hilger, A[ibert] und Rothenfusser, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845).

Fructose.

Neuberg, C[arl] und Strauss, H[ermann]. Ueber Vorkommen und Nachweis von Fruchtzucker in den menschlichen Körpersäften. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (227-238). [6150].

METHYLPHENYL, BENZYLPHENYL AND DIPHENYL-OSAZONES.

Neuberg, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966).

Invert sugar.

Wendeler, P. Ueber die Herstellung und das Klarbleiben von Invertzucker-Sirupen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1390-1396).

Methylcyclohexose.

Zelinsky, N[ikolaj] und Roschdestwensky, M. Ueber eine Methylcyclohexanose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2695-2696).

HEPTOSES $C_7H_{14}O_6$

Glucoheptose.

Wohlgemuth, Julius. Ueber das Verhalten der α -Glucoheptose im thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (568-579).

1820 DISACCHARIDES.

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. Synthese einiger neuer Disaccharide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3145-3153).

Herzfeld, A[lexander], Schrefeld, O. und Stiepel, K. Ueber die Haltbarkeit sowie einige Eigenschaften des Torfmelassefutters. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl, (207-217).

Lohmann, W. Die Zuckerarten. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (1902, (152-153, 178, 202-203, 230-231, 256-257).

Steinegger, Rudolf. Die Salzsteine, ihre chemische Zusammensetzung, Bildung und Verhütung. Ein Beitrag zur Verbesserung der Technik der Emmen-thaler Käsefabrikation. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (30).

Gentiobiose $C_{12}H_{22}O_{11}$

Bourquelot, Em. et **Hérissey**, H. Sur le gentiobiose, préparation et propriétés du gentiobiose cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (290-292).

————— Action des ferments solubles et de la levûre haute sur le gentiobiose. Remarques sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (329-401).

Lactose.

Ditmar, R. Ueber Abkömmlinge des Milchzuckers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1951-1953).

Freudenreich, Ed. v. Ueber die Rolle des Milchzuckers bei der Käseerifung. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (393-397).

Peytoureau, A. Dosage polarimétrique du lactose. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (88-91).

ACETOCHLOROLACTOSE.

Fischer, Emil and **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

ACETOBROMOLACTOSE.

Ditmar, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1952-1953).

Isolactose $C_{12}H_{22}O_{11}$

PREPARATION AND PHYSIOLOGICAL BEHAVIOUR AND ITS PHENYLOSAZONE.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3144-3153).

Maltose

β -ACETOCHLOROMALTOSE.

and β -Heptacetylmethylmaltoside.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

β -ACETOBROMOMALTOSE.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3153-3155).

MALTOSENE

preparation and physiological behaviour and *p*-Bromphenylmaltosazone.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3141-3844).

Melibiose.

Bau, Arminius. Beiträge zur Kenntniss der Melibiose. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (69-70).

MELIBIOSONE

and *p*-Bromphenylmelibiosazone.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3141-3144).

Sucrose.

Brown, Adrian J. Enzyme action. [Velocity of inversion of cane sugar by invertase.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (373-388); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (41).

Bourquelot, Em. Le sucre de canne dans les réserves alimentaires des plantes phanérogames. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (718-720).

Demichel, A. Constantes capillaires des solutions sucrées. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (335-337).

Greig-Smith, R. and **Steel**, Thos. [Fermentation of saccharose by *Bacillus leviformans*.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1381-1384). [1840 8020].

Suzuki, Umeterō. On the occurrence of cane sugar in the seeds of *Gingko biloba* and *Camellia theifera*. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (349-350).

Wolfmann, Jul. Ueber die Abscheidung eines Bistrontiumsaccharates aus den braunen Laugen des Strontian-entzuckerungsbetriebes. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (585-589).

OPTICAL ROTATION.

Pellat, H. Ueber die spezifische Drehung des Zuckers und ihre Aenderung mit der Temperatur und der Wellenlänge. Erwiderung auf die kritischen Anmerkungen des Herrn Schönrock. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (1-3).

Schönrock, Otto. Bemerkung zu der Erwiderung des Herrn Pellat in dieser Zeitschrift (Techn. Teil), 52. S. 1. 1902 [betr. die specifische Drehung des Zuckers]. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (103–104).

INDUSTRIAL.

Stammers Taschenkalender für Zuckerfabrikanten. Hrsg. u. vollst. umgearb. von R. Frühling und G. Henseling. Jg 26. 1902–1903. Berlin P. Parey, 1902, (255 + 26 Bl.). 16 cm. Geb. 4 M.

Chapman, A. and **Chapman**, V. W. Sugar. Encycl. Brit. Suppl., London, **33**, 1902, (41).

Claassen, H. Ueber die Zerstörung von Zucker bei der Verarbeitung der Ablaufsyrup. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (104–113).

Herzog, Wilhelm. Beiträge zur Untersuchung von Rohzuckerfabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1422, 1427–1428, 1454, 1459–1461, 1527–1529). [6500].

Ilmer, Richard. Wirkt milchsaures Kali melassebildend? Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, 720–723).

Jaensch, Theodor. Etwas über Zucker und Zuckerstoffe. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (625–629).

Lauterbach, Fritz. Zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (653).

Lippmann, Edmund O. von. Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (156–158).

Stickstoffhaltige Bestandtheile der Zuckersäfte. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (270).

Mittelstaedt, Otto. Aus der Praxis der Zuckerindustrie. Ein Beitrag zur chemischen Betriebskontrolle in der Zuckerfabrikation. 3. Aufl. [A. Rathke's Bibliothek für Zucker-Interessenten, Bd 12.] Magdeburg (A. Rathke), 1902, (95). 22 cm. Geb. 3 M.

Rose, Hermann. Weiterer Beitrag zur Alkalitätsfrage [des Zuckers.] D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1421–1422).

Schneidewind, W. Ueber Zuckerfütterung. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (3–5). Berichtigung. Ebenda (41).

Stutzer. Wie soll die Alkalität des Rohzuckers bestimmt werden? Hat die jetzt vorgeschriebene Methode der Alkalitätsbestimmung noch Werth? (Vortrag.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (601–636). [6500].

Wolfmann, Jul. Der Einfluss der Sirupe zur Saturation auf die Löslichkeit der alkalischen Erdsalze. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (465–467).

Zur Alkalitätsfrage [Zuckerfabrikprodukte]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1024–1025).

Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (408–409).

Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (638–640, 670–671).

Wolfmann, Jul. Die Anwendung künstlicher Kälte bei der Herstellung von Zucker aus Melasse nach dem Bistrontiumsaccharatverfahren. Eis- und Kälte-Ind., Berlin, **3**, 1902, (145–146, 154–156).

1830 TRISACCHARIDES.

HEXOTRIOSES $C_{18}H_{32}O_{16}$

Gentianose.

Bourquelot, Em. et **Hérissey**, H. Action des ferments solubles et de la levûre haute sur la gentiobiose. Remarques sur la constitution du gentianose, Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (399–401).

Recherches sur le gentianose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (397–432).

Mannotriose.

Tanret, C. Sur deux sucres nouveaux retirés de la manne, la mannéotétrose et la manninotriose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1586–1589); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (947–963).

Stachyose.

Schulze, E. Zur Kenntniss der krystallisierten Stachyose. Landw. Versuch stat., Berlin, **56**, 1902, (419–423).

HEXOTETROSE $C_{24}H_{42}O_{21}$

Manneotetrose.

Tanret, C. Sur deux sucres nouveaux retirés de la manne, la mannéotétrose et la manninotriose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1586-1589); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (947-963).

1840 CARBOHYDRATES OTHER THAN MONO- DI- AND TRI-SACCHARIDES.

Körner, P. Einiges über Appreturmittel. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902- (32-35).

Cellulose.

Ahrens, Felix B. Ueber Cellulose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, (178-181).

Fittica, F[riedrich]. Geschichte der Sulfitzellstoff-Fabrikation. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (III + 47). 24 cm. 1 M.

Grüss, J. Ueber die Einwirkung der Enzyme auf Hemicellulosen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (243-245).

Herzberg, Wilhelm. Papierprüfung. Eine Anleitung zum Untersuchen von Papier. 2., vollst. neubearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 146, mit 16 Taf.). 23 cm. Geb. 10 M.

Loewenthal, Richard. Neuerungen auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Spinnfasern. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (752-755).

Nastjukov, A. M. Action du benzol sur la cellulose. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (231-235, 505-508).

Oppel, A. Die Baumwolle nach Geschichte, Anbau, Verarbeitung und Handel, sowie nach ihrer Stellung im Volksleben und in der Staatswirtschaft. Leipzig (Duncker & Humblot), 1902, (XV + 745, mit Karten). 25 cm. Geb. 20 M.

Süvern, Karl. Textilindustrie. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (185-186, 412-413).

Theis, Friedrich Carl. Bie Breitbleiche baumwollener Gewebe. Berlin (M. Krayn), 1902, (248). 26 cm. 7,50 M.

NITROCELLULOSE.

Recherches de la stabilité de la nitrocellulose. Par L. P. (Russe.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, **7**, 1902, (699-720).

Duyk. Monographie des textiles imitant la soie; la soie artificielle, sa recherche dans les tissus. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (133-139).

Bebie, Julius. Beiträge zur Kenntnis der Nitrocellulosen. Phil. Diss. II. Zürich, Berlin, 1900-1901, (33). 4to.

Guttman, O. Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das Jahr 1901.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (352-355, 371-373, 404-405).

Sapoznikov, A. V. et Rdultovskij. Nitration du coton. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 516-517).

Semernikov. Nitrocellulose et ses propriétés. (Russe.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, **8**, 1902, (817-822).

Thiele, Edmund. Neuerungen auf dem Gebiete der künstlichen Seide. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (73-80).

Vignon, Léo et Gérin, F. Nitromannite et nitrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (24-26).

Dextrins.

Baker, Julian Levett. [α -Amylodextrin obtained by the action of barley diastase on soluble starch.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1177-1185); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (134-135).

Hale, F. E. On the relation of hydriodic acid and of its salts to the starch and dextrin iodides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (438-450).

Müller, Albert. Studien über sogenanntes Honigdextrin. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (48). 21 cm.

Glycogen.

Bendix, Ernst. Bemerkungen zu: Die Entstehung von Glycogen aus Eiweiss von Bernhard Schöndorff. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (544-548).

Harden, Arthur and **Young**, William John. Glycogen from yeast [and its hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1224-1233); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182).

Schöndorff, Bernhard. Die Entstehung von Glykogen aus Eiweiss. Eine Erwiderung an Max Cremer. Arch. ges. Physiol., Bonn, **88**, 1901, (339-345).

Simon, Oscar. Zur Physiologie der Glykogenbildung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (315-323).

Gums.

Kimoto, Chōtarō. Occurrence of mannan in the seeds of *Trachycarpus Excelsus* and *Rhodea Japonica* Roth and in the wood of *Cryptomeria Japonica*. (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (478-480).

Lühn, Fr. Indische Gummi. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (666-668).

Oshima, K. Ueber Hefegummi und Invertin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (42-48).

Smith, R. Greig. [Reactions of sugar-cane gum.] The gummosis of the sugar-cane. Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N. S. Wales, **27**, 1902.

LEVAN $C_6H_{10}O_5$

Smith, R. Greig and **Steel**, Thos. Levan. . . . [A gum obtained by the fermentation of saccharose by *Bacillus leviformans*; also its hydrolysis and reactions]. London, J. Soc. chem. Indust., **21**, 1902, (1381-1384). [1820 8020].

— [Levan—a new gum.] Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N. S. Wales, **26**, 1901, (599-601).

Pentosans.

Browne, C. A., jun. und **Tollens**, B[ernhard]. Ueber die Bestandtheile des Mais-Marks und des Hollunder-

Marks und das gleichzeitige Vorkommen von Araban und Xylan in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1457-1467).

Jäger, Richard und **Unger**, Ernst. Ueber Pentosanbestimmung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4440-4443).

Kröber, E., **Rimbach**, C. und **Tollens**, B[ernhard]. Anwendung der Pentosan-Bestimmungsmethode auf verschiedene vegetabilische Stoffe und die Materialien der Papierfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (508-510).

— — — — — Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane mittelst Salzsäure-Destillation und Fällung des Furfurols durch Phloroglucin. Mitgetheilt von B[ernhard] Tollens. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (477-482).

Tollens, B[ernhard]. Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane. Mit E. Kröber's Tabelle zur Umwandlung von Phloroglucin in Furfurol. Pentosan u. s. w. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (239-243, 1-IX).

ARABAN.

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten des Arabans zu Fehling'scher Lösung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (240-245).

Starch.

Andrews, Launcelot W[inchester] and **Goettsch**, Henry Max. Contributions to the study of starch iodide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (865-881).

Baker, Julian Levett. The action of ungerminated barley diastase on starch. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1177-1185); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (134-135).

Brown, Horace T. and **Glendinning**, T. A. The velocity of hydrolysis of starch by diastase, with some remarks on enzyme action. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (388-400); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (43).

Hale, F. E. On the relation of hydriodic acid and of its salts to the starch and dextrin iodides. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.*, **28**, 1902, (438-450).

——— Die Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse von Stärke und Dextrinen. [Übersetzung.] *Zs. anorg. Chem., Hamburg*, **31**, 1902, (100-126).

Hanow, H. Ueber Fortschritte in der Stärkefabrikation. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (381-384).

Hönig, M[ax]. Ueber Zusammensetzung und Untersuchung von Stärkesyrupen. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin*, **5**, 1902, (641-653).

Leuscher, E. Ueber die Gewinnung von Arrowroot. *Zs. öff. Chem., Plauen*, **8**, 1902, (23-25).

Lindet. Sur les états que présente l'amidon dans le pain tendre et dans le pain rassis. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (634-639); *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (292-296).

——— Sur la transformation du pain tendre en pain rassis. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (908-910).

——— Dosage de l'amidon dans les graines des céréales. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (41-43).

Lindner, P[aul]. Mikroskopische Bilder vom Maischprozess. *Wochenschr. Brau., Berlin*, **19**, 1902, (172-173, mit 1 Taf.).

Mauch, R[ichard]. Ueber die Quellung und Lösung der Stärke durch Chloralhydrat und den Einfluss des Chloralhydrats auf die Verzögerung oder das Ausbleiben der Jodstärkereaktion. (Forts.) *Arch. Pharm., Berlin*, **240**, 1902, (166-178).

Sapožnikov, A. V. Sur le poid moléculaire du nitroamidon. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 967-968).

Syniewski, Victor. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Stärke und über eine Jodverbindung des Amylodextrins. *Liebigs Ann. Chem., Leipzig*, **324**, 1902, (201-212).

——— Ueber die Constitution der Stärke. (2. Abh.) *Liebigs Ann. Chem., Leipzig*, **324**, 1902, (212-268).

Syniewski, Victor. Sur la constitution chimique de l'amidon. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad.*, **39**, 1902, (28-68).

——— Sur la constitution de l'amidon. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad. A.*, **42**, 1902, (216-262).

——— Sur l'action de l'aldéhyde formique sur l'amidon et sur une combinaison de l'iode avec l'amylo-dextrine. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad. A.*, **42**, 1902, (263-271, with 1 plate).

——— Über die Einwirkung von Formaldehyd auf Stärke und über eine Jodverbindung des Amylodextrins. *Kraków, Bull. Intern. Acad.*, **1902**, (435-441, with 1 pl.).

——— Sur la constitution de l'amidon. (Polish and German.) *Kraków, Bull. Intern. Acad.*, **1902**, (441-454).

Wicktoroff, P. Bestimmung des Auflöse-Vermögens des Malzes. *Färberztg, Berlin*, **13**, 1902, (72-73).

Windisch, W[ilhelm] und Hasse, R. Ueber den Verlauf des Stärke- und Eiweissabbaues während des Maischprozesses. *Wochenschr. Brau., Berlin*, **19**, 1902, (192-194).

1850 GLUCOSIDES.

Paessler, J. Gerberei. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (186-188).

——— Fortschritte auf dem Gebiete der Gerberei. *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (413-415).

SYNTHETICAL GLUCOSIDES.

Fischer, Emil und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (2. Mitt.) *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (833-843, 3153-3155).

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan] and Alberda van Ekenstein, W[illem]. Formal (methylene) derivatives of . . . glucosides [(of methylmannoside, β -methyl-d-glucoside, α - and β -methyl-d-galactoside, α -methyl-d-glucoside, amylo- and aethyl-d-glucoside)].

Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (177) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (155) (Dutch).

Methylglucoside.

ACETYL DERIVATIVES.

Moll van Charante, J[acob]. Sur les dérivés acétyliques des deux méthylglucosides [α -et β]. . . . Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (42-43).

β -Ethylgalactoside.

TETRACETYL DERIVATIVE.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3153-3155).

β -Phenolgalactoside.

TETRAACETYL DERIVATIVE.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

β -Phenolmaltoside.

HEPTACETYL DERIVATIVE.

Fischer, Emil und **Armstrong**, E. Frankland. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3153-3155).

NATURAL GLUCOSIDES.

Aweng, E. Weitere Beiträge zur Kenntniss des wirksamen primären Glykosides der Frangularinde. Apoth.-Ztg., Berlin, **17**, 1902, (372-373).

Glucoside $C_{24}H_{46}O_{13}$

Brieger, L[udwig] und **Diesselhorst**, G. Untersuchungen über Pfeilgifte aus Deutsch-Ostafrika. [4. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2357-2359).

Glucoside from Karaka nut.

Easterfield, T. H. and **Aston**, B. C. Karaka nut. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (495-497, 566-567).

Rosenthaler, L. Phytochemische Untersuchung der Fischfangpflanze *Verbascum sinuatum* L. und einiger anderer Scrophulariaceen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (57-69).

Tschirch, A[lexander] und **Heuberger**, K. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630). [Q 9190 9135 9125 M 3120 5400].

Aucubin.

Bourquelot, Em. et **Hérissey**, H. Sur un glucoside nouveau, l'aucubine, retiré des graines d'*Aucuba japonica* L. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1441-1443); Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (695-697).

Catechin $C_{15}H_{14}O_6$ i.e.

$C_{15}H_9O(OH)_5$ *Phloroglucide*

ACETYL, METHYL, AND NITRO-DERIVATIVES.

Karnowski, M. und **Tambor**, J[oseph]. Zur Kenntniss des Catechins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2408-2409).

TETRAMETHYL ETHER $C_{15}H_9O(OH)(OMe)_4$
and BROMO-CATECHIN DERIVATIVES

$C_{15}H_8BrO(OH)(OMe)_4$ and

$C_{15}H_8BrO(OAc)(OMe)_4$

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Krembs**, R. G. Zur Kenntniss des Catechins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2410-2411).

Dhurrin $C_{14}H_{17}O_7N$ i.e.

$C_6H_4(OH).CH(CN).OC_6H_{11}O_5$

Dunstan, Wyndham R. and **Henry**, T. A. [Dhurrin, the cyanogenetic glucoside of *Sorghum vulgare*; also its hydrolysis and the action of alkalis on it.] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (153-154) (abstract).

Myricetrin, $C_{21}H_{22}O_{13}$

Perkin, Arthur George. [Myricetrin from the bark of *Myrica nagi*, and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (207-208); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11).

Myrticolorin $C_{27}H_{25}O_{15}$

Perkin, Arthur George. [Identity of osyritrin, violaquercitrin and myrticolorin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (477-480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58).

Osyritrin $C_{27}H_{25}O_{15}$

Perkin, Arthur George. [Identity of osyritrin, violaquercitrin and myrticolorin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (477-480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58).

Oxyanthraquinoneglucoside.

Aweng, E. Ueber ein lösliches Oxyanthrachinonglykosid aus Barbadosaloe. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (422).

Robinin $C_{33}H_{44}O_{10}$ or $C_{32}H_{42}O$

Perkin, Arthur George. [Robinin and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (473-477).

Salicin $C_{13}H_{18}O_7$ i.e.

Jowett, H. A. D. and **Potter**, C. E. Variations in the occurrence of salicin . . . in different willow and poplar barks. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (157-159).

Salinigrin $C_{13}H_{18}O_7$ i.e.

Jowett, H. A. D. and **Potter**, C. E. [Occurrence of salinigrin in the bark of *Salix discolor*.] Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (157-159).

Saponarin.

Barger, G. Saponarin, ein neues, durch Jod blau gefärbtes Glykosid aus Saponaria. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1296-1298).

Saponin.

Schaer, Ed. Ueber saponinhaltige Fischfangpflanzen. Schweiz. Wochenschr., Chem., **39**, 1901, (521-526).

Süss, Paul. Ueber das Saponin der *Lychnis flos cuculi*. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (805-806).

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntniss der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer), 1901, (87). 22 cm.

Violaquercitrin $C_{27}H_{25}O_{16}$

Perkin, Arthur George. [Identity of osyritrin, violaquercitrin and myrticolorin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (437-480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (58).

1860 RESINS. UNCLASSIFIED NEUTRAL COMPOUNDS.

Andes, Louis Edgar. Ueber Neuerungen in der Lack- und Firnis-Fabrikation. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (591-600).

———. Lärchenterpentin und venetianischer Terpentin. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (126-128). Berichtigung ebenda, **9**, 1902, (161).

———. Einiges über den Dammar. Farbenztg, Dresden, **7**, 1902, (289-290).

Biltz, A. Ueber weissen Perubalsam. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436).

Coffignier, Ch. Sur la solubilité de quelques résines tendres. [Danmar resin. Sandarac. Mastic.] Paris, Bul. soc. chim., sér. 3, **27**, 1902, (549-555).

Hertkorn, J. Beitrag zum Nachweise von mineralischen und organischen Verunreinigungen in Hartharzen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (602-603).

Huth, P. und **Lippert**, W. Die Anwendung der Harzöle und eine neue Darstellungsweise derselben. Chem. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (226-228).

Kimoto, Chōtaro. [Sugiöl], the volatile oil in the wood of *Cryptomeria Japonica*. Tōkyō, Bul. Coll. Agric., **4**, 1902, (403-405).

Künkler, A. Die Bedeutung von Harz und Harzölen für die Lack- und Firnisbranche. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (4-5, 25-26).

Lippert, W. Ueber Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (51-54 und 76-80).

Tschiren, A[lexander] und **Koch, M.** Untersuchungen über die Sekrete. 45. Ueber das Harz von *Dammara orientalis* (Manila-Copal). [Mancopaloresen $C_{29}H_{32}O$] Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).

Nagai, Kazuo. . . . [Rotenon] the poisonous principle of "roh-ten." (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (744-777).

Pettenkofer, Max von. Ueber Oelfarbe und Conservirung der Gemäld-Galerien durch das Regenerations-Verfahren. 2. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VII + 183). 24 cm. 3 M.

Ramsay, William, Chick, Harriette and **Collingridge, Frank.** Albane from gutta-percha, and the action of phosphoric chloride on it; also its oxidation.] London, J. Soc. Chem., Indust., **21**, 1902, (1367-1372). [1140 6500].

Tsakamoto, Michitō. On Kaki-shibu, a fruit juice in technical application in Japan. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (329-335).

Berger, F. Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (702-703).

Gröber. Zum Kapitel: Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (802).

Rüffer, Ernst. Zum Kapitel: Pechgeschmack im Bier. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (802).

Aloins

Barbaloin, chlorobarbaloin, nataloin and homonataloin.

Léger, E. Sur la constitution des aloïnes; comparaison avec celle des glucosides. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1584-1586).

Tschirsch, A. Ueber die Aloe. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (497-501).

Caoutchouc.

Bernard, Maurice. Die Werthbestimmung der Guttapercha. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (569-570).

Ditmar, R. Ueber das Verhalten des Rohkautschuks gegen concentrirte Salpetersäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1401-1402).

Harries, C[arl]. „Zur Chemie des Parakautschuks.“ Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3256-3266, 4429-4431).

Marckwald, Ed. und Frank, Fritz. Ueber die Bestimmungsmethoden der Guttapercha. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1029-1032).

————— Ueber einige neue kautschukähnliche Milcharten aus dem Congogebiet. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (923-924).

Weber, Carl Otto. Ueber die Natur des Kautschuks. II. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1947-1951).

————— Grundzüge einer Theorie der Kautschuk-Vulkanisation. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (527-528, 545-546, 561-564).

————— Reise nach einer Kautschuk-Plantage in Columbien. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (969-971, 994-996); **17**, 1902, (4-5, 69-71, 110-112, 132-135).

Colophony.

Fahrion, W. Zur Kenntniss des Colophoniums. 2. Nachtrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (83-84).

Copaiba Balsam.

Tschirsch, A. Ueber die Copaibabalsame. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (509-512)

Copal and Kauri Resin.

Guédras, Marcel. Essai sur la constitution chimique des copals. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (797-798).

Lippert, Walther. Ueber das Schmelzen der Copale unter Druck II. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (250-552).

MIXED CYCLOIDS.

1900 GENERAL.

Menshutkin, N. A. Sur les vitesses de combinaison de quelques combinaisons hétérocycliques avec les bromhydrines. (Russe.) St. Petersburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (411–422).

1910 CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN.

GENERAL.

Atenstädt, Paul. Ueber die Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol-Homologe sowie Phenoläther und eine neue Synthese des Cumaranon. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (56). 23 cm.

Am Rhyn, Heinrich. Zur Kenntniss des 3-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1900–1901, (31). 8vo.

Baum, Erich. Brenzschleimsäurechlorid als Acylierungsmittel, verglichen mit Benzoylchlorid. Synthese der Pyromykinsäure. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1903, (44). 22 cm.

Block, Moriz. Synthesen einiger Chromonderivate. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1900–1901.

Blumstein, Jeruchim. Ueber das 2, 3'-Dioxyflavon. Phil. Diss. Bern, 1900–1901, (39). 8vo.

Boes, J. Ueber bimolekulares Cumaron. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (14).

——— Ueber das Naphthofuran des Theers. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (151–152).

Bredig, G. Bemerkung zu der Abhandlung des Hrn James Walker über Sauerstoffbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (271–272).

Bredt, Julius, Houben, Jos. und Levy, Paul. Ueber isomere Dehydrocamphersäuren, Lauronolsäuren und Dihydrolauro-Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1286–1292).

Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich. Derivate des 1, 2-Pyrone oder Cumalins aus Pyrazolinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782–790).

Bülöw, Carl und Grotowsky, Hans. Ueber die aus Phenylacetylacetophenon und dreierwertigen Phenolen bezw. Orcin entstehenden 1, 4-Benzopyranolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799–1810).

Chavanne, G. Acides pyromucique et isopyromucique. Action du perchlorure de phosphore et du chlorure de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1439–1441).

——— Dérivés acylés de l'acide isopyromucique: acétate, benzoate, pyromucate d'isopyromucyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1511–1512).

Crivelli, Carlo. Synthese des β -Methyl-2-Oxychromons und des 2-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern. 1901–1902, (41). 8vo.

Czajkowski, Jan Marcyan. Versuche zur Synthese des Luteolins. Synthese des Öpigenins. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1901–1902, (65). 8vo.

David, E. und Kostanecki, St[anislaus], v. Ueber das 2-Oxychromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2547–2549).

Diller, Ernst. Zur Synthese des Luteolins. Phil. Diss. Bern, 1901–1902, (59). 8vo.

Erdmann, Ernst. Beitrag zur Kenntnis des Kaffeeöles und des darin enthaltenen Furfuralkohols. Habilitationsschr. Halle a. S. (Druckerei des Waisenhauses), 1902, (III + 46). 24 cm.

Feist, Franz. Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [1. Abh.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1537–1544).

——— Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [2. Abh.] I. Condensation von β -Ketonsäureestern mit Chloraceton und Ammoniak. (Mitbearb. v. B. Widmer u. R. Dubosc.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545–1556).

Fosse, R. Sur le tribromo et le triodonaphtoxanionium et sur les éthers bromhydrique bibromé et iodhydrique biiodé du prétendu binaphthylène-glycol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (177–179).

——— Sur le prétendu binaphthylène-glycol. Paris, C.-R. Acad. sci. **134**, 1902, (663–665).

Fosse, R. Sur un cas de rupture moléculaire par le brome. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (904-906).

——— Propriétés oxydantes d'un pyranol. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (39-41).

——— Sur un dérivé de l'eau oxygénée. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (530-532).

——— Sur la nature et les propriétés des corps formés dans l'action du chloroforme sur le naphthal β . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

Grossmann, S. Synthese des 4'-Oxy-flavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (43). 8vo.

Grotowsky, Hans. Ueber das Phenyl-acetylacetophenon und über Abkömmlinge des 1,4-Benzopyranols. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (94). 23 cm. 1,50 M.

Hannach, O. und Kostanecki, St[anislaus] von. Synthese des 3-Oxy- β -Benzylchromons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (866-868).

Heywang, R. und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber das Chromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2887-2891).

Kehrer, E[duard] A[lex]. Bemerkungen zu der Abhandlung des Hrn Franz Feist: Studien in der Furan- und Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2009-2010).

Komppa, Gust[av]. Ueber die Brom-trimethylbernsteinsäure und das β -Lacton der Trimethyläpfelsäure. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (534-535).

Kostanecki, St[anislaus] von und Froemsdorff, G. Ueber das α -Naphthochromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (859-861).

——— und **Ruijter de Wildt, J. C. de.** Ueber das 1,3-Dioxychromon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

——— und **Tambor, J[oseph].** Versuche zur Synthese von Oxyflavonolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1679-1683).

——— und **Plattner, E.** Ueber ein beizenziehendes Tetraoxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2544-2546).

Kostanecki, St[anislaus] von und Weinstock, P. Ueber das 3,3',5'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2885-2887).

Kraft, Erhard v. Ueber einige neue Cumarine aus β -Ketonsäure-Estern und Phenolen. Ueber Isodicrotonsäure. Diss. Tübingen (Druck v. G. Schnürlein), 1902, (47). 23 cm.

Krasuskij, K. A. Sur le mécanisme de l'isomérisation des α -oxydes. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (556-575).

Leimbach, Robert. Das Hydrazid der Brenzschleimsäure. (Curtius, Th[eodor]. Hydrazide und Azide organischer Säuren. XXVI.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (20-41).

Maquenne, L. et Roux, E. Action du sulfure de carbone sur les aminoalcools polyvalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1589-1592).

March, Fr. Sur le diacétylbenzoyl-éthane et l'acétylméthylphénylfurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

Marquis, R. Sur l'hydrolyse de l'uréthane pyromucique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (288-290).

——— Sur la nitration du furfure et sur un dérivé de l'aldéhyde nitrosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (776-777).

——— Sur l'acide nitropyromucique et son éther éthylique. Sur le dinitrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (505-507).

Petrenko-Kritčenko, P. I. Les nouveaux résultats sur les vitesses d'action des cétones cycliques avec phénylhydrazine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42, II, Pr.-verb.).

Pogorželskij, Z. A. Action de l'acide sulfurique sur le glycol

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2 > \text{C}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{C}(\text{OH}) < \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
 (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 102).

Roeder, Paul. Recherches sur l'oxine et la phénylhydrazone de la xanthone. Thèse sc. Genève. Vienne, 1900-1901, (34). 8vo.

Ruhemann, Siegfried. [Formation of salts of benzo-1:4-pyrone, *o*- and *p*-toluo-1:4-pyrone, and 6:8-dimethylbenzo-1:4-pyrone.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (420-421); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46).

Rupe, H. und Labhardt, H. Die Chemie der natürlichen Farbstoffe im Jahre 1901. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (254-258, 295-300).

Scheuermann, Beda Ueber die Kondensation von Furool mit Bernsteinsäure. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (32, mit 1 Taf.). 8vo.

Schmatolla, Otto. Phenolphthalein als Indicator. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3905-3907).

Schröder, Heinrich. 1. 2-Pyron-derivate aus acetylierten Pyrazolinen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Schwabbauer, G. Einwirkung von Methyl- und Äthyl-Amin auf Furfurool und Cuminol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415); Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (42). 22 cm.

Seifart, Alfred. Synthese des 2-2'-Dioxyflavon. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (58). 8vo.

Steuermann, Jakob. Synthese des 1-3-3' Trioxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (50). 8vo.

Stoermer, Richard und Kahlert, B. Ueber die Aufspaltung des Cumarons mittels alkoholischen Kalis. (10. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1630-1632).

——— Ueber das 1- und 2-Bromcumaron. (11. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1633-1640).

——— Ueber das 1-Nitrocumaron und eine eigenthümliche Umlagerung desselben. (12. Mitt. aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1640-1646).

——— und **Atenstädt, P.** Einwirkung von Phenoxyacetylchlorid auf Benzol und Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

Tollens, Bernhard. Ueber die Dehydroschleimsäure, ihre Salze und Ester, (nach gemeinsamen Untersuchungen

mit P. Yoder). Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (116-117).

Tollens, Bernhard, Nachtrag zu der Abhandlung von Yoder und Tollens über Dehydroschleimsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (98).

Werner, A. Ueber die Constitution der Oxoniumsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

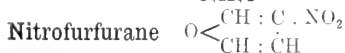
Widman, O[skar]. Ueber Desmotropie zwischen Acetyl- und Oxyvinyl-Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1153-1159).

Widmer, Benno. Eine neue Furan-synthese. Anhang: Zur Aldehydkondensation substituierter Pyrrole. Phil. Diss. II. Zürich 1900-1901, (52). 8vo.

Winkler, Wladislaw. Ueber Oxyarylmekonine. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schweiz, 1900-1901, (59). 8vo.

CYCLOIDS CONTAINING ONE OXYGEN ATOM.

CYCLOID C₄H₄O



Marquis. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (776-777).

SULFONIC ACID.

Hill, H. B. and White, G. R. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **27**, 1902, (193-205).

DINITROFURFURANE



Marquis, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (505-507).

FURFURYLIDENE-NITROMETHANE



Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

FURFURYLIDENE-METHYLAMINE



and ETHYLAMINE

Schwabbauer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

CYCLOID C₅H₆O**Methylfurfurane**

FURFURYL-CARBINYL-METHYLAMINE



and ETHYLAMINE.

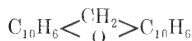
Schwabbauer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (410-415).

CYCLOID C₈H₆O**Coumarone**1 and 2 BROMO-COUMARONE (C₈H₅O)Br.

Stoermer, R[ichard] und **Kahlert**, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1633-1640).

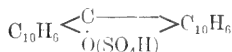
CYCLOID C₁₁H₁₀O**3-Phenyl-5-methyl-furfurane**

Buchner, Eduard und **Schröder**, Heinrich. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

CYCLOID C₂₁H₁₄O**Dinaphthaxanthone**

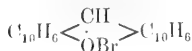
Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539); Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (39-41).

DINAPHTHAXANTHONONIUM SULPHATE



Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

HYPOBROMITE

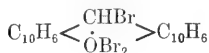


and the corresponding hypochlorite.

Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (904-906).

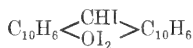
BROMODINAPHTHAXANTHONIUM DIBROMIDE

and the corresponding C₂₁H₁₃OI₃

Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

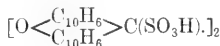
Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (177-179).

IODONAPHTHAXANTHONE DIODIDE

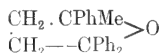


Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (177-179).

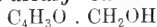
BISDINAPHTHAXANTHYSULPHONIC ACID



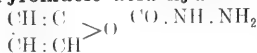
Werner, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

CYCLOID C₂₃H₂₂O

Grignard, V. Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (548-575).

CYCLOIDS CONTAINING TWO OXYGEN ATOMS.**CYCLOID C₅H₆O₂****Furfuryl-carbinol**

Erdmann, Ernst. Zur Charakteristik des Furfuralkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1855-1862).

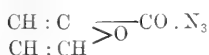
CYCLOID C₅H₆O₂N₂**Pyromucic acid hydrazide**

also its hydrochloride and sodium salts, monacetyl, monobenzoyle and other derivatives.

Leimbach, Robert. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (20-41).

CYCLOID $C_5H_3O_2N_3$

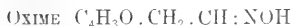
Pyromucic acid azide



Leimbach, Robert. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (20-41).

CYCLOID $C_8H_6O_2$

Furfurylacetic aldehyde



Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (41-43).

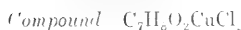
CYCLOID $C_6H_{10}O_2$

Hexylene dioxide

Duden, P[aul] und Lemme, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1335-1343).

CYCLOID $C_7H_8O_2$

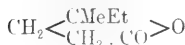
Dimethylpyrone



Werner, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

CYCLOID $C_7H_{12}O_2$

Heptolactone



Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

CYCLOID $C_8H_6O_2$

Phthalide

Litterer, Gustav. Ueber Oxyarylphthalide. Math.-naturw. Diss. Freiburg i. Schw., 1900-1901, (58). 8vo.

CYCLOID $C_8H_{12}O_2$

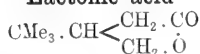
DIMETHYLOXYHYDROSORBITIC ACID LACTONE.

Doebner, O[skar]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1136-1147).

(p-3218)

CYCLOID $C_8H_{14}O_2$

Lactonic acid

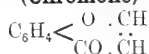


Petschnikoff, Alexander. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf das aus Allylmethyltertiärbutylcarbinol zu gewinnende Glycerin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (168-187).

CYCLOID $C_9H_6O_2$

Benzopyrone

(Chromone)



Heywang, R. und Kostanecki, St[anislaus] von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2887-2891).

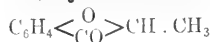
Nagai, Kazuo. [Formation of benzopyrone derivatives by the condensation of ethyl oxalate, formate and acetacetate with resacetophenone-p-methyl-ether and quinacetophenone-m-methyl-ether.] (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707).

[Formation of cumarine derivatives by the condensation of ethyl malonate with resacetophenone-p-methyl-ether and quinacetophenone-m-methyl-ether.] (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707).

[Transformation of 2-methoxy- α -acetonyl-benzopyrone and 2-methoxy-benzopyrone- α -pyruvic acid into isomeric cumarine derivatives.] (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707).

CYCLOID $C_9H_8O_2$

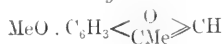
1-Methylcoumaranone



Stoermer, R[ichard] und Atenstädt, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3560-3565).

Oxymethylcumarone

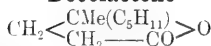
Methyl ether



Nagai, Kazuo. [Synthesis of m-methoxy- β -methyl-cumarone from paeonol and monochloroacetic acid.] (Japanese.) Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (541-552).

CYCLOID $C_{10}H_{18}O_2$

Decolactone



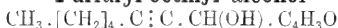
Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

CYCLOID $C_{11}H_{12}O_2$

Phenylvalerolactone



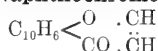
Grignard, V. Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

CYCLOID $C_{12}H_{10}O_2$ α -Furfuryl-octynyl alcohol

Moureu, Ch. et Desmots, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

CYCLOID $C_{13}H_8O_2$

Naphthopyrone.

 $(\alpha$ -Naphthochromone.)

Kostanecki, St[anislaus] von und Froemsdorff, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (859-861).

Nagai, Kazuo. [Formation of naphthopyrone derivatives by the condensation of ethyl oxalate, formate and acetate with 2-acetyl- α -naphthol.] (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707).

— [Formation of naphtho-cumarine derivatives by the condensation of ethyl malonate with 2-acetyl- α -naphthol.] (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (543-707).

CYCLOID $C_{13}H_{10}O_2$

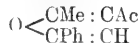
Furfurylphenylpropargyl alcohol



Moureu, Ch[arles] et Desmots, H[enri]. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

CYCLOID $C_{13}H_{12}O_2$

Phenylmethylfurfuryl methyl ketone

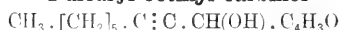


(4-Acetyl-2-phenyl-5-methyl-furfurane)

March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

CYCLOID $C_{13}H_{18}O_2$

Furfuryl-octynyl-carbinol



Moureu, Ch. et Desmots, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (355-357); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (366-374).

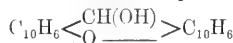
CYCLOID $C_{15}H_{26}O_2$

Calameone.

Thoms, H[ermann] und Beckstroem, R. Ueber das Calameon des Calmusöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3195-3200).

CYCLOID $C_{21}H_{14}O_2$

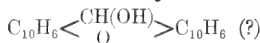
Dinaphthaxanthydrol



(Dinaphthylene glycol)

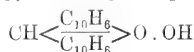
Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

Dinaphthapyranol



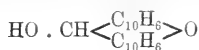
Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. Sci., **135**, 1902, (39-41).

Dinaphthapyranol may be represented by



Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (530-532).

The so-called dinaphthylene glycol is dinaphthaxanthhydrrol



Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (663-665).

CYCLOID $\text{C}_{22}\text{H}_{16}\text{O}_2$

2-Phenyl-4-anhydrobenzyl-7-oxy-[1.4-benzopyranol].

and its hydrochloride, pierate etc.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528).

2-Phenyl-4-anhydrobenzyl-7-acetoxy-[1.4-benzopyranol]

also 7-benzoyloxy, 7-methoxy and 7-oxy-8-nitroso derivatives.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528).

CYCLOID $\text{C}_{23}\text{H}_{15}\text{O}_2$

2-Phenyl-4-anhydrobenzyl-7(5)oxy-5(7)-methyl-[1.4-benzopyranol]

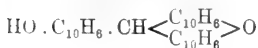
and its salts, also acetoxy and methoxy compounds.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810).

CYCLOID $\text{C}_{31}\text{H}_{20}\text{O}_2$

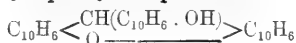
Trioxyltrinaphthylmethane

ANHYDRIDE



Fosse, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (904-906).
(D-3218)

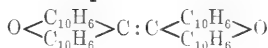
Oxynaphthyldinaphthaxanthone



Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

CYCLOID $\text{C}_{42}\text{H}_{24}\text{O}_2$

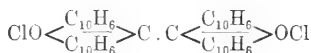
Bisdinaphthaxanthylene



Werner, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

Bisdinaphthaxanthoxonium

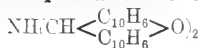
CHLORIDE



Werner, A. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

CYCLOID $\text{C}_{42}\text{H}_{27}\text{O}_2\text{N}$

Bisdinaphthaxantheneamine



Fosse, R. Paris, Bul. soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (496-539).

CYCLOIDS CONTAINING THREE OXYGEN ATOMS.

CYCLOID $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_3$

Isopyromucic acid

Derivatives $\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{Ac}$;

$\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{OBz}$; and $(\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{O}$

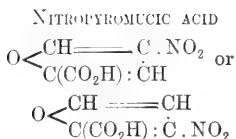
Chavanne, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1511-1512).

PHOSPHATES $\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$;

$(\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{O})_2\text{PO} \cdot \text{OH}$ and

$(\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{O})_3\text{PO}$

Chavanne, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1439-1441).



Marquis, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (505-507).

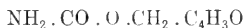
Hill, Henry B[arker] and **White**, George R. On δ -nitropyromucic acid. Cambridge, Mass. Cont. Chem. Lab. Harvard Coll., No. 129; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (193-205).

PYROMUCYL CARBAMIC ESTERS.

Marquis, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (288-290).

CYCLOID $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_3\text{N}$

Carbamic acid furfuryl-carbinyl ester

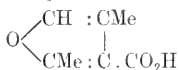


Erdmann, Ernst. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1855-1862).

CYCLOIDS $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_3$

2,4-Dimethylfurfurane

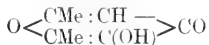
3-monocarboxylic acid and its salts



Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556).

Oxydimethylpyrone

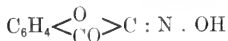
AND ITS ACETYL DERIVATIVE.



Tickle, T. and **Collie**, J. Norman. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1004-1006); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (170).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_3\text{N}$

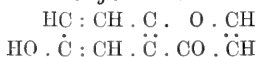
Oximidoketolactone



Stoermer, R[ichard] und **Kahlert**, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1640-1646).

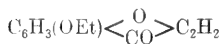
CYCLOID $\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_3$

2-Oxychromone



(Oxybenzopyrone)

and its ethyl derivative



and acetyl derivative $\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{O}_4$

David, E. und **Kostanecki**, St[anislaus] v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2547-2549).

3-Oxychromone.

Methyl derivative.

Kostanecki, St[anislaus] von und **Ruijter de Wildt**, J. C. de. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

CYCLOID $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_3$

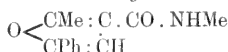
Ketolactone from Isothujone

AND ITS SEMICARBAZONE, OXIME AND PHENYL-HYDRAZONE.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (333-373).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}_3$

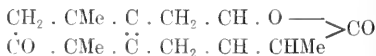
Phenylmethylfurfurane carboxylic acid. Methylamide



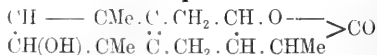
March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

CYCLOID $\text{C}_{15}\text{H}_{18}\text{O}_3$

Santonin



Desmotropo-Santonin



Wedekind, E. et **Schmidt**, Oscar. De l'action des sels diazoïques sur la desmotroposantonine et l'acide desmotroposantonieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (43-45).

CYCLOID $C_{15}H_{12}O_3$ 3-Oxy- β -benzyl-chromone*Oxybenzylbenzopyrone*

AND ITS ETHOXY AND ACETOXY DERIVATIVES.

Hannach, O. und KOSTANECKI, Stanislaus] von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (866-868).

CYCLOID $C_{18}H_{15}O_3N$

Diphenylcarbamic acid furfuryl-carbinyl ester

 $Ph_2N \cdot CO \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_4H_3O$

Erdmann, Ernst. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1855-1862).

CYCLOID $C_{20}H_{12}O_3$

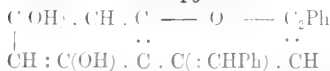
Fluoran

NITRATE AND SULPHATE.

Hewitt, J. T. and Tervet, J. N. Oxonium salts of fluoran and its derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (663-665); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (86).

CYCLOIDS $C_{22}H_{10}O_3$

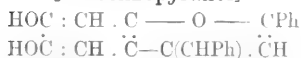
2-Phenyl-4-anhydrobenzyl-5.7.-dioxy [1.4.-benzopyranol]



Also 5.7-DIACETOXY, AND 5.7.-DIMETHOXY COMPOUNDS.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Ueber die aus Phenylacetylacetophenon und dreiwertigen Phenolen bzw. Orcin entstehenden 1.4-Benzopyranol-derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810).

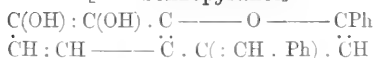
2-Phenyl-4-anhydro-6.7. dioxy- [1.4-benzopyranol]



AND ITS SALTS, AND DIACETOXY COMPOUND.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810).

2-Phenyl-4-anhydrobenzyl-7.8.-dioxy [1.4. benzopyranol]



Also 7.8-ACETDIOXY, 7.8.-DIBENZOYLOXY, AND 7.8-DIMETHOXY COMPOUNDS.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810).

Dimethylfluoran.

Hewitt, J. T. and Tervet, J. N. [Dimethylfluoran nitrate and mono- and di-sulphates.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (665); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (86).

CYCLOID $C_{22}H_{15}O_3$

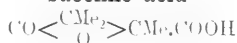
2-Phenyl-4-benzyl-7-oxy-

[1. 4.-benzopyranol].

Acetyl derivative.

Bülow, Carl und Grotowsky, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1519-1528).

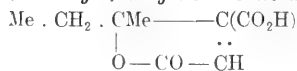
CYCLOIDS CONTAINING FOUR OXYGEN ATOMS.

CYCLOID $C_7H_{10}O_4$ β -Lactone of oxy-trimethyl-succinic acid

Komppa, Gust[av]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (534-535).

CYCLOIDS $C_8H_{10}O_4$ $\beta\gamma$ -Dimethylcrotonlactone-acetic acid i.e.

Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

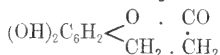
γ -Methyl- γ -ethylnaconic acid

and its salts.

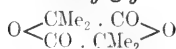
Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

CYCLOIDS $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4$ **3-Bromo-4,6-dimethyl-1,2-pyrone
5-carboxylic acid**METHYL ESTER $\text{C}_9\text{H}_9\text{O}_4\text{Br}$

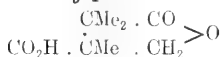
Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich. Berlin, Ber. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

Aesculetin dihydride

Liebermann, C[arl] und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2919-2923).

CYCLOIDS $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_4$ **Tetramethylglycolide**

Einhorn, Alfred und Mettler, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3639-3643).

Trimethylparaconic acid

Noyes, William A[bert] und Patterson, Austin M. Terre Haute, Ind. Cont. Chem. Lab. Rose Polyt. Inst., No. 31; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (228-232).

CYCLOIDS $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4$ **1,3-Dioxychromone**

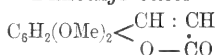
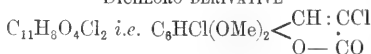
(Dioxybenzopyrone)

and 1,3-Dimethoxychromone.

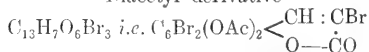
Kostanecki, St. von und Ruijter de Wildt, J. C. de. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

3-Methoxy-1-hydroxychromone.

Kostanecki, St[anislaus] von und Ruijter de Wildt, J. C. de. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

1 : 6-Dioxycoumarin**Dimethyl ether****MONOCHLORO DERIVATIVE****DICHLORO DERIVATIVE****AND THE CORRESPONDING DIBROMO DERIVATIVE.**

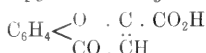
Tilden, W. A. and Burrows, H. [4 : 6-Dimethoxycoumarin (limettin) and the action of methyl iodide on its silver salt. Mono- and dichlorolimettin and the action of alkali on the latter. Dibromolimettin, the action of potash and of sodium ethoxide on it, and its bromination.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (508-512).

TRIBROMO-DIOXYCOUMARIN**Diacetyl derivative**

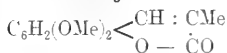
Tilden, W. A. and Burrows, H. [4 : 6-Diacetoxytribromocoumarin obtained by the action of acetic anhydride on the product of the bromination of limettin]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (508-512).

CYCLOID $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_4$ **Chromone β -carboxylic acid**

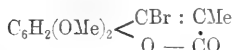
(Benzopyrone carboxylic acid)



Heywang, R. und Kostanecki, St[anislaus] von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 2887-2891).

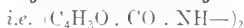
CYCLOID $C_{10}H_8O_4$ 4 : 6-Dioxy- α -methylcoumarin
Dimethyl ether

AND ITS BROMO DERIVATIVE



AND THE CORRESPONDING HYDROXY DERIVATIVE.

Tilden, W. A. and Burrows, H. [4 : 6-Dimethoxy- α -methylcoumarin (homolimettin) from the action of methyl iodide on the silver salt of limettin, and its β -bromo- and β -hydroxy-derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (508-512).

CYCLOID $C_{10}H_8O_4N_2$ *sym.* Pyromucic acid hydrazine

Leimbach, Robert. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (20-41).

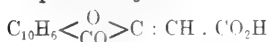
CYCLOID $C_{13}H_{10}O_4$ 4-Phenyl-6-methyl-1. 2-pyrone-
5-carboxylic-acidETHYL ESTER $C_{15}H_{14}O_4$ AND 3-BROMO
DERIVATIVE.

Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

CYCLOIDS $C_{14}H_8O_4$ α -Naphthochromone carboxylic
acid.*(α -Naphthapyrone carboxylic acid)*

Kostanecki, St[anislaus] von und Froemsdorff, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (859-861).

Naphtharonylacetic acid



Ruhemann, Siegfried. [Ethyl naphtharonylacetate and naphtharonylacetamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (423-426) ; [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46). [1230 1320 1330].

CYCLOID $C_{15}H_{24}O_4$ Calameonic Acid $C_{15}H_{24}O_4$

Thoms, H[ermann] und Beckstroem, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3195-3200).

CYCLOID $C_{16}H_{12}O_4$

Diphenylglycolide



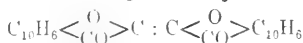
Einhorn, Alfred und Mettler, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3639-3643).

CYCLOID $C_{16}H_{10}O_4$

Bollina, E., Kostanecki, St[anislaus] v. und Tambor, J[oseph]. Studien über das Brasilin. (Forts.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1675-1678).

CYCLOID $C_{24}H_{12}O_4$

Bisnaphtharonyl

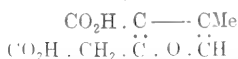


Ruhemann, Siegfried. [Bisnaphtharonyl and its tetranitro-derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (423-425) ; [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (45-46).

CYCLOIDS WITH FIVE OXYGEN
ATOMS.CYCLOID $C_8H_6O_5$

2-Methyl-furfurane-4-acet-

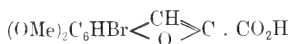
3-carboxylic acid

AND ITS MONO AND DIETHYL ESTERS
AND SALTS.

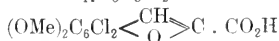
Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556).

CYCLOID $C_9H_8O_5$

Dioxycoumarilic acid

Bromo-4 : 6-dimethoxycoumarilic acid $C_{11}H_9O_5Br$ *i.e.*

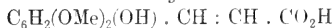
AND THE CORRESPONDING CHLORODERIVATIVE
DICHLORODIMETHOXYCOUMARILIC ACID



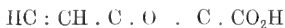
Tilden, W. A. and Burrows, H. [Bromo-4 : 6-dimethoxycoumarilic acid and its potassium salt and methyl ester. Mono- and di-chlorodimethoxycoumarilic acids.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (508-512).

CYCLOID $C_9H_8O_5$

4 : 6-Dioxycoumaric acid

Dimethyl ether

Tilden, W. A. and Burrows, H. [Disodium salt of 4 : 6-dimethoxycoumaric acid from the action of sodium ethoxide on limettin; also the silver salt.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (538-512).

CYCLOID $C_{10}H_8O_5$ 2-Oxychromone- β -carboxylic acid*(Oxybenzopyrone carboxylic acid)*ETHYL DERIVATIVE $C_{12}H_{10}O_5$ *i.e.*

David, E. und Kostanecki, St[anislaus] v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2547-2549).

3-METHOXY DERIVATIVE.

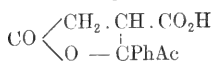
Kostanecki, St[anislaus] von und Ruijter de Wildt, J. C. de. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

CYCLOID $C_{13}H_{14}O_5$

Acetonylmeconin

NITRO-DERIVATIVE.

Book, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502).

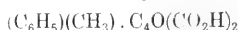
CYCLOID $C_{13}H_{12}O_5$ γ -Acetyl- γ -phenylbutyrolactone β -carboxylic acid

Stobbe, Hans. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (83-126).

CYCLOID $C_{13}H_{10}O_5$

3-Phenyl-5-methyl-furfurane

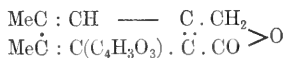
2.4-dicarboxylic acid



Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (782-790).

CYCLOID $C_{14}H_{12}O_5$

Dimethylphthalide-tetronic acid



AND ITS BROMODERIVATIVE.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID $C_{15}H_{10}O_5$

3.3'.5'-Trioxyflavone

ALSO ITS TRIMETHOXY AND TRIACETOXY DERIVATIVES.

Kostanecki, St[anislaus] von und Weinstock, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2885-2887).

Trioxyflavone.

The HYDRAZONES of the 2.4.6 Trimethoxy, 2.4.6.4' Tetramethoxy, 2.4.6.3' Tetramethoxy-4. Ethoxy and 2.4.6 Trimethoxy-2'-Ethoxy derivatives.

Kostanecki, St[anislaus] v. und Tambor, J[oseph]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1679-1683).

CYCLOID $C_{16}H_{14}O_5$ **Brazilin**AND THE TRIMETHYL ETHER $C_{19}H_{20}O_5$

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Lampe**.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1667-1674).

CYCLOID $C_{15}H_{16}O_5$

[COMPOUND FROM BRASILIN]

(Dehydrotrimethylbrasiline).

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Lampe**,
V. Studien über das Brasilin. Berlin,
Ber. chem. Ges., **35**, 1902, (1667-1674).

CYCLOID $C_{20}H_{12}O_5$ **Fluorescein.**

Hewitt, J. T. and **Tervet**, J. N.
[Fluorescein hydrochloride and mono-
and di-sulphates.] London, J. Chem.
Soc., **81**, 1902, (665-666); [abstract],
London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (86).

Fluorescein derivatives $C_{26}H_6O_5N_2Br_2$

Hewitt, J. T. and **Woodforde**, Alfred
William George. [2:7-Dibromo-4:5-
dinitrofluorescein and 4:5-dibromo-2:7-
dinitrofluorescein, and their salts, and
acetyl and benzoyl derivatives.] London,
J. Chem. Soc., **81**, 1902, (893-900);
[abstract], London, Proc. Chem. Soc.,
18, 1902, (128-129).

DIOXYFLUORESCINE derivatives

viz. Hemipinic acid dioxyfluoresceine
 $C_{22}H_{16}O_9$

Quinolic acid dioxyfluoresceine
 $C_{19}H_{11}O_7N$

Diphenyltetrene dicarboxylic acid dioxy-
fluoresceine $C_{30}H_{18}O_7$

Naphthalene dicarboxylic acid dioxy-
fluoresceine $C_{24}H_{14}O_7$

Fluoresceine $C_{20}H_{12}O_5$

Liebermann, C[arl] und **Wölbling**, F.
Ueber einige Dioxyfluoresceine und
Dioxyeosine. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
35, 1902, (1782-1788).

**CYCLOIDS CONTAINING SIX
OXYGEN ATOMS.****CYCLOID $C_6H_4O_6$** **Oxycomenic acid.**

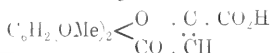
Tickle, T. and **Collie**, J. Norman,
[Hydroxycomenic acid and its ethyl
ester.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902,
(1006-1007); [abstract] London, Proc.
Chem. Soc., **18**, 1902, (170-171).

CYCLOID $C_7H_6O_6$ **Chelidonic acid.**

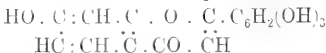
Schlotterbeck, Julius] O. und **Wat-
kins**, H. C. Beiträge zur Chemie des
Stylophorum diphyllum. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

CYCLOID $C_{10}H_8O_6$ **1-3-Dioxy-chromone β -carboxylic
acid**

(Dioxybenzopyrone carboxylic acid)
Dimethyl derivative



Kostanecki, St[anislaus] von und
Ruijter de Wildt, J. C. de. Berlin, Ber.
D. chem. Ges., **35**, 1902, (861-865).

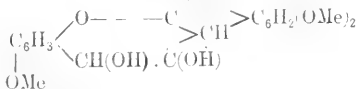
CYCLOID $C_{15}H_{10}O_6$ **3.3'.4'.5'-Tetra-oxy-flavone**

AND ITS TETRA-METHYL AND TETRA-ACETYL
DERIVATIVES.

Kostanecki, St[anislaus] v. und
Plattner, E. Ueber ein beizenziehendes
Tetraoxyflavon. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (2544-2546).

CYCLOID $C_{19}H_{13}O_6$ **Brazilone**

Trimethyl ether



Gilbody, A. W. and **Perkin**, W. H. jun.
Trimethylbrazilone and the action of
heat and of phenylhydrazine on it.

BENZYLIDENE, *o*-OXYBENZYLIDENE, ACETO-
ACETIC ETHER, ACETONE, ACETYL AND
BENZOYL DERIVATIVES

Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

CYCLOID $C_5H_3ON_3S$

α -Thiophene carboxylic acid azide
 $C_4H_3S \cdot CON_3$

Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

CYCLOID $C_7H_3ON_2S$

Thienylurethane

$C_4H_3S \cdot NH \cdot CO_2Et$

Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

CYCLOID $C_{11}H_{10}ON_2S$

Phenylthienylurea

$C_4H_3S \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$

Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

CYCLOID $C_{17}H_{11}ON_2S$

Tetramethyldiaminothioxanthone

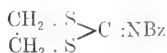
Biehringer, Joachim und **Topaloff**,
Wassil. Ueber Thiopyronin. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (499-
511).

CYCLOIDS CONTAINING TWO SULPHUR ATOMS.

CYCLOID $C_3H_5NS_2$

Iminomethylene ethylene
disulphide

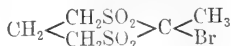
BENZOYL DERIVATIVE



Wheeler, H. L. and **Merriam**, H. F.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
1902, (439-448).

CYCLOID $C_5H_{10}O_4S_2$

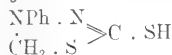
Cyclo-2, 2-methylbromotetramethy-
lene-1,3-disulphone



Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**,
R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (1388-1400).

CYCLOID $C_8H_8N_2S_2$

Phenylthiodiazolinethiol

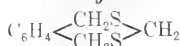


Methylene ether

Busch, M[ax] und **Lingenbrink**, E.
Ueber die Grenzen der Bildung
cyklischer Dithiokohlensäureester. J.
prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902,
(473-479).

CYCLOID $C_9H_{10}S_2$

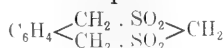
Cyclo-*o*-xylylene-1, 3-dithio-2
methylene



Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**,
R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1388-1400).

CYCLOID $C_8H_{10}O_4S_2$

Cyclo-*o* xylylene-2-methylene-1, 3-
disulphone



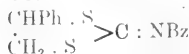
AND ITS DIBROMIDE.

Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**,
R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1388-1400).

CYCLOID $C_8H_9NS_2$

Iminomethylene phenylethylene
disulphide

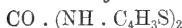
BENZOYL DERIVATIVE



Wheeler, H. L. and **Merriam**, H. F.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
1902, (439-448).

CYCLOID $C_8H_8ON_2S_2$

Dithienylurea



Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

CYCLOID $C_{10}H_{12}S_2$

Cyclo-o-xylylene-1.3-dithio-2-methyl-methylene

and CYCLOXYLYLENE-1. 3-DITHIO-2.
2-METHYLPHENYLMETHYLENE

Autenrieth, W. und **Hennings**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

CYCLOID $C_{10}H_{12}O_4S_2$

Cyclo-o-xylylene-2-methyl-methylene-1. 3-disulphone

ALSO Cyclo-o-XYLYLENE-2.2-METHYLPHENYL-METHYLENE 1.3-DISULPHONE AND THEIR BROMIDES.

Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

CYCLOID $C_{10}H_8O_2N_2S_2$

sym-Dithiophene dicarboxylic acid hydrazine



Thyssen, Heinrich. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (1-19).

1930 CYCLOIDS CONTAINING NITROGEN.

GENERAL.

Acree, S. F. Ueber die Constitution des Phenylurazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (553-562).

Ahrens, Felix, B. Ueber Conium-Alkaloide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334).

Amos, Max. Ueber Diamidolutidin und Dioxylutidin. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (56). 22 cm.

Aue, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Nitrobenzol auf Anilin bei Gegenwart von Alkali. [PHENAZIN-DERIVATIVES.] Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm.

Bamberger, Eug. Ueber Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (756-759).

Ueber Phenylazoacetaldoxim und Hrn. Voswinckel's Triazanderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1896-1900). [1720].

Bay, Boruch. Ueber α -Pyridoylpropionester, α -Pyridoylessigester und einige Oxy-pyrimidine aus denselben. Diss. Berlin (Druck v. A. Unger), 1902, (36). 22 cm.

Becker, Hans. Contributions à l'étude des colorants du type "Azonium." Thèse sc. Genève. Berne 1901-1902, (28). 8vo.

Behaghel, Wilhelm und **Buchner**, Eduard. 4-Pyrazolcarbonsäure aus 4-Phenylpyrazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (34-35).

Behrend, Robert und **Thurm**, Richard. Ueber die Constitution der Alkylderivate des Methyluracils und der δ -Methylharnsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (160-178).

und **Grünwald**, Richard. Ueber die Oxydation des Methyluracils. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (178-204).

Bialon, O. Ueber die Einwirkung von Anisaldehyd auf Chinaldin, α -Picolin und Aldehydcollidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2786-2790); Diss. Breslau; (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (44). 22 cm.

Biltz, Heinrich und **Weiss**, Rudolf. Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf einige Osazone (Osotriazolbildung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3519-3524).

Bindewald, Hans. Ueber das Thiopyrin und seine Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (57). 22 cm.

Bittner, K. Synthese von Pyrinden-derivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1411-1413).

Ueber einige Derivate der α , α' -Dichlorisonicotinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2933-2936).

Bode, Adolf. Partielle Synthese von r-Cocain nebst einem Anhang: Zur Kenntniss der Ecgoninsäure. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (67). 23 cm.

Boehm, Carl. I. Einwirkung von Aminen auf Dibromtriacetonamin. II. Ueber das β -Oxy- $\alpha\alpha\alpha'$ -tetramethylpyrrolidin. Phil. Diss. Basel. Wiesbaden, 1900-1901, (48). Svo.

Boes, J. Ueber ein weiteres Vorkommen des Indoles. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (131).

Book, G. Ueber die Reaction von Aceton gegen Nitroopiansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502).

Bouchetal de La Roche. Sur quelques uréthanes phénoliques de la pipéridine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **17**, 1902, (451-453).

Buchner, Eduard und Heide, Carl von der. Studien über Pyrazolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (31-34).

———— und **Lehmann, Louis.** Phenylacetylen und Diazoessigsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (35-37).

———— und **Hachumian, Christoph.** 5(3)-Pyrazolcarbonsäure aus 5(3)-Phenylpyrazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (37-42).

———— und **Schröder, Heinrich.** Derivate des 1.2-Pyrans oder Cumalins aus Pyrazolinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

Bülow, C[arl]. Ueber die Einwirkung von Hydrazin auf Diacethernsteinsäure-ester [Pyrroliderivate]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4311-4322).

Büttner, Ernst. Einige Umsetzungen des 2, 4, 6-Trichlorpyrimidins. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1903, (43). 22 cm.

Bufieb, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Pyrroline. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (30). 22 cm.

Busch, M[ax]. Ueber die Constitution des Phenylurazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (971-972).

———— Ueber Umlagerungen in der Urazolreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (973-976).

Busch, M[ax]. Ueber die Constitution der Urazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1562-1565).

Camps, Rudolf. Synthese von α - und γ -Oxychinolinen. (3. Mitt.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (135-146).

———— Ueber einige Harnstoffe, Thioharnstoffe und Urethane des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

———— Ueber die drei isomeren Cyanide des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (366-370).

Capatina, Alexandre. Recherches synthétiques dans le groupe de la rosinduline. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (50). Svo.

Čičibabin, A. E. Les hydrocarbures gagnés au moyen des combinaisons haloïdes sur le pyridine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59-60, II, Pr.-verb.).

———— Action du triphenylchlor-méthane et du triphenylbromméthane sur le pyridine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (137-140).

———— Réduction de α - et γ -benzylpyridines. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (508-514).

———— Présence des dérivés β du pyridine dans la réaction de Ladenburg. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 528-529).

Chardin, D. Phenazines. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (450-453).

Dammann, K. und Gattermann, L[udwig]. Ein Beitrag zur Kenntniss der Derivate des Anthrachinons. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (325-326).

Decker, Herman. Ueber einige Ammoniumverbindungen. 8. Mitt.: Zur Geschichte der Oxydihydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2588-2589).

———— Ueber einige Ammoniumverbindungen. 9. Mitt.: Zur Theorie der Oxyhydrobasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2589-2593).

Decker, Herman. Ueber einige Ammoniumverbindungen. 10. Mitt.: Ueber Oxydihydromethylphenylacridin. (Gemeinschaftlich mit Th. Hock u. C. Djiwonsky.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3068-3079).

——— Ueber einige Ammoniumverbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (139-140).

——— Ueber Nitrochinolone und Nitrocarbostyrole. (Fortsetzung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (300-303).

Diels, Otto und Staehlin, Otto. Darstellung und Eigenschaften einiger Chinolinbasen des Fluorens und Fluorenon. (2. Mitt. über Fluoren.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3275-3284).

Dierig, Wolfgang. Ueber die Einwirkung von Paratolylaldehyd auf α -Picolin und α -Methyl- α' -Phenylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

Dimroth, Otto. Ueber eine Synthese von Derivaten des 1,2,3-Triazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038).

——— Isomerie bei den α -Triazolverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1038-1047).

——— Synthesen mit Diazobenzolimid. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

Drescher, Bruno. Acylderivate von Indoxylsäure, Indoxyl und Indigweiss. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (82). 22 cm.

Drexler, Paul. Ueber γ -Picolinsäure und einige Derivate der α α' -Methylpyridin-carbonsäure. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (56). 22 cm.

Eibner, A[lex.] und Merkel, H. Ueber Bromderivate des Chinophthalons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662).

——— Ueber ein Isomeres des Chinophthalons. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2297-2301).

Eichler, Josef. Beiträge zur Kenntniss der Flavinduline. Thèse sc. Lausanne. Genève, 1900-1901, (43). 8vo.

Einhorn, Alfred und Ruppert, Eduard. Ueber neue Arzneimittel. (3. Abh.)— 5. Ueber den m-Amido-p-oxybenzoesäuremethylester (Orthoforn neu). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-339).

——— und **Prettner, August.** Zur Kenntniss des Triäthyltrimethylen-triamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2942-2944).

——— und **Jahn, Stephan.** Zur Kenntniss des Aminocampfers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).

Ekeley, John Bernard. Ueber die Einwirkung von Halogenschwefel auf Paratoluchinolin. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (34). 22 cm.

Engler, C. und Engler, A. Condensationsproducte aus α -Pyridylmethylketon mit Benzaldehyd und o-Nitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

Ettlinger, Friedrich. Synthese der Hygrinsäure und der α -Pyrrolidincarbon-säure. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (65). 23 cm.

Feist, Franz. Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [1. Abh.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1537-1544).

——— Studien in der Furan- und Pyrrol-Gruppe. [2. Abh.] I. Condensation von β -Ketonsäureestern mit Chloraceton und Ammoniak. (Mitbearb. v. B. Widmer u. R. Dubusc.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556).

——— Studien in der Pyrrolgruppe. [3. Abh.] II. Condensation von Isonitroso- β -ketonsäureestern mit β -Ketonsäureestern durch Reduction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1556-1557).

——— Studien in der Pyrrolgruppe. [4. Abh.] III. Condensation von Aminoderivaten der β -Ketonsäureester mit 1,2-Diketonen und 1,2-Ketonal-kohlen. (Mitbearb. v. Erich Stenger.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1558-1561).

——— Ueber Condensation von Pyrrolen und Pyrrolcarbonsäureestern mit aromatischen Aldehyden. (5. Abh. über Pyrrol-derivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

Feist, Karl. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178–201). [3010 M 3120].

Fichter, Fr[iedrich] und **Preiswerk**, Ernst. Ueber das Anilidocitraconanil und seine Abkömmlinge. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1626–1630).

Fischer, Emil. Notizen. 1. Bildung von α -Pyrrolidincarbonsäure bei der Hydrolyse des Caseins durch Alkali. 2. Quantitative Bestimmung des Glycocols. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (227–230).

———— und **Blochmann**, Richard. Ueber einige neue Indazolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315–2319).

———— und **Tüllner**, Hermann. Verwandelung der Isoharnsäure in Harnsäure und Thioxanthin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563–2571).

———— Ueber eine neue Aminosäure aus Leim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2660–2665).

Fischer, O[tto] und **Rigaud**, M. Ueber Benzimidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1258–1265).

———— und **Endres**, Rudolph. Ueber die Einwirkung von Jodalkylen auf Tetrahydrochinolincarbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2611–2614).

———— Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf N-Alkyl-Pyridone und -Chinolone. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674–3683).

———— und **Hepp**, Eduard. Ueber Dimethylnaphtosafranin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (437–439).

———— Zur Kenntniss der Induline der Amidoazobenzolschmelze. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (457–459).

Freist, Gustav. Ueber β -Isobutylochinolin. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (32). 23 cm.

Freund, Martin und **Wulff**, Georg. Zur Kenntniss des Cotarnins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1737–1739).

———— und **Bamberg**, Paul. Zur Kenntniss des Cotarnins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739–1754).

Friedländer, P. und **Silberstein**, L. Ueber ein isomeres Naphtazarin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (89–92).

Fuchs, Julius. Ueber Wasserstoffabspaltung aus Dihydrolutindikarbonsäureester durch Erhitzen bei Gegenwart von Palladiummohr sowie eine Umlagerung desselben Esters mittels konzentrierter Salzsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. E. Geisendorfer), 1902, (55). 22 cm.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Abkömmlinge der Cinchomeronsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1358–1367).

———— Zur Kenntniss der methylylirten Pyrimidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902 (1569–1575).

———— Ueber 4-Oxyisocarbostyryl II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421–2430).

———— Abkömmlinge der Cinchomeronsäure. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831–2852).

———— Zur Geschichte des Cinchomeronsazids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3847).

Gnezda, Julius. Sur une production conjuguée d'indoxyle et d'urée dans l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (485–487).

Goslich, Carl. Synthese einiger Derivate des Guanins. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (36). 22 cm.

Grabski, Felix v. Ueber Condensationen von Chinaldin mit Cuminol und Paratolylaldehyd, ein Beitrag zur Kenntniss des Chinaldyl- α -stilbazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1956–1958).

Graf, Gottfried. Ueber Additionsprodukte Schiff'scher Basen und über Dimethylnaphtosafranin. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (35). 22 cm.

Haase, Otto. Zur Kenntnis der Schiff'schen Basen und der Akridine. Diss. Giessen. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (55). 22 cm.

Hantzsch, A. Ueber chinoide Diazokörper und die sogenannten Triazelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (888–896).

Hollander, Charles. Synthese der Ecgoninsäure. Studien zur Synthese des Hygrins. Diss. München (Druck v. V. Höfing), 1902, (47). 23 cm.

Holzmann, Hermann. Ueber die Isomerieerscheinung bei den Thiosemicarbaziden. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (63). 22 cm.

Horst, Paul. Zur Spaltung des Cocainhydrochlorids in alkoholischer Lösung durch Chlorwasserstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (27-28).

Hoyer, E. Zur Kenntniss der Anhydride der aliphatischen α -Amidocarbonsäuren. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, 347-352).

Howitz, Joh. Ueber o-Chinolinaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1273-1275).

Ihlder, Hildrich. Ueber Abkömmlinge des Chinolins und Isochinolins. Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1902, (96). 22 cm.

Jaffe, M[ax]. Antipyrilhamstoff, ein Stoffwechselderivat des Pyrimidons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2891-2895).

Jolles, Adolf. Notiz über Kreatin und Kreatinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (160-161).

Junghahn, A[lfred] und **Bunimowicz**, J. Ueber die Einwirkung von Hydrizin auf Thiamide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3932-3940).

Kehrer, E[duard] A[lex]. Bemerkungen zu der Abhandlung des Hrn Franz Feist: Studien in der Furan- und Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2009-2010).

——— Ueber den Nachweis des Stickstoffs von Pyrrolverbindungen mittels des Lassaigue'schen Verfahrens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2523-2525).

Kehrmann, F. Ueber die Constitution der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe und ihre Beziehungen zu den Azoniumkörpern. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

Klages, August. Synthese von Pyrazolen aus 1,3-Diketonen und Diazoessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (387-393).

König, Roderich. Ueber Cinchotinin und einige Derivate des Cinchotins. Diss. Techn. Hochsch. München. Nürnberg (Druck v. W. Tümmel), 1902, (40). 23 cm.

Koenigs, Wilhelm und **Happe**, Gustav. Ueber die Condensation von Formaldehyd mit α -Picolin und mit α -Aethylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1343-1349).

——— Ueber die Condensation des γ -Methyl- β -Aethyl-Pyridins mit Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1349-1357).

——— und **Stockhausen**, Ferdinand. Ueber β -Oxychinaldin und über die Condensation des β -Chlorchinaldins mit Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2554-2562).

Köhler, Paul. Ueber Methylendipiperidine verschiedenen Ursprungs. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (231-240).

Korczynski, A. und **Marchlewski**, L[eon]. Zur Kenntniss des Isatins. (10. Mitt.) I. II. Benzylirung des Isatinoxims und seiner Derivate. Benzyläther des Isatinoxims. III. Absorption der violetten und ultravioletten Strahlen durch Isatin und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4331-4338).

Knick, R. Ueber p-Nitrophenyl- α -Picolyalkin und einige seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1162-1166).

——— Ueber die Condensation von α , γ -Lutidin mit p-Nitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2790-2793).

——— Ueber die Condensation von p-Nitrobenzaldehyd mit α -Picolin und $\alpha\gamma$ -Lutidin. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleishmann), 1902, (56). 22 cm.

Knoevenagel, E[mil] und **Fuchs**, J. Ueber die isomeren Dihydrolutidindicarbonsäureester von R. Schiff und P. Prosio. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1788-1799).

——— und **Brunswig**, R. Synthesen in der Pyridinreihe. (4. Mitt.) Ueber eine Erweiterung der Hantzsch'schen Dihydropyridinsynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2184).

Knoevenagel, E[mil] und **Cremer, W.** Synthesen in der Pyridinreihe (5. Mitt.). Ueber die Einwirkung von Malonester und Malonamid auf Aminoacetylaceton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2390-2396). [5500].

Knorr, [Ludwig] und **Lange, H.** Ueber die Bildung von Pyrrolderivaten aus Isonitrosoketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

Krüger, M. und **Schittenhelm, A.** Die Purinkörper der menschlichen Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (153-163).

Kuhara, M. and **Chikashige, M.** [$C_{16}H_{10}O_2N_2$ Indigo methyl derivatives.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

Kuhtz, Erich. Ueber die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Methylmorphimethin. — Nachweis der Stellung des Stickstoffringes im α -Naphthindol. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (28). 22 cm.

Kunckell, F. und **Vossen, E.** Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf α , β -Dichlorstyrole. [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2294-2295).

Kurz, Camille. Tannindigotin. Färbertztg, Berlin, **13**, 1902, (117-119).

Ladenburg, A. Bildung von Tropin aus Tropidin und die Synthese des Atropins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1159-1162). [3010 M 3120].

Umwandlung von Tropidin in Tropin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2295-2297).

Berichtigung [betr. Pipecolylhydrazin]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3566).

Lessing, Rudolf. Ueber 1,4-N-Methylpyrrolidindicarbonsäure. Ueber eine Bildung von Phenylcyclohexan aus Chinit. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (58). 23 cm.

Levy, Albert. Recherches sur un nouvel isomère de la rosinduline et quelques-uns de ses dérivés. Thèse sc., Genève, 1900-1901, (60 + 3). Svo.

Liebermann, Paul. Beiträge zur Kenntnis einiger Chromonderivate, Phil. Diss. Bern., Berlin, 1901-1902. (35). 8vo.

(D-3218)

Liedtke, Max. Ueber α - α -Dimethylchinaldin. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kutttruff), 1902, (29). 22 cm.

Litterscheid, F. M. Ueber die Einwirkung von Acetylchlorid, Benzoylchlorid und Aethylidenmilchsäure auf Pyridincholin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (77-80).

Marchlewski, [Leon]. Zur Kenntniss einiger natürlicher Farbstoffe. [1. Ueber Farbstoffe, die durch Einwirkung von Isatin auf Extracte der *Isatis tinctoria*-Pflanze entstehen. 2. Vergleich des Mesoporphyrins mit Phylloporphyrin. 3. Absorption der ultravioletten Strahlen durch die Gallenfarbstoffe und Proteinchrom.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4338-4344).

Marckwald, W[ilhelm] und **Dettmer, H.** Ueber das Isochino- β -pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (296-302).

Marić, Albert. Ueber einige Akridiniumfarbstoffe. Phil. Diss. Basel. (Genf). 1900-1901, (56). Svo.

Mathé, Ernest. Ueber Einwirkungsproducte von Diazokörpern auf Phenylhydrazine. — Ueber einige beizenziehende Orthochinolininderivate. — Ueber einige neue Orthotoluchinolininderivate. Phil. Diss. Basel, Calmar, 1901-1902, (78). Svo.

Menšutkin, N. A. Sur les vitesses de combinaison du pyridine, pipéridine, quinoline et isoquinoline avec les bromhydrines. (Russe). St. Petersburg, žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 238-239).

Michaelis, A[ugust]. Ueber Thio- und Selenoantipyrin und über die Constitution des Antipyrins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

und **Hanisch, R.** Ueber den 2,6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäureäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3156-3161).

Miniat, K. Sur la monoxybenzal-bromindanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (77-79); Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (2^e part.), 1902, (317-319).

Möhlau, Richard und **Haase, O.** Ueber Naphtacrilhydridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4164-4172).

Ueber Naphtacridindisulfosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4172-4177).

Müller, Fritz. Ueber die Aufspaltung des Antipyrins durch Hydrazine. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1902, (36). 22 cm.

Müller, H. Ueber Azoniumverbindungen aus Chlormethyl-o-Phenylendianim. Thèse sc., Lausanne, 1900–1901, (43). 8vo.

Naef, E. Nouvelles synthèses dans la série de l'acridine. Thèse sc., Genève, 1900–1901, (64). 8vo.

Nüesch, Paul. Recherches dans la série des rosindulines. Thèse sc., Genève, 1900–1901, (53). 8vo.

Oechslen, Robert. Ueber cyklische asymmetrische Ammoniumsalze mit besonderer Berücksichtigung der Isomeriefrage und der Doppeldissoziation. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (68). 23 cm.

Ollendorff, Otto. Ueber die Einwirkung einiger Aldehyde auf α' -Phenyl- α -methyl-pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782–2786).

Osipov, I. P. et Koršun. Synthèse de 1, 4-diméthyl-3-pyrrol-éther carbonique. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim., Obsč., **34**, 1902, (59, II, Pr.-verb.).

Ostoja Balicki, G. von. Ueber Derivate des Pipecolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2780–2782).

Ott, Emile. Sur une nouvelle isosinduline. Thèse sc., Genève, 1900–1901, (38). 8vo.

Pauly, Hermann. Studien in der Reihe der Hydropyrrole. Liebigs. Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (77–130, mit 1 Taf.).

Pawlewski, [Br[onisław]. Quelques réactions de condensation. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (409–413). [Fluoflavin].

Perucchetti, Ferdinando. Ueber die Einwirkung von Methylidiamido-(2, 6)-azobenzol auf Benzaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

Petrenko-Kritčenko, P. et Stamoglu, F. Sels anormaux du piridon et lutidon. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (706–710).

Pfeiffer, P[aul]. Tetraquodipyridinchromsalze. (Beitrag zur Chemie der Aquisalze I.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (401–436).

Pictet, Amé und Patry, E. Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die Phenanthridin- und Acridin-Jodmethyle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2534–2537).

— et **Athanasesco, Basile.** Synthèse partielle de la laudanose. Arch. sci. phys., Genève, **11**, 1901, (113–127).

— und **Steinmann, A.** Ueber Carbonsäuren des N-Phenylpyrrols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2539–2534).

Pinner, A[dolf] und Schwarz, R. Ueber Pilocarpin. Constitution des Alkaloids. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2441–2459).

— Ueber Glyoxaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4131–4142).

Plancher, Giuseppe. Ueber einige Condensationsproducte der Pyrrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606–2608).

Pröscher, Fr. Ueber eine neue Synthese der Methylrubrazonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1436–1437).

Pschorr, R[obert], Jaeckel, B. und Fecht, H. Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377–4392).

Rassmann, Wilhelm. Ueber Einwirkung von Phosphoroxchlorid auf 3 Phenylpyrazolon sowie Darstellung von Iso-, Anti- und Thiopyrin. Diss. Rostock. Freiburg (Druck v. Gerlach), 1902, (39). 22 cm.

Rassow, Berthold und Rülke, Kurt. Ueber die Einwirkung des Hydrazobenzols und seiner Substitutionsprodukte auf Aldehyde. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (97–122).

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110–1115).

— Verbindungen von Chlorsilber mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1954–1956).

— Ueber Thallium. 1. Ueber Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. (2. Mitt.) 2. Ueber Farbstoffbildung durch Thalliumchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2768–2774).

Rigaud, Moritz. Ueber β -substituierte N-Methyl-Pyridone und Dimethyl-N-Methyl-Chinolon. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (36). 22 cm.

Sabanějev, A. P. et Prozin, M. Sur les isonitriles cycliques et leurs dérivés. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (398-408 et 408-410).

Sachs, Franz und Barschall, Hermann. Ueber Ketopyrazolone. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1437-1439).

Schaefer, Kurt. Ueber das γ -Amido-butylaldehydacetale und seine Derivate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (43). 22 cm.

Schaum, Alwin. Über β -Aminopyrrolidine. Phil. Diss. Basel, 1900-1901, (31). 8vo.

Schaumann, Ludwig. Ueber β -Benzyltetrahydroisochinolin und demselben nahestehende Körper, nebst Beiträgen zur Kenntnis des α -Benzylisochinolins. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (48). 23 cm.

Schmidt, Ernst. Ueber Methylen-dipiperidin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (230-231).

——— Ueber Nitro- und Amido-stilbazole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (390).

——— Ueber einige Ketonbasen. G. — **Ihlder, H.** Ueber die Oxime des Chinolin- und Isochinolin-Bromacetonphenons (Chinolin- und Isochinolin-phenacylbromids). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (691-707).

Schmidt, K. F. M. Julius. Zur Kenntniss der methylierten Pyrimidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1575-1579).

Scholtz, M[ax]. Ueber cyclische Diammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3047-3055).

Schroder, Heinrich. 1. 2-Pyron-derivate aus acetylierten Pyrazolinen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (56). 22 cm.

Schulte im Hofe, A. Studien über den Gehalt der *Indigofera tinctora* an Indican, sowie über die Gewinnung des Indigo. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **12**, 1902, (19-20).

(D-3218)

Silberstein, Mieczylaw. Ueber ein neues Isomeres des Rosindulins. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (64). 8vo.

Simon, Edgar. Zur Constitution des Paratoluchinophthalons. Diss. Freiburg. Basel (Druck v. R. Ehrlich), 1901, (52). 21 cm.

Staeblin, Otto. Ueber die Umwandlung des 2-Amino-Fluorens in das entsprechende Chinolin und dessen Eigenschaften. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (49). 22 cm.

Steinmann, Albert. Sur quelques dérivés du pyrrol. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (71). 8vo.

Stobbe, Hans. Bz-Tetrahydrochinolin-derivate aus semicyclischen 1,5-Diketonen der Hexamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3978-3981).

——— und **Volland, Hans.** Die Synthese eines Pyrhydrindenderivate aus einem semicyclischen 1,5-Diketon der Pentamethylenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3973-3977).

Thoms, H[ermann]. Ueber einen krystallisierenden Körper aus *Cordia excelsa*. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (140-142).

Thoraus, E. Ueber die Condensation des α' -Phenyl- α -methylpyridins mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (415-419); Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (44). 22 cm.

Ullmann, F., Racovitza, N. A. u. Rozenbrand, Melanie. Ueber Phenyl-naphtacridinderivate. [6. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325).

——— **Rozenbrand, [Melanie], Mühlhauser, B., und Grether, E.** Ueber 3'-Alkylamino-9-phenyl-1,2-naphtacridine. [7. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (326-340).

——— und **Baezner, C.** Ueber Acridinsynthesen mittels o-Aminobenzylalkohol. [8. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2670-2672).

Valencien, Charles. Contributions à l'étude de la migration des doubles liaisons quinoniques dans leurs composés de l'azonium. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (31). 8vo.

Vorländer, D[aniel]. Indoxylbildung aus Phenylglycin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1683-1698).

——— und **Drescher**, B. Das krystallisirte Indoxyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1701-1702.)

——— Ueber die Beziehung des Wasserstoffs zu ungesättigten Elementen und Elementgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1845-1846).

Voswinckel, Hugo. Ueber Derivate des Triazans. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (689).

——— Ueber Derivate des Triazans. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1009-1012).

Wallach, O. Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen XI. 1. Ueber Isomerisierung cyclischer Kohlenwasserstoffe und Ketone. 2. Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (297-304).

Wangerin, Albert. Ueber die Titration des Indigos mit Hydrosulfit und über die Bildung von Indigo aus Phenylglycin-o-Carbonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (72). 22 cm.

Wedekind, Edgar. Ueber einige cyclische quartäre Ammoniumsalze. (7. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

——— und **Oechslen**, R. Weitere Beobachtungen über Doppeldissociation. (9. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1075-1080). [1300 7200].

——— Die Reaction zwischen Jodessigsäureestern und Kairolin. (10. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3580-3586).

——— Das Aethylalyltetrahydrochinoliniumjodid. (11. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3907-3910).

Weiss, Maurus. Zur Kenntnis des Hydantoins und seiner Derivate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (57). 22 cm.

Widmer, Benno. Eine neue Furan-synthese. Anhang: Zur Aldehylkon-densation substituierter Pyrrole. Phil. Diss. II. Zürich, 1900-1901, (52). 8vo.

Wilberg, E. Ueber das 2-Amino-5,4'-dichlordiphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (954-959).

Willstätter, Richard und **Ettlinger**, Friedrich. Ueber eine Bildung des Pyrrolidinringes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (620-622).

——— Ueber die Umwandlung von Tropidin in Tropin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1870).

——— und **Fourneau**, Ernest. Ueber Lupinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1910-1926).

——— und **Lessing**, Rudolf. Ueber N-Methylpyrrolidin- α_1 - α_2 -dicarbonsäure. (4. Mitt. über Carbonsäuren des Pyrrolidins.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2065-2073).

Wohlfahrt, Th. Ueber die elektrochemische Reduction von 2, 2-Dinitrodiphenyl zu Phenazon und einige Derivate des Phenazons. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (295-299).

Wolf, Ludwig. Condensationproducte der Tetronsäure. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

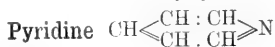
——— Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Wollers, Georg. Ueber Diazoisonitrosomethyluracil und 4-Aminopyrazol. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (279-283).

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

CYCLOIDS CONTAINING ONE NITROGEN ATOM.

CYCLOID C_5H_5N



Braeutigam, Walter. Ueber die Harnsäure lösende Eigenschaft des Pyridins, dessen Nachweis und desin-fizierende Wirkung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (498-500).

Čičibabin, A. E. Les produits de réduction de benzylpyridine. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (59, II, Pr.-verb.).

————— Action du chlorure et iodure de benzyle sur le pyridine. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (130-133).

————— Action du diphenylbromméthane sur le pyridine. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (133-137).

————— Ueber Verbindungen von Triphenylcarbinol mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4007-4009).

Edinger, Albert. Die Entwicklung der Alkaloidchemie im 19. Jahrhundert und ihre Bedeutung für die Medizin. Freiburg i. B., Ber. natf. Ges., **12**, 1902, (96-118. mit 1 Taf.).

Hays, J. Arthur. Some compounds of pyridine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (360-362).

Kunckell, Franz und Zumbusch, L. Ueber die Einwirkung von Mucobrom- und Mucochlor-Säure auf Benzamidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3165-3168).

Meyer, Richard Jos. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1319).

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

Compound $\text{AgCl} \cdot (\text{C}_5\text{H}_5 \cdot \text{NHCl})_2$

Renz, Carl. Verbindungen von Chlorsilber mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1954-1956).

Compounds $\text{AgBr} \cdot \text{C}_5\text{H}_5\text{NHBr}_2$ and $\text{AgI} \cdot (\text{C}_5\text{H}_5\text{NH})_2$

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

Bismuthtriiodide pyridine hydrochloride and hydroiodide

Vanino, L. und Hauser, O. Ueber einige neue Verbindungen des Wismuthtrichlorides und Wismuthtrijodides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666).

Compounds $(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_4\text{Cu}(\text{CNS})_2$;

$(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_2\text{Cu}(\text{CNS})_2$ and

$(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_3\text{Cu}(\text{CNS})_2$

Litterscheid, F. M. Ueber einige Verbindungen des Pyridins mit Kupfer-rhodanid und Kupferrhodanür. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (74-77).

Compounds $\text{C}_5\text{NH}_5\text{SbBr}_3\text{HBr}$;

$\text{C}_5\text{NH}_5\text{SnCl}_2\text{HCl}$; and $\text{C}_5\text{NH}_5\text{MnCl}_2\text{HCl}$

Hayes, J. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (360-362).

Compounds $(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_3\text{TiCl}_3$;

$(\text{C}_5\text{H}_5\text{NHCl})_3\text{TiCl}_3$; $\text{C}_5\text{H}_5\text{NTiH}_3$ and

$(\text{C}_5\text{H}_5\text{NH})_3\text{TiH}_3$

Renz, Carl. Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

Compound WITH PICRYL CHLORIDE

$\text{C}_5\text{H}_5\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{Cl}$

Wedekind, Edgar. Ueber die Natur der Radicale. Leibigs Ann. Chem. Leipzig, **323**, 1902, (257-264).

Compound WITH HYDROQUINONE.

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

Compound WITH TRIPHENYL CARBINOL.

$\text{C}_5\text{H}_5\text{N} \cdot \text{CPh}_3\text{OH}$

Čičibabin, A. E. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (137-140).

AMINOPYRIDINES $C_5NH_4 \cdot NH_2$ and their acetyl derivatives.

Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

Bromo-2-aminopyridine



Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

Dibromoaminopyridines



Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

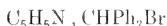
PYRIDYL-PHENYL-THIOUREA



THE THREE ISOMERIDES.

Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

PYRIDINE DIPHENYLCARBINYL-BROMIDE



and the corresponding picrate.

Čičibabin, A. E. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (133-137).

CYCLOID $C_5H_{11}N$

Piperidine.

Wallach, O[tto]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (60. Abh.) — Ueber die Umwandlung cyclischer Ketone in Alkamine und in sauerstofffreie Basen stickstoffhaltiger Ringsysteme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (281-310).

Compounds



Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [I. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

CYCLOID C_6H_7N

Picoline

(Methyl-pyridine).

Feist, K. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins (Nitro- und Amido-Stilbazole). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (244-257).

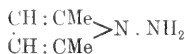
CYCLOIDS C_6H_9N

$\alpha\alpha'$ and $\alpha\beta'$ -dimethylpyrroles

REACTIONS.

Plancher, Giuseppe. Ueber einige Condensationsproducte der Pyrrole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606-2608).

N-AMINO-2,5-DIMETHYLPYRROLE.



ALSO ITS PHENYLACETYLAMINO AND BENZOYLAMINO DERIVATIVES.

Bülow, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4311-4322).

CYCLOID $C_6H_{13}N$

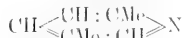
Pipecoline

NITROSO DERIVATIVE.

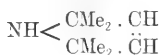
Ostoja Balicki, G. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2780-2782).

CYCLOID C_7H_9N

2, 5-Dimethylpyridine



Garrett, Frederic Charles and Smythe, John Armstrong. [2:5-Dimethylpyridine from Scottish shale oil, and its mercurichloride, picrate, aurichloride, platinichloride and oxidation; also the occurrence of 2:4- and 2:6-dimethylpyridine in Scottish shale oil.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (449-456); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (47). [6500].

CYCLOID $C_8H_{15}N$ 2.2.5.5 - Tetramethylpyrrole
dihydride

Pauly, Hermann. Studien in der Reihe der Hydropyrrole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (77-130, mit 1 Taf.).

CYCLOIDS C_9H_7N

Quinoline.

Alberti, Friedrich. Ueber α -Jod-p-methylchinolin und die sich von demselben ableitenden Verbindungen mit dreiwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1901, (27). 21 cm.

Beck, Hugo. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodiniumverbindungen des o-Methyl- α -jodechinolins. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. K. Henn), 1901, (31). 21 cm.

Dekker, G. K. Sur les quinoleines. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (60, II, Pr.-verb.).

Litterscheid, F. M. Ueber einige Verbindungen des Chinolins und Isochinolins mit Kupferrhodanid und Kupfer-rhodanür. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (386-389).

Compound
 C_9H_7N , $HAgCl_2$

Renz, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1954-1956).

Compounds $(C_9H_7N)_3TiCl_3$;
 $(C_9H_7NHCl)_2TiCl_3$ and $(C_9H_7NH)_2TH_3$

Renz, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

BISMUTHTRIODIDE QUINOLINE HYDROBROMIDE
AND HYDRIODIDE.

Vanino, L. und **Hauser, O.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (663-666).

*Compound WITH HYDROQUINONE AND WITH
PYROGALLOL.*

Baeyer, Adolf und **Villiger, Victor.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

Compound WITH TRIPHENYLCARBINOL
 C_9H_7N , CPh_3OH

Tschitschibabin, A. E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4007-4009).

HALOGEN DERIVATIVES

α -Chloro-p-bromoquinoline, C_9H_5NBrCl

α -Bromo-p-bromoquinoline

α -Chloro-p-chloroquinoline

α -Chloro-m-chloroquinoline.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOID $C_{10}H_9N$

o-Toluquinoline

o-IODO DERIVATIVE $C_{10}H_8NI$.

Howitz, Joh. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1273-1275).

α -CHLORO DERIVATIVE $C_{10}H_8NCl$
also its salts and nitro-compound.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

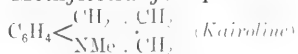
CYCLOID $C_{10}H_{11}N$

FROM PYRROLE AND ACETONYL-ACETONE.

Plancher, Giuseppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606-2608).

CYCLOID $C_{10}H_{13}N$

Methyltetrahydroquinoline



IODIDE AND METHYLIODIDE.

Wedekind, Edgar und **Oechslen, R.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3580-3586).

CYCLOID $C_{10}H_{21}N$ ***n*-Amylpiperidine**

ϵ -AMINO DERIVATIVE $C_5H_{10}N \cdot [CH_2]_5 \cdot NH_2$

Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1367-1372).

CYCLOIDS $C_{12}H_{15}N$ **4-Benzylpyridine tetrahydride**

Čičibabin, A. E. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (508-514).

***N*-Allyltetrahydroquinoline**

Wedekind, Edgar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (183-185).

CYCLOID $C_{12}H_{15}N$

FROM α β' -DIMETHYLPYRROLE.

Plancher, Giuseppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606-2608).

CYCLOIDS $C_{12}H_{17}N$ **i. 2-Benzylpiperidine**

AND 4-BENZYLPIPERIDINE.

Čičibabin, A. E. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (508-514).

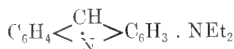
CYCLOID $C_{12}H_{17}N$

FROM $\alpha\alpha'$ -DIMETHYLPYRROLE.

Plancher, Giuseppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2606-2608).

CYCLOID $C_{13}H_{19}N$ **Acridine.**

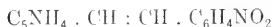
Arnold, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis des Akridins. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. Chr. Lehmann's Nachfolger), 1901, (59). 21 cm.

3-DIETHYLAMINO DERIVATIVE

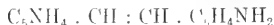
Ullmann, F. und **Baezner**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2670-2672).

CYCLOID $C_{13}H_{11}N$ **2-Styryl-pyridine $C_5NH_4 \cdot CH : CHPh$**

NITRO-DERIVATIVES



AND AMINO-DERIVATIVES



Schmidt, Ernst]. Ueber Nitro- und Amidostilbazole. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (390).

Feist, K. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins (Nitro- und Amido-Stilbazole). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (244-257).

CYCLOID $C_{13}H_{18}NI$ **Methylallyltetrahydroquinolinium iodide.**

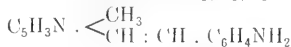
Wedekind, Edgar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

CYCLOID $C_{14}H_{13}N$ ***p*-Methyl- α -stilbazole**

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

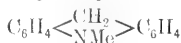
Methylstilbazole.

p-AMINO DERIVATIVE $C_{14}H_{14}N_2$ i.e.



AND *p*-NITRO DERIVATIVE.

Knick, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2790-2793).

***N*-Methyl-dihydro-acridine**

Pictet, Amé und **Patry**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2534-2537).

CYCLOID C₁₄H₁₅N**Dihydro-*p*-methyl- α -stilbazole.**

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

CYCLOID C₁₄H₂₁N***p*-Methyl- α -stilbazoline.**

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

CYCLOID C₁₄H₂₀NI**Ethylallyltetrahydroquinolium iodide**

Wedekind, E[dgar] und **Oechslen**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **35**, 1902, (3907-3910).

CYCLOID C₁₆H₁₁N**Fluorenequinoline**

ALSO ITS SALTS AND IODOMETHYLATE.

Diels, Otto und **Staehlin**, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3275-3284).

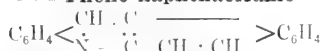
CYCLOID C₁₆H₁₅N**Fluorenetetrahydroquinoline**

ALSO ITS SALTS, NITROSAMINE AND PHENYLOXANATE.

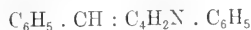
Diels, Otto und **Staehlin**, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3275-3284).

CYCLOID C₁₆H₁₇N**N-Benzyltetrahydroquinoline.**

Wedekind, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

CYCLOID C₁₇H₁₁N**1.2-Pheno-naphthacridine**

Ullmann, F. und **Baezner**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2670-2672).

CYCLOID C₁₇H₁₃N**Benzylidene-1-phenylpyrrole**

Fefst, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

CYCLOID C₁₅H₁₅N***p*-Methylquinaldyl- α -stilbazole.**

Grabski, Felix v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1956-1958).

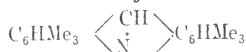
CYCLOID C₁₉H₁₅N **α' -Phenyl- α -stilbazole**

THE *o* and *m*-NITROSTILBAZOLE DERIVATIVES.

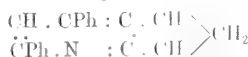
Thoraus, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (415-419).

***p*-NITROSTILBAZOLE DERIVATIVE**

Ollendorff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782-2786).

CYCLOID C₁₉H₂₁N**Hexamethylacridine**

Senier, Alfred and **Goodwin**, William. Salts, and dinitro- and tribromo-derivatives; ethyl hexamethylacridinium iodide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (285-290); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (12-13). [1610 1630].

CYCLOIDS C₂₀H₁₇N**5.7-Diphenylpyrhydrindene**

Stobbe, Hans und **Volland**, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3973-3977).

p-Methyl- α' -phenyl- α -stilbazole
 $C_6H_5 \cdot C_5H_3N \cdot CH : CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

CYCLOID $C_{20}H_{19}N$

p-Isopropyl-quinaldyl- α -stilbazole.

Grabski, Felix v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1956-1958).

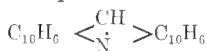
CYCLOID $C_{20}H_{25}N$

p-Methyl- α' -phenyl- α -stilbazoline.

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

CYCLOID $C_{21}H_{13}N$

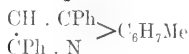
Naphthacridine



Senier, Alfred, and Goodwin, William. [α -naphthacridine, its salts and nitro-derivatives. β -naphthacridine and its platinichloride.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (288-290).

CYCLOID $C_{22}H_{21}N$

Diphenyl-methyl-*Bz*-tetrahydro-quinoline



Stobbe, Hans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3978-3981).

CYCLOID $C_{27}H_{17}N$

9-Phenyl-1.2-naphthacridine

3'-DIMETHYLAMINO, 3'-ETHYLAMINO, 2'-METHYL-3'-METHYLAMINO, 2'-METHYL-3'-ETHYLAMINO, 2'-METHYL-3'-DIMETHYLAMINO, 2'-METHYL-3'-DIETHYLAMINO, 2'-METHYL-3'-BENZYLAMINO DERIVATIVES.

Ullmann, F., Rozenbrand, M[elanie], Mühlhauser, B. und Grether, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (326-340).

CYCLOID $C_{24}H_{17}N$

2'-Methyl-9-phenyl-

1.2-naphthacridine.

Ullmann, F., Racovitza, N. A. u. Rozenbrand, Melanie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325).

3'-ACETOAMINO DERIVATIVE $C_{20}H_{20}ON_2$

also its 2'. 10-Dimethyl and 2'. 9-Dimethyl derivatives.

Ullmann, F., Racovitza, N. A. u. Rozenbrand, Melanie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325).

CYCLOID $C_{24}H_{19}N$

2'Methyl-9-phenyl-1.2-hydro-naphthacridine

3'-AMINO DERIVATIVE $C_{24}H_{20}N_2$

Ullmann, F., Racovitza, N. A. u. Rozenbrand, Melanie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325).

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM AND OXYGEN.

CYCLOID C_5H_5ON

Pyridone

SALTS.

Petrenko Kritčenko, P. and Stamoglu, F. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (706-710).

p-Oxy-pyridine

p-Methoxy- α -anilidopyridine



(α -pyridyl-*p*-anisidine)

Also the *o*-anisidine, *p*-phenetidine, and α - and β -naphthylamine derivatives.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOID $C_5H_5O_2N$ Pyrrolidine α -carboxylic acid β -NAPHTHALENE-SULPHO DERIVATIVE.

Fischer, Emil und **Bergell**, Peter. Ueber die β -Naphthalinsulfoderivate der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

 β -NAPHTHALENE-SULPHO DERIVATIVE.

Fischer, Emil and **Bergell**, Peter. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3779-3787).

CYCLOID $C_5H_5O_3N$ Oxypyrrrolidine α -carboxylic acid.

Fischer, Emil. Ueber eine neue Aminosäure aus Leim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2660-2665).

CYCLOID $C_5H_5O_2N$ Pyridine carboxylic acids. AMIDES
OF THE THREE ISOMERIDES.

Camps, Rudolf. Ueber einige Harnstoffe, Thioharnstoffe und Urethane des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

Pyridine 2 and 4-carboxylic acid

NITRILE $C_5NH_4 \cdot CN$

Camps, Rudolf. Ueber die drei isomeren Cyanide des Pyridins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (366-370).

3-AMINOPYRIDINE 4-CARBOXYLIC ACID

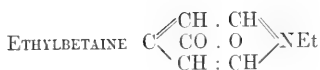
and its methyl ester.

Gabriel, S. und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

 α . α' -DIANILIDOPYRIDINE γ -CARBOXYLIC
ACID $C_{18}H_{15}O_2N_3$

also its methyl ester and anilide.

Bittner, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2933-2936).



Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

PYRIDYLCARBAMIC ACIDS

*Ethyl esters of the three isomerides.*

Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

2-PYRIDYL-PHENYL-UREA



Camps, R. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

CYCLOID $C_6H_7O_2N$

Oxymethyl-pyridone.

Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556).

CYCLOID $C_6H_{11}O_2N$

Piperidine N-carboxylic acid

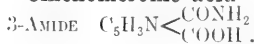
*o*-AND *p*-CHLOROPHENYL, PENTACHLOROPHENYL,*o*-, *m*-, AND *p*-TOLYL, EUGENYL,

AND THYMYL ESTERS.

Bouchetal de La Roche. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **17**, 1902, (451-453).

CYCLOID $C_7H_5O_4N$

Cinchomeronic acid



Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_8H_9O_4N$

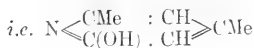
Oxymethylpyridone carboxylic acid

AND ITS SALTS α ESTER.

Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1545-1556).

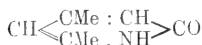
CYCLOIDS C_7H_9ON

2-Oxy-4, 5-dimethyl-pyridine



(Pseudolutidostyryl).

Knoevenagel, E[mil] und **Cremer**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2390-2396).

 ψ Lutidostyryl

Moir, James. [Formation of ψ -lutidostyryl from ethyl acetoacetate; also its 3 : 5-dibromo-, 3-nitro- and 5-nitro-derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (103-117).

 β -CYANO DERIVATIVE

Moir, James. [3-Cyano- ψ -lutidostyryl, its bromination, nitration, action of hydrobromic acid and of phosphorus pentachloride on it, and its potassium derivative; 5-cyano- ψ -lutidostyryl and its nitration; identity of von Meyer's "isomeric $C_8H_8ON_2$ " with 3-cyano- ψ -lutidostyryl.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (100-112).

Lutidone

SALTS.

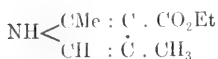


Petrenko-Kritčenko, P. and **Stamoglu**, F. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (706-710).

CYCLOIDS $C_7H_9O_2N$

2,4-Dimethylpyrrole 3-carboxylic acid

ETHYL ESTER



Knorr, L[udwig] und **Lange**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

Condensation products with :

BENZALDEHYDE, *p*-NITROBENZALDEHYDE and α -ANISALDEHYDE.

Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

2.6. Dimethylpyrrole 3-carboxylic acid

Condensation products of the ester with :

BENZALDEHYDE, *m* AND *p*-NITROBENZALDEHYDE, VANILLIN, CINNAMIC ALDEHYDE, SALICYLALDEHYDE and PIPERONAL.

Feist, Franz. Ueber Condensation von Pyrrolen und Pyrrolecarbonsäureestern mit aromatischen Aldehyden. (5. Abh. über Pyrrolerivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

CYCLOID $C_7H_{10}ClON$

Pyridine-choline chloride



ACETYL AND BENZOYL DERIVATIVES.

Litterscheid, F. M. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (77-80).

CYCLOID $C_7H_{11}O_4N$

N. Methylpyrrolidine

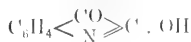
 α_1 - α_2 -dicarboxylic acid

AND ITS SALTS, METHYL ESTER ETC.

Willstätter, Richard und **Lessing**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2065-2073).

CYCLOID $C_8H_5O_2N$

Isatin



Marchlewski, L[eon] et **Buraczewski**, J[osef]. Étude sur l'Isatine. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (264-286).

——— On colouring matters obtainable by the action of Isatin on

extracts of *Isatis tinctoria*. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (227-230) (Polish and English); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (146-150, pl. IV) (Polish). [5010 5020].

Korczyński, A[ntoni] and **Marchlewski**, L[eon]. Contributions to the chemistry of Isatin. (Polish and English.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (245-260, with 3 pl.). [1570].

————— Contribution à la chimie de l'Isatine. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., A, **42**, 1902, (151-169, with 3 pl.). [1570].

ISALTINOXIME

Benzylether of Bromo, chloro and nitro is-atinoxime.

Korczyński, A. and **Marchlewski**, L[eon]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4331-4338).

CYCLOID C_8H_7ON

Indoxyl.

Vorländer, D[aniel] und **Drescher**, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1701-1702).

CYCLOID $C_8H_7O_2N$

2-Pyridyl-acrylic acid



Feist, Karl. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201).

CYCLOID $C_8H_7O_4N$

3 Methylpyridine 2,4-dicarboxylic acid.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID $C_8H_5O_3N$

2-Methylpyrrole 3,4,5-tricarboxylic acid

TRIMETHYL ESTER $C_{14}H_{19}O_6N$

Feist, Franz. (Mitbearb. v. Erich Stenger.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1558-1561).

CYCLOID $C_8H_5O_4N$

2-Dimethylpyrrole 3,4-dicarboxylic acid

THE N-AMINO DERIVATIVE $C_8H_{10}O_2N_2$
and its mono- and diethyl esters

ALSO N-BENZOYLAMINO DERIVATIVE
and its ethers.

Bülow, C[arl]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4311-4322).

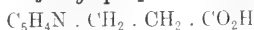
2,6-Dimethyl-4-chloro-nicotinic acid $C_8H_8O_2NCl$.

ETHYL ESTER AND ITS DOBBIE SALTS

ALSO 4-ETHOXY-2, 6-DIMETHYLNICOTINIC ACID
AND ITS SALTS.

Michaelis, A[ug.] und **Hanisch**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3156-3161).

2-Pyridyl-propionic acid



Feist, Karl. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201).

β -BROMO DERIVATIVE



α -BROMO DERIVATIVE



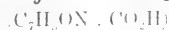
Feist, Karl. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201).

4-Ethylpyridine carboxylic acid.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1358-1367).

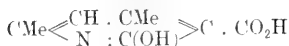
CYCLOIDS $C_8H_5O_3N$

ψ -Lutidiostyryl 5-carboxylic acid



Moir, James. [ψ -Lutidiostyryl-5-carboxylic acid and its potassium salt; the amide and its sulphate and acetyl derivative; also the 3-nitro-derivative and its reduction.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (113-116).

Oxydimethylpyridine carboxylic acid



AND ITS ETHYL ESTER AND AMIDE.

Knoevenagel, E[mil] und **Cremer**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2390-2396).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{IO}_2\text{N}$

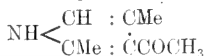
Pyridonium iodide methyl acetate

$$(\text{CH}_3)_3 : \text{N}(\text{CH}_2\text{COCH}_3)\text{I}$$

Wedekind, Edgar. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{ON}$

3.5.-Dimethyl-4-acetylpyrrole



Knorr, L[udwig] und **Lange**, H. Ueber die Bildung von Pyrrolderivaten aus Isonitrosoketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N}$

Dimethylol- α -picoline

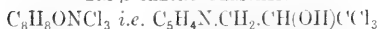


Koenigs, Wilhelm und **Happe**, Gustav. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1343-1349).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{ON}$

2-Pyridyl-isopropyl alcohol

TRI- β -CHLORO DERIVATIVE



Feist, Karl. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{13}\text{O}_4\text{N}$

N-Methylpiperidine

α_1 - α_2 -dicarboxylic acid

THE DIMETHYL ESTER $(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N})(\text{CO}_2\text{CH}_3)_2$
AND ITS IODOMETHYLATE.

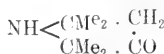
Willstätter, Richard und **Lessing**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2065-2073).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{ON}$

Tropine.

Ladenburg, A. Bildung von Tropin aus Tropidin und die Synthese des Atropins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1159-1162).

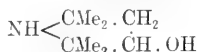
Ketopentamethyl-pyrrole tetrahydride



Pauly, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (7-130).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_{17}\text{ON}$

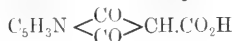
3-Oxy-2.2.5.5-tetramethyl-pyrrole



Pauly, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (77-130, mit 1 Taf.).

CYCLOID $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4\text{N}$

Pyrindandion carboxylic acid



THE METHYL ESTER.

Bittner, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1411-1413).

CYCLOID $\text{C}_9\text{H}_7\text{ON}$

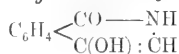
o-Oxy-quinoline

α -CHLORO, α -AMINO, α -MONOMETHYLAMINO
DERIVATIVES OF THE METHYL ETHER.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOIDS $\text{C}_9\text{H}_7\text{O}_2\text{N}$

4-Oxyisocarbostyryl

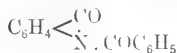


AND ITS METHYL ETHER $\text{C}_9\text{H}_6(\text{OMe})\text{ON}$

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430).

Acetantranil $C_6H_4 < \begin{smallmatrix} CO \\ N \end{smallmatrix} . CO . CH_3$

also **BENZOYLANTHRANIL**



and their derivatives.

Anschütz, R[ichard], **Schmidt**, O. und **Greiffenberg**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3477-3480).

CYCLOID $C_9H_7O_3N$

Indoxylic acid



N-ACETYL DERIVATIVE OF THE ETHYL ESTER



Vorländer, D[aniel]. **Indoxylbildung aus Phenylglycin-o-carbonsäure**. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1683-1698).

CYCLOID $C_9H_5O_4N$

3.5-Dimethylpyridine

2.4-dicarboxylic acid.

Wolff, L. **Liebigs Ann. Chem.**, Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID $C_8H_7O_6N$

2-Methylpyridine tricarboxylic acid



Dobbie, James J. and **Lauder**, Alexander. [Oxidation of 2-methylpyridine-tricarboxylic acid, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (151-154); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (252).

CYCLOID $C_8H_{11}O_2N$

3.4.5-Trimethylnicotinic acid



Wolff, Ludwig. **Liebigs Ann. Chem.**, Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID $C_9H_{11}O_8N$

N-Methylpyrrolidine

$\alpha_1, \alpha_1, \alpha_2, \alpha_2$ -**tetracarboxylic acid**

TETRA-METHYL-TETRAMIDE



Willstätter, Richard und **Lessing**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2065-2073).

CYCLOID $C_9H_{13}ON$

Monomethylol- γ -methyl- β -ethylpyridine



Koenigs, Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1349-1357).

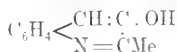
CYCLOID $C_{10}H_7ON$

o-Quinoline carboxylic aldehyde.

Howitz, Joh. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1273-1275).

CYCLOID $C_{10}H_9ON$

3-Oxy-2-methyl-quinoline

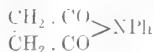


(*β -Oxyquinaldine*) Synthesis.

Koenigs, Wilhelm und **Stockhausen**, Ferdinand. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2554-2562).

CYCLOID $C_{10}H_5O_2N$

Phenylsuccinimide



Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [Determination of the stability constants of phenylsuccinimide and its derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

Dioxyquinaldine.

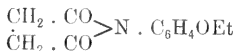
MONOMETHYL ETHER

(Hydroxy-methoxy-quinaldine.)

Book, G. Ueber die Reaction von Aceton gegen Nitroopiansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502).

CYCLOID C₁₀H₉O₃N*p*-Oxyphenyl-succinimide

ETHYL ETHER



Gilbody, A. W. and **Sprankling, C. H. G.** [Pyrantin (*p*-ethoxyphenylsuccinimide) and its stability constant.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

CYCLOID C₁₀H₉O₃N3.5-Dimethylpyridine
tricarboxylic acid

also 3.5-DIMETHYL-PYRIDINE 2.4-DICARBOXYLIC ACID

Wolff, Ludwig. [2. Abh.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID C₁₀H₉O₃N

Pyrrole-2.4-diacetic-3.5-dicarboxylic acid.

Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1556-1557).

CYCLOID C₁₀H₁₁O₂N

Tetrahydroquinoline

o-, *m*-, and *p*-carboxylic acidsAND THEIR NITROSAMINES C₁₀H₁₁O₃N₂

Fischer, Otto und **Endres, Rudolph.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2611-2614).

CYCLOID C₁₀H₁₁O₄N

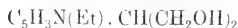
Trimethylquinolinic acid



Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

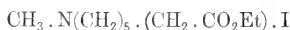
CYCLOID C₁₀H₁₅O₂N

Dimethylol-γ-methyl-β-ethyl-piperidine

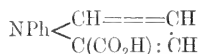


AND ITS SALTS.

Koenigs, Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1349-1357).

CYCLOID C₁₀H₂₀IO₂N*N*-Methyl-piperidinium iodide ethyl acetate

Wedekind, E[dgar] und **Oechslen, R.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1075-1080).

CYCLOID C₁₁H₉O₂N*N*-Phenyl-pyrrole α-carboxylic acid

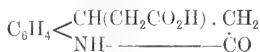
Pictet, Amé und **Steinmann, A.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2529-2534).

CYCLOID C₁₁H₁₁ON*n*-Ethylquinolone*ana* and *p*-DINITRO DERIVATIVES

Decker, Hermann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (300-303).

CYCLOID C₁₁H₁₁O₃N

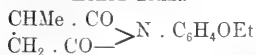
Hydrocarbostyryl-γ-acetic acid

ALSO ITS COPPER SALT AND METHYL ESTER
AND *p*-NITRO DERIVATIVE.

Schroeter, G[eorg] und **Meerwein, Hans.** Ueber nitrirte β-Phenylglutarsäuren und deren Reduktionsproducte. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2073-2078).

Methyl-*p*-oxyphenylsuccinimide

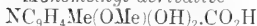
ETHYL ETHER



Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [Methylpyrantin (methyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide) and its stability constant.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

CYCLOID C₁₁H₁₁O₅N**Trioxo-dihydroquinaldine carboxylic acid.**

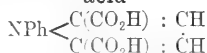
Monomethyl derivative



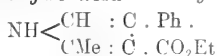
Book, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502).

CYCLOID C₁₁H₁₃O₂N**N-Methyl-tetrahydroquinoline***o*-, *m*-, and *p*-carboxylic acids.

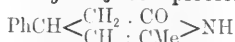
Fischer, Otto und **Endres**, Rudolph. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2611-2614).

CYCLOID C₁₂H₉O₄N**N-Phenyl-pyrrole $\alpha\alpha'$ -dicarboxylic acid**

Pictet, Amé und **Steinmann**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2529-2534).

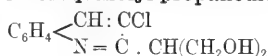
CYCLOID C₁₂H₁₁O₂N**3-Phenyl-5-methylpyrrole****4-carboxylic acid.** Ethyl ester.

Knorr, [udwig] und **Lange**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

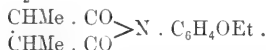
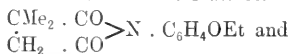
CYCLOID C₁₂H₁₃ON **γ -Phenyldihydro- α -picolone**

Knoevenagel, E[mil] und **Brunswig**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2172-2184).

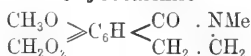
(D-3218)

CYCLOID C₁₂H₁₂O₂NCl**Chloroquinolyl-propanediol**(Dimethylol- β -chloroquinaldine).

Koenigs, Wilhelm und **Stockhausen**, Ferdinand. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2554-2562).

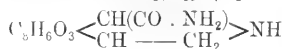
CYCLOID C₁₂H₁₃O₃N**Dimethyl-*p*-oxyphenylsuccinimide** ETHYL ETHERThe *as*- and *s*-derivatives.

Gilbody, A. W. and **Sprankling**, C. H. G. [*as*-Dimethylpyrantin and *cis*- and *trans-s*-dimethylpyrantin (dimethyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimides) and their stability constants.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

CYCLOID C₁₂H₁₃O₄N**Oxycotarnine**

AND ITS BROMO DERIVATIVE.

Freund, Martin und **Wulff**, Georg. Zur Kenntniss des Cotarnins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1737-1739).

HYDROCOTARNINE CARBONAMIDEMETHYLODIDE C₁₄H₁₉O₄N₂I i.e.

and the corresponding thiocarbonimide.

Freund, Martin und **Bamberg**, Paul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739-1754).

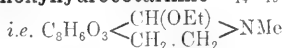
CYCLOID C₁₂H₁₅O₂N**N-Ethyltetrahydroquinoline***o*-, *m*-, and *p*-carboxylic acids.

Fischer, Otto und **Endres**, Rudolph. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2611-2614).

CYCLOID $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}$

ETHYL DERIVATIVE

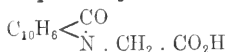
Ethoxyhydrocotarnine $C_{14}H_{19}O_4N$



Freund, Martin und **Bamberg, Paul**.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1739-1754).

CYCLOID $C_{13}H_9O_3N$

peri-Naphthostyrylacetic acid



and its salts and ester.

Schroeter, G[eorg] und **Rössler**, Hubert. Studien über das Naphtostyryl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218-4224).

CYCLOID $C_{13}H_{11}ON$

ω -Benzoyl- α -picoline

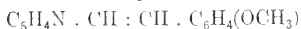
p-NITROPHENYL DERIVATIVE



Knick, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1162-1166).

***p*-Oxy- α -stilbazole**

Methyl ether.

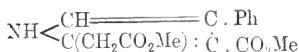


Bialon, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2786-2790).

CYCLOID $C_{13}H_{11}O_4N$

4-Carboxy-3-phenyl-5-pyrrolyl-acetic
acid

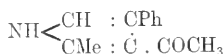
DIMETHYL ESTER.



Knorr, L[udwig] und **Lange**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

CYCLOIDS $C_{13}H_{13}ON$

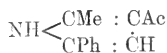
3-Phenyl-5-methyl-4-acetyl-pyrrole



ALSO THE 4-BENZOYL COMPOUND.

Knorr, L[udwig] und **Lange**, H.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2998-3008).

Phenylmethyldipyrrolyl methyl ketone



(2-Phenyl-5-methyl-4-acetyl-pyrrole).

March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci.,
134, 1902, (843-845).

Phenyl- α -picolylalkine



p-NITRO and *p*-AMINO derivatives.

Knick, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1162-1166).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{O}_2\text{N}$

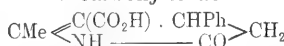
1-Phenyl-2, 5-dimethylpyrrole
3-carboxylic acid

CONDENSATION PRODUCT OF THE ESTER WITH
BENZALDEHYDE.

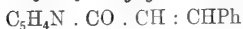
Feist, Franz. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

CYCLOID $C_{13}H_{13}O_3N$

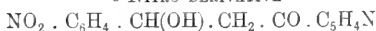
γ -Phenyldihydro- α -picolone

 β -carboxylic acid

Knoevenagel, E[mil] und **Brunswig**, R.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2172-2184).

CYCLOID C₁₄H₁₁ON **α -Pyridyl styryl ketone**AND TWO ISOMERIC *o*-NITRO DERIVATIVES.

Engler, C. und Engler, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

CYCLOID C₁₄H₁₃O₂N **β -Oxy-phenylethyl pyridyl ketone***o*-NITRO DERIVATIVE

Engler, C. und Engler, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

CYCLOID C₁₄H₁₅ON***p*-Tolyl- α -picolylalkine**

AND ITS SALTS.

Dierig, Wolfgang. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2774-2779).

Phenyl- α , γ -lutidylalkine*p*-AMINO AND *p*-NITROPHENYL DERIVATIVES AND THEIR SALTS.

Knick, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2790-2793).

 α -Oxypropyl- α' -phenylpyridine ω -TRICHLOR DERIVATIVE

Olendorff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782-2786).

CYCLOID C₁₅H₁₁O₄N**3-*p*-Oxyphenyl -7,8-dioxycarbostyryl.**

TRIMETHYL ETHER

(Methoxyphenyl-dimethoxy-carbostyryl)

Pschorr, R[obert], Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

(D-3218)

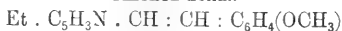
CYCLOID C₁₅H₁₃O₄N **γ -Phenyl-lutidine carboxylic acid***p*-CHLORO DERIVATIVE C₁₅H₁₂O₄NCl

AND ITS ETHYL ESTER.

Walther, R. von und Raetze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

CYCLOID C₁₅H₁₅ON***p*-Oxy- β -ethyl- α -stilbazole**

METHYL ETHER



Bialon, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2786-2790).

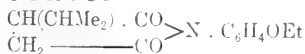
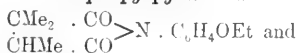
CYCLOIDS C₁₅H₁₃O₄N***o*-Tolyl-2,5-dimethylpyrrole****3,4-dicarboxylic acid**

AND THE AMINOTOLYL DERIVATIVE.

Bülow, Carl und List, Georg. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681-688).

henyldihydrolutidine carboxylic acidETHYL ESTER OF *p* CHLOROPHENYL DERIVATIVE

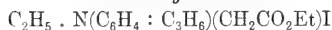
Walther, R[einh.] von und Raetze, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (258-290).

CYCLOIDS C₁₅H₁₅O₃N**Trimethyl-pyranthin and Isopropylpyranthin.**

Gilbody, A. W. and Sprankling, C. H. G. [Trimethylpyranthin and isopropylpyranthin (trimethyl- and isopropyl-*p*-ethoxyphenylsuccinimide) and their stability constants.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (787-806).

CYCLOID $C_{15}H_{22}O_2NI$

**N-Ethyltetrahydroquinolinium-
iodide ethylacetate**



Wedekind, E[dgar] und **Oechslen**, R.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1075-1080).

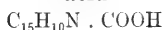
CYCLOID $C_{16}H_{11}O_6N$

Berberidic acid.

Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. . . . Berberidic acid [and its oxydation]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (157-160); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (255-256).

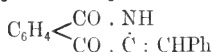
CYCLOIDS $\text{C}_{16}\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N}$

Fluorenonequinoline carboxylic acid



Diels, Otto und Strachlin, Otto.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(3275-3284).

Benzylidene-oxy-isocarbostyryl



Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2421-2430).

CYCLOID $C_{16}H_{19}O_3N$

γ -isoPropylphenyldihydro- α -picolone
 β -carboxylic acid

ETHYL ESTER $C_{18}H_{23}O_3N$

Knoevenagel, E[mil] und Brunswig, R.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2172-2184).

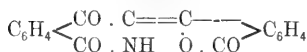
CYCLOID $C_{16}H_{24}O_2NI$

**N-Benzylpiperidoniumiodide
ethylacetate.**

Wedekind, Edgar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

CYCLOID $C_{17}H_9O_4N$

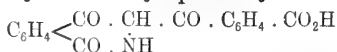
PHthalide DERIVATIVE OF 4-Oxy-iso-CARBOSTYRIL



Gabriel, S[iegmund] und **Colman**, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2421-2430).

CYCLOID $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{O}_6\text{N}$

Oxyisocarbostyrylphthaloylic acid



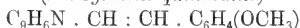
Gabriel, S[iegmond] und Colman, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2421-2430).

CYCLOID $C_{17}H_{13}ON$

Oxybenzylidene-quinaldine

METHYL ETHER

(Anisylidene-quinaldine)



AND ITS SALTS.

Bialon, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2786-2790).

CYCLOID $\text{C}_{17}\text{H}_{15}\text{O}_8\text{N}$

Corydalic acid.

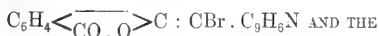
Dobbie, James, J. and Lauder, Alexander. [Oxidation of corydillie acid, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (155-156); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (252).

CYCLOID $C_{17}H_{17}O_2N$

Apomorphine $C_{17}H_{15}(OH)_2N$

AND ITS DIBENZOYL, TRIBENZOYL, BENZOYL
ACETYL, BENZOYL-METHYL, MONO AND
DIMETHYL, METHYLDIACETYL DERIVATIVES,
ETC.

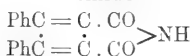
Pschorr, R[obert], Jaeckel, B. und Fecht, H. Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377-4392).

CYCLOID C₁₈H₁₁O₂N**Quinophthalone**BROMOQUINOPHTHALONE C₁₈H₁₀O₂NBr *i.e.*TETRABROMIDE C₁₈H₁₁O₂NBr₄ andPERBROMIDE C₁₈H₁₁O₂NBr₆

Eibner, A[lex.] und **Merkel**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662).

Isoquinophthalone.

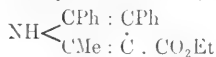
Eibner, A[lex.] und **Merkel**, H. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2297-2301).

Diphenyltetrene dicarboxylic acid imide

Lanser, Th. und **Halvorsen**, B. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1407-1411).

CYCLOID C₁₈H₁₅O₂N**2-Methyl-4, 5-diphenylpyrrole 3-carboxylic acid**

Feist, Franz. (Mitbearb. v. Erich Stenger.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1558-1561).

2. 3.-Diphenyl-5-methylpyrrole 4-carboxylic acid Ethyl ether

Knorr, L. und **Lange**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

CYCLOID C₁₈H₁₅O₅N**N, β'-Diphenylpyrrolidone α.α'-dicarboxylic acid**

AND ITS METHYL AND ETHYL ESTERS ALSO THE α'-MONOCARBOXYLIC ACID.

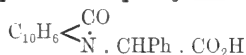
Conrad, M. und **Reinbach**, A. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

CYCLOID C₁₈H₁₇O₆N**Corydic acid.**

Dobbie, James J. and **Lauder**, Alexander. [Oxidation of corydic acid, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (156); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (252).

CYCLOID C₁₉H₁₃O₂N**Toluquinophthalone**TETRABROMIDE C₁₉H₁₃O₂NBr₄

Eibner, A[lex.] und **Merkel**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662).

CYCLOID C₁₈H₁₃O₃N**Naphthostyryl-phenylacetic acid**

Its salts and ester.

Schroeter, G[eorg] und **Rössler**, Hubert. Studien über das Naphthostyryl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4218-4224).

CYCLOID C₁₉H₁₅ON**α'-Phenyl-α-p-oxystilbazole**

METHYL ETHER



ALSO ITS SALTS.

Ollendorff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782-2786).

CYCLOIDS C₁₉H₁₇ON**α'-Phenyl-α-o-nitrophenylpicoly-alkine C₁₉H₁₅N₂O₃**

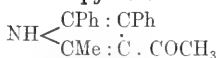
AND ITS SALTS.

Thoraus, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (415-419).

THE *p*-NITROPHENOL MITTE

Ollendorff, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2782-2786).

2. 3-Diphenyl-4-acetyl-5-methyl-pyrrole

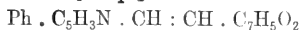


ALSO 2. 3-DIPHENYL-4-CINNAMOYL-5-METHYL-PYRROLE.

Knorr, L. und Lange, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2998-3008).

CYCLOID $\text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{O}_2\text{N}$

α' -Phenyl- α -piperonal-alkidine



AND ITS SALTS.

Thoraus, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (415-419).

CYCLOID $\text{C}_{25}\text{H}_{13}\text{O}_3\text{N}$

$\alpha\beta$ -Benzoylene- α , β -phthalyl-N-phenylpyrrole.

Stadler, Wilh. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3957-3964).

CYCLOIDS CONTAINING ONE ATOM OF NITROGEN AND SULPHUR.

CYCLOID $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{NIS}$

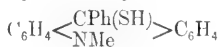
Thio-N-methyl-pyridone iodo-methylate



Fischer, Otto. Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf N-Alkyl-Pyridone und -Chinolone. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOID $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{NS}$

Phenyl-N-methyl-thioacridol



and its PHENYL ETHER.

Hantzsch, A. und Horn, Arthur. Ueber Pseudoammoniumbasen und Derivate derselben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (877-883).

CYCLOIDS CONTAINING ONE ATOM OF NITROGEN, SULPHUR, AND OXYGEN.

CYCLOID $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{NS}_2$

α, α' -Dithiopyridine γ -carboxylic acid

The SALTS and METHYL ESTER.

Bittner, K. Ueber einige Derivate der α, α' -Dichlorisonicotinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2933-2936).

CYCLOID $\text{C}_9\text{H}_7\text{ONS}$

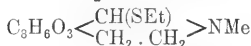
o-Oxy- α -thioquinoline

METHYL ETHER.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{NS}$

Ethylmercaptophydrocotarnine



Freund, Martin und Bamberg, Paul. Zur Kenntniss des Cotarnins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1739-1754).

CYCLOID $\text{C}_{21}\text{H}_{13}\text{O}_6\text{NS}_2$

β -Naphthacridine 3.10-disulphonic acid and

α -Naphthacridine 2.11-disulphonic acid.

Möhlau, Richard und Haase, O. Ueber Naphtacridindisulfosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4172-4177).

CYCLOIDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS.

CYCLOID $\text{C}_2\text{H}_3\text{N}_2$

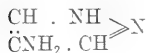
Pyrro-diazole.

Wheeler, Henry L. und Beardsley, Alling P. On the action of phenylhydrazine on acylthiocarbamic and acylimidothiocarbamic esters. Pyrro- α , β' -diazole derivatives. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 92; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

CYCLOID $C_3H_4N_2$

Pyrazole

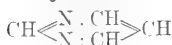
4-AMINO DERIVATIVE



Wollers, Georg. Ueber Diazoisonitroso-methyluracil und 4-Aminopyrazol. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **323**, 1902, (279-283).

CYCLOID $C_4H_4N_2$

Pyrimidine



Byk, Alfred. Zur Kenntniss einiger Pyrimidinderivate. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (51). 22 cm.

CYCLOID $C_5H_6N_2$

Methylpyrimidine

PENTACHLORO DERIVATIVE $C_5HCl_5N_2$

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1569-1575).

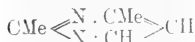
DIAMINO-BROMO DERIVATIVE



Gabriel, [Siegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1569-1575).

CYCLOID $C_6H_8N_2$

2,4-Dimethylpyrimidine



ALSO 6-AMINO, 6-ANILIDO, 6-CHLORO AND 6-THIO DERIVATIVES.

Schmidt, K. F. M. Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1575-1579).

CYCLOID $C_8H_{10}N_2$

Dihydrodinethylpyrazine



Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3805-3811).

CYCLOID $C_6H_{14}N_2$

Pipecolyl-hydrazine

AND ITS PICRATE.

Ostoja Balicki, G. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2780-2782).

CYCLOID $C_7H_8N_2$

Phenyldiazomethane



Hantzsch, A. und **Lehmann**, Martin. Ueber Azotate (Diazotate) der Fettreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (897-905).

CYCLOID $C_7H_8N_2$

Merimine

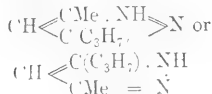


AND ITS SALTS.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Abkömmlinge der Cinchonmeronsäure. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_7H_{12}N_2$

Methylpropylpyrazole



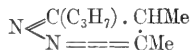
Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim., sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

CYCLOID $C_8H_8N_2$ β -Methylbenzimidazole

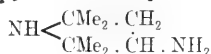
DERIVATIVES OF.

Baczyński, W. and **Niementowski**, S[tefan]. Études sur la bromuration des benzimidazols. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad. A, **42**, 1902, (324-391).

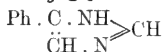
————— Bromierung der Benzimidazole. (Polish and German.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (421-435).

CYCLOID C₈H₁₄N₂**2, 3-Dimethyl-4-propyl-pyrazole**

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1100-1106).

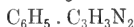
CYCLOID C₈H₁₈N₂**3-Amino-2 . 2 . 5 . 5-tetramethyl-pyrrole tetrahydride**

Pauly, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (7-130).

CYCLOIDS C₉H₈N₂**Phenylglyoxaline**

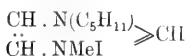
AND ITS PLATINUM SALT.

Pinner, A. Ueber Glyoxaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4131-4142).

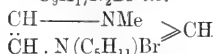
5 (3) Phenylpyrazole

ITS NITRO, DINITRO, AMINO AND VARIOUS OTHER DERIVATIVES.

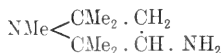
Buchner, Eduard und **Hachumian**, Christophor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (37-42).

CYCLOIDS C₉H₁₈N₂**Amylgyoxaline methylo-iodide**

Pinner, A[dolf] und **Schwarz**, R. Ueber Pilocarpin. Constitution des Alkaloids. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2441-2459).

Methyl-glyoxaline amylobromide

Pinner, A[dolf] und **Schwarz**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2441-2459).

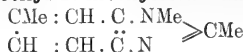
CYCLOID C₉H₂₀N₂**3-Amino-1 . 2 . 2 . 5 . 5-pentamethyl-pyrrole tetrahydride**

Pauly, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (7-130).

CYCLOID C₁₀H₈N₂**2-Phenyl-pyrimidine**

THE 5-BROMO AND 5-CHLORO DERIVATIVES.

Kunckell, Franz und **Zumbusch**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3164-3168).

CYCLOID C₁₀H₁₂N₂**α, μ-Methyl-N-methyltolimidazole**

AND ITS SALTS.

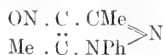
Fischer, O[tto] und **Rigaud**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1258-1265).

CYCLOID C₁₁H₁₀N₂**4.2-Methyl-phenyl-pyrimidine.**

Schmidt, K. F. M. Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1575-1579).

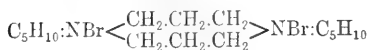
CYCLOID C₁₁H₁₂N₂**1-Phenyl-3, 5-dimethyl-pyrazole**

4-NITROSO DERIVATIVE



also the corresponding 4-nitro derivative and 3.5. dimethyl-4-nitrosopyrazole.

Wolff, Ludwig. Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

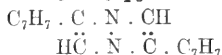
CYCLOID C₁₆H₃₂N₂Br₂**Dimethylmethylenedipiperidyl-
bromide**

and its gold salt.

Scholtz, M[ax]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3047-3055).

CYCLOID C₁₆H₁₄N₂**Phenyldihydrophenazine**

Kehrmann, F. Ueber die Constitution der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe und ihre Beziehungen zu den Azoniumkörpern. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

CYCLOID C₁₈H₁₆N₂**2.5-Di-p-tolylpyrazine**

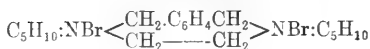
Kunckell, F. und Vossen, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2294-2295).

CYCLOID C₂₀H₂₀N₂**Dicamphenoisopyrazine.**

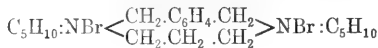
Einhorn, Alfred und Jahn, Stephan. Zur Kenntniss des Aminocampfers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3657-3668).

CYCLOID C₂₀H₂₄N₂**Ethylene-bis-tetrahydroisoquinoline**

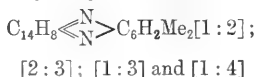
Wedekind, E. Sur une nouvelle isomérisation de l'azote asymétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1356-1359).

CYCLOID C₂₀H₃₂N₂Br₂**Ethylene-o-xylylene-dipiperidyl-
bromide**

Scholtz, M[ax]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3047-3055).

CYCLOID C₂₁H₃₄N₂Br₂**Trimethylene-xylylene-dipiperidyl-
bromide**

Scholtz, M[ax]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3047-3055).

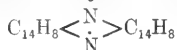
CYCLOID C₂₂H₁₆N₂**Xylenephenanthrazine**

Noelting, E. und Thesmar, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

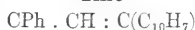
CYCLOID C₂₂H₁₈N₂**2,4,6-Triphenyl-3,4-dihydropyrimidine**

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

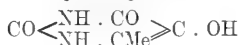
Kunckell, F[rantz] und Sarfert, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3169).

CYCLOID C₂₈H₁₆N₂**Diphenanthrylene-azotide**

Pschorr, R. Ueber das 9-Amino-10-Oxyphenanthren (Vahlens „Morphigenin“) und 9-10-Diaminophenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2729-2740).

CYCLOID $C_{32}H_{24}N_2$ **Diphenylnaphthylhydihydropyridazine**

Smith, Alexander und McCoy, H. N. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2169-2171).

CYCLOID $C_5H_6O_3N_2$ **Oxymethyluracil**

and its acetyl-derivative.

Behrend, Robert und Grünwald, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (178-204).

CYCLOIDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.**CYCLOID $C_3H_4O_2N_2$ Hydantoin.**

Wheeler, Henry L. und Johnson, Triat B. On the molecular rearrangement of thiocyanacetanilides into labile pseudo thiohydantoins; and, on the molecular rearrangement of the latter into stable isomers. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 97; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

CYCLOIDS $C_4H_4O_2N_2$ **5 (3) Pyrazole carboxylic acid.**

Buchner, Eduard und Hachumian, Christophor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (37-42).

Dioxypyrimidine

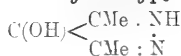
DIAMINO DERIVATIVE.

Schottländer, Friedrich. Ein Beitrag zur Kenntnis des 4, 5-Diamino-2, 6-dioxypyrimidins. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (54). 22 cm.

CYCLOID $C_5H_6O_2N_2$ **β -Methyluracil**

NITRO DERIVATIVE (1-Methyl- 2, 6-dioxy-5-nitropyrimidine).

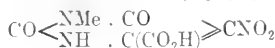
Behrend, Robert und Thurm, Richard. Ueber die Constitution der Alkylderivate des Methyluracils und der δ Methylharnsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (160-178).

CYCLOID $C_5H_6ON_2$ **3. 5-Dimethyl-4-oxypyrazole**

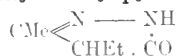
Sachs, Franz und Röhmer, Alfred. Ueber Triketone. II. Methylphenyltriketon (Phenyltriketobutan). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3307-3319).

CYCLOID $C_6H_6O_4N_2$ **β -Methyluracil carboxylic acid**

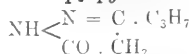
NITRO DERIVATIVE $C_6H_5O_6N_3$ i.e.



Behrend, Robert und Thurm, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (160-178).

CYCLOID $C_6H_{10}ON_2$ **3-Methyl-4-ethyl-pyrazolone**

Locquin, René. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

3-n-Propylpyrazolone

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

——— Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1095-1100).

CYCLOIDS $C_7H_6ON_2$ **N.-Oxyindazole**

and its nitroso derivative.

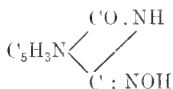
Bamberger, Eug[en] und **Demuth**, Ed.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1885-1896).

Cinchomeronimidine

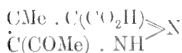
and its salts.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2831-2852).

ISONITROSO DERIVATIVE



Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J.
II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_7H_8O_3N_2$ **4-Methyl-3-acetyl-pyrazole
5-carboxylic acid****ETHYL ESTER**

and its silver salt and oxime.

Klages, August, J. prakt. Chem.,
Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (387-393).

*Ester and 4 Methylpyrazole-3 5-di-
carboxylic acid.*

Wolf, Ludwig. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

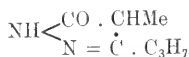
CYCLOID $C_7H_{10}O_2N_2$ **1-Methyl-3-ethyluracil**

NITRO DERIVATIVE

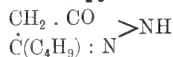
(1-Methyl-3-ethyl-2, 6-dioxy-5-nitro-
pyrimidine)

also 3-methyl-1-ethyluracil.

Behrend, Robert und **Thurm**, Richard.
Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902,
(160-178).

CYCLOIDS $C_7H_{12}ON_2$ **4-Methyl-3-propyl-pyrazolone**

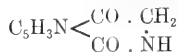
Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris,
Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1100-
1106).

3-Isobutylpyrazolone

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris,
Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902,
(1088-1095).

CYCLOID $C_8H_6ON_2$ **Ketodihydroquinazoline.**

Bogert, Marston Taylor and **Hand**,
William Flower. The syntheses of
alkylketodihydroquinazolines from an-
thranilic nitrile. New York, N.Y.,
Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ.,
No. 70; J. Amer. Chem. Soc., Easton,
Pa., **24**, 1902, (1031-1050).

CYCLOID $C_8H_6O_2N_2$ **1. 4-Dioxycopyrine**

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1358-1367).

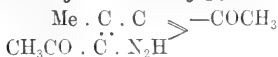
CYCLOID $C_8H_6O_4N_2$

3-Pyridylglycocoll 4-carboxylic acid.

Gabriel, S. und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOIDS $C_8H_{10}O_2N_2$

4-Methyl-3,5-diacetylpyrazole



also 4 Phenyl-3,5-diacetylpyrazole.

Wolf, Ludwig, Liebigs, Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_8H_{10}O_5N_2$

4-Methyl-5-acetyl-pyrazoline 3,5-dicarboxylic acid

METHYL ESTER $C_{10}H_{14}O_5N_2$

Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

CYCLOIDS $C_8H_{12}O_2N_2$

3. 4.-Dimethyl-1-ethyluracil

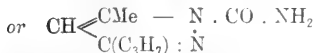
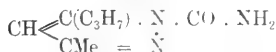
(3. 4.-Dimethyl-1-ethyl-2. 6-dioxypyrimidine)

also 1. 4. DIMETHYL-3-ETHYLURACIL.

Behrend, Robert und Thurm, Richard, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (160-178).

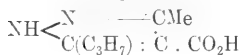
Methylpropylpyrazole carboxylic acid

AMIDE



Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

3-Methyl-5-n-propylpyrazole 4-carboxylic acid

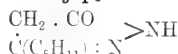


and its methyl ester.

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1095-1100).

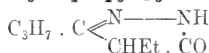
CYCLOIDS $C_8H_{14}ON_2$

3-n-Amylpyrazolone



Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1088-1095).

4-Ethyl-3-propyl-pyrazolone



Locquin, René. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

CYCLOID $C_8H_6O_4N_2$

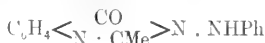
1. 4. 3. Dioxycopyrine carboxylic acid. METHYL ESTER.

Gabriel, S[iegmond] und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1358-1367).

CYCLOID $C_8H_8ON_2$

2-Methyl-4-ketoquinazoline

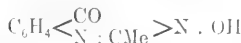
3 PHENYLAMINO DERIVATIVE



Anschütz, R[ichard], Schmidt, O. und Greiffenberg, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3480-3485).

CYCLOID $C_8H_6O_2N_2$

3-Oxy-2-methyl-4-ketoquinazoline

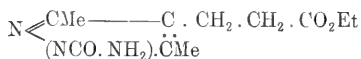


Anschütz, R., Schmidt, O. und Greiffenberg, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3480-3485).

CYCLOID $C_9H_{12}O_4N_2$

Carboxydimethylpyrazylpropionic acid

AMIDE OF THE MONOETHYL ESTER

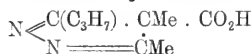


March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

CYCLOID $C_9H_{14}O_2N_2$

3. 4-Dimethyl-5-propylpyrazole

4-carboxylic acid



Methyl ester.

Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1100-1106).

CYCLOIDS $C_{10}H_8O_2N_2$

5,3-Phenylpyrazole carboxylic acid



and its methyl and ethyl esters.

Buchner, Eduard und **Lehmann**, Louis. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (35-37).

1-Phenyl-3-methyl-4-ketopyrazolone-(5)

also its Diethylamidoaniline and Dimethylamidoaniline derivatives.

Sachs, Franz und **Barschall**, Hermann. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1437-1439).

CYCLOID $C_{10}H_{12}O_2N_2$

Dimethylldiacetylpyrazine.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

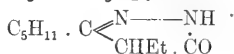
CYCLOID $C_{10}H_{14}ON_2$

N. N'-Dimethylldihydrotolimidazol.

Fischer, O[tto] und **Rigaud**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1258-1265).

CYCLOID $C_{10}H_{16}ON_2$

4-Ethyl-3-amyl-pyrazolone



Locquin, René. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (108-110).

CYCLOID $C_{11}H_8O_2N_2$

2-Phenyl-pyrimidine 6-carboxylic acid

5-BROMO DERIVATIVE $C_{11}H_7O_2N_2Br$ i.e.

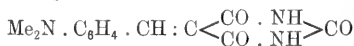
also 2-Phenyl-5-chloro-pyrimidine carboxylic acid and 2-Phenyl-5-amino-pyrimidine carboxylic acid and their Benzamidinesalts.

Kunckell, Franz und **Zumbusch**, L. Ueber die Einwirkung von Mucobrom- und Mucochlor-Säure auf Benzamidin. (Vorl. Mitt.) Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3164-3168).

CYCLOID $C_{11}H_8O_3N_2$

Benzylidene-barbituric acid

p-DIMETHYLAMINO DERIVATIVE



Sachs, Franz und **Lewin**, Willy. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3569-3578).

CYCLOID $C_{11}H_8O_4N_2$

4-Phenylpyrazole dicarboxylic acid

DIETHYL ESTER $C_{15}H_{16}O_4N_2$

Behaghel, Wilhelm und **Buchner**, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (34-35).

Buchner, Eduard und **Schröder**, Heinrich. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

ETHYLMETHYL ESTER $C_{14}H_{14}O_4N_2$

Buchner, Eduard und **Heide**, Carl von der. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (31-34).

CYCLOID $C_{11}H_{10}O_2N_2$

Methyl-aceto-quinoxaline

The PHENYLHYDRAZONE $C_{17}H_{15}N_4$

NITROPHENYLHYDRAZONE, OXIME and

SEMICARBAZONE, $C_{12}H_{13}ON_5$

Sachs, Franz und Röhrner, Alfred.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(3307-3319).

CYCLOID $C_{11}H_{10}O_4N_2$

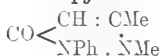
Cinchomeronylglycine ester

 $C_5H_3N(CO)_2N \cdot CH_2 \cdot CO_2Et$

Gabriel, [Siegmond] und Colman, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1358-1367).

CYCLOID $C_{11}H_{12}ON_2$

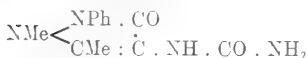
Antipyrine



Reychler, A. Sur quelques sels
d'antipyrine. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (612-615). [1764].

Sawa, Seitarō. Are caffeine and anti-
pyrin in high dilutions poisonous to
plants? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**,
1902, (411-412).

ANTIPIRYL-UREA



Jaffe, M[ax]. Antipyrinlarnstoff, ein
Stoffwechselderivat des Pyramidons.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(2891-2895).

CYCLOIDS $C_{12}H_8ON_2$ 6-Oxy-isoquino- β -pyridine

and 6-CHLORO DERIVATIVE.

Marckwald, W[illy] und Dettmer, H.
Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902,
(296-302).

Oxyphenazine

and its 2 amino derivative

also 2, 3-DIOXYPHENAZINE.

Ullman, F. und Mauthner, F. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4302-
4306).

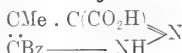
CYCLOID $C_{12}H_{10}O_3N_2$ 4-Phenylpyrazole 3.5-acetylcarb-
oxylic acid.

and THE ETHYL ESTER.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

4-Methyl-3-benzoylpyrazole

5-carboxylic acid

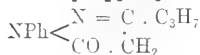


and THE ETHYL ESTER

also 5-BENZOYLPIRAZOL 3.4-DICARBOXYLIC

ACID $C_{12}H_8O_5N_2$

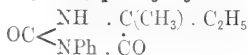
Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_{12}H_{14}ON_2$ 1-Phenyl-3-*n*-propyl-pyrazolone

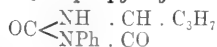
Bouveault, L. et Bongert, A. Paris,
Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902,
(1095-1100).

CYCLOIDS $C_{12}H_{14}O_2N_2$

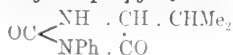
Methylethylphenylhydantoin



Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

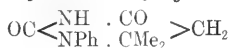
Phenyl-*n*-propyl-hydantoin

Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

Phenyl-*iso*-propylhydantoin

Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

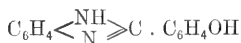
1-Phenyl-4-dimethylhydrouracil



Slimmer, Max D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (400-410).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{ON}_2$

o-Oxybenzenyl-o-phenylene-diamine



Pawlewski, Br. Chem. pols. Warszawa, **2**, 1902, (409-413).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{O}_5\text{N}_2$ 4-Phenyl-5-acetyl-pyrazoline
2. 5-dicarboxylic acid

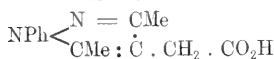
METHYL ESTER $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_5\text{N}_2$

and its phenyl-hydrazone.

Buchner, Eduard und Schröder, Heinrich. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (782-790).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{O}_2\text{N}_2$

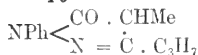
1-Phenyl-3.5-dimethyl-4-pyrazyl-acetic acid



March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{ON}_2$

1-Phenyl-4-methyl-3-propyl-pyrazolone



Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1100-1106).

CYCLOID $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{O}_5\text{N}_2$ Ethyl α -phenyloxydiazomalonate.

Curtiss, Richard Sydney. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (315-326).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{ON}_2$ α and β -Phenyl-oxyquinoxaline

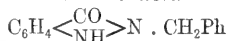
O-AMINO-PHENYL-OXYCHLOROQUINOXALINE



Korczyński, A. und Marchlewski, L[eon]. Zur Kenntniss des Isatins. (10. Mitt.) I. II. Benzylirung des Isatinoxims und seiner Derivate. Benzyläther des Isatinoxims. III. Absorption der violetten und ultravioletten Strahlen durch Isatin und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (4331-4338).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{ON}_2$

Anhydride of benzyl-o-hydrazinobenzoic acid

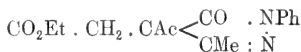


Fischer, Emil und Blochmann, Richard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2315-2319).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$

Phenyl-dimethylacetyl-pyrazolone carboxylic acid.

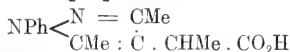
ETHYL ESTER $\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{O}_4\text{N}_2$ i.e.



Friessner, Alfr. J. prakt. chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, 532-533).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{O}_2\text{N}_2$

1-Phenyl-3.5-dimethyl-4-pyrazyl-propionic acid

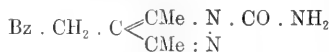


March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

CYCLOID $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{O}_3\text{N}_2$

Benzoyl-trimethyl-pyrazole carboxylic acid

AMIDE $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{O}_2\text{N}_3$ i.e.

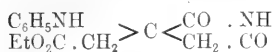


(4-Phenacyl-3,5-dimethyl-pyrazole 1-carboxylamide).

March, Fr. Paris, C-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

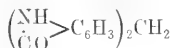
CYCLOID $C_{14}H_{16}O_2N_2$ 1-Phenyl-3, 5-dimethyl-4-pyrazyl-
propionic acid

March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

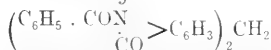
CYCLOID $C_{14}H_{16}O_4N_2$ Imide of β -Anilidotricarballyl- α -
ethylester α' β -diacid

also its acetyl, and ethylimide derivatives.

Schroeter, G. und Kirnberger, Carl. Ueber das β -Anilidotricarballyldiäthylestersäurenitril und seine Umwandlungsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2081-2084).

CYCLOID $C_{15}H_{10}ON_2$ 

Dibenroyl derivative

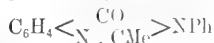


(Dibenzoyldianthranilmethane).

Heller, Gustav und Fiesselmann, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **324**, 1902, (118-137).

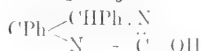
CYCLOID $C_{15}H_{12}ON_2$

2-Methyl-3-phenylketoquinazoline



Anschütz, R[ichard], Schmidt, O. und Greiffenberg, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3480-3485).

3-Oxy-1.5-diphenyl-1 2.4-triazole



Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md, **27**, 1902, (257-270).

(D-3218)

CYCLOID $C_{15}H_{14}ON_2$ β -Anilinohydrocarbostyrl.

Conrad, M[ax] und Reinbach, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

CYCLOID $C_{15}H_{16}O_4N_2$ *m*-Amino-*o*-tolyl-2, 5-dimethylpyrrole
3, 4-dicarboxylic acid.

Bülów, Carl und List, Georg. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681-688).

CYCLOID $C_{16}H_8O_3N_2$

Anhydrobispyrindandion

Bittner, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **35**, 1902, (1411-1413).

CYCLOID $C_{16}H_{10}O_2N_2$

Indigo.

Binz, A[rthur]. Notizen zur Kenntnis des Indigos. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (229-230).

——— und Kufferath, A. Die Salze des Indigos. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (196-204).

——— und Rung, F. Die Bestimmung des Indigotins auf geküpten Faserstoffen. Zur Theorie des Färbeprocesses in der Indigoküpe. (4. u. 5. Mitt. über Indigofärberei.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (557-559, 616-629).

Camps, Rudolf. Synthese des Indigblau aus *o*-Nitroacetophenon. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (423-437).

Fischer, Eugen und Alt, Hermann. Der Indigo als Dampffarbe. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (197-198).

Kufferath, A. Ueber die Reduktion von Indigo mit Zinkstaub und Ammoniak. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (481).

Vaubel, Wilhelm. Zur Kenntnis des Indigblaus und Indigrots. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (39-45).

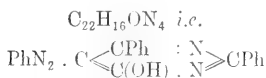
SULPHONIC ACIDS.

Schubart, Philipp. Synthese isomerer Indigodisulfosäuren. Diss. Halle a. S. (Druck von E. Karras), 1902, (66). 22 cm.

CYCLOID $C_{16}H_{12}ON_2$

4-Oxy-2,6-diphenyl-1,3-diazine.

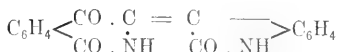
The 5-BENZENE Azo derivative



Bülow, Carl und **Hailer**, Ekkehard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (915-938).

CYCLOID $C_{17}H_{10}O_3N_2$

Carbinirubin



Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430).

CYCLOID $C_{18}H_{10}O_4N_2$

Carbindigo



Gabriel, S. und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430).

CYCLOID $C_{18}H_{12}O_3N_2$

FORMED BY REDUCTION OF CARBINDIGO.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430).

CYCLOID $C_{18}H_{12}O_4N_2$

DIHYDRIDE OF CARBINDIGO.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Ueber 4-Oxyisocarbostyryl II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2421-2430).

CYCLOID $C_{18}H_{14}O_2N_2$

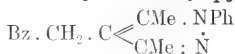
(5.5'), (6.6'), and (7.7')

Dimethylindigotin.

Kuhara, M. and **Chikashigé**, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

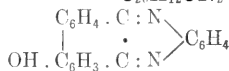
CYCLOID $C_{19}H_{18}ON_2$

Phenyl-benzoyl-trimethyl-pyrazole



(1-Phenyl-4-phenacyl-3,5-dimethyl-pyrazole).

March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

CYCLOID $C_{20}H_{12}ON_2$ 

and its oxyacetyl and oxybenzoyl derivatives.

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (248-357), **322**, 1902, (135-173).

CYCLOID $C_{20}H_{14}O_4N_2$ *p*-Ditolyl-indoxylic acid anhydride

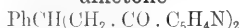
also β -dinaphthyl-indoxylic acid anhydride.

Conrad, M[ax] und **Reinbach**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (511-525).

CYCLOID $C_{20}H_{18}O_2N_2$

5.7.5'.7'-Tetramethylindigotin.

Kuhara, M. and **Chikashigé**, M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

CYCLOID $C_{21}H_{18}O_2N_2$ Di- α -pyridyl phenyltrimethylene diketone

Engler, C. und **Engler**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

CYCLOID $C_{22}H_{22}O_2N_2$

4.5.7.4'.5'.7' Hexamethylindigotin.

Kuhara, M. and Chikashigé, M.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**,
1902, (1-15).

CYCLOID $C_{23}H_{22}O_2N_2$ *p*-Tolylene-dis [2.5. dimethyl-
pyrrole-3.4-dicarboxylic acid].

Bülow, Carl und List, Georg. Berlin.
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681-688),

o-Tolylene-dis [2.5. dimethyl-
pyrrole-3.4-dicarboxylic acid].

Bülow, Carl und List, Georg. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (185-191).

CYCLOID $C_{24}H_{31}O_2N_2I$ Ethylene-diisoquinoline iodoacetic
ester

Wedekind, E. Paris, C.-R.. Acad sci.,
134, 1902, (1356-1359).

CYCLOID $C_{28}H_{33}O_4N_2I_2$ 1-Ethylene-bis-1-tetrahydroiso-
quinoline iodo-acetic ester

[two isomerides].

Wedekind, E. Sur une nouvelle iso-
mérie de l'azote asymétrique. Paris,
C.-R. Acad., sci., **134**, 1902, (1356-1359).

CYCLOIDS CONTAINING TWO
ATOMS OF NITROGEN AND
SULPHUR.CYCLOID $C_{10}H_{10}N_2S$

3-Sulphydro-1-phenyl-5-methyl-

1.2.4-triazole



Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**,
1902, (257-270).

(p-3218)

CYCLOID $C_{11}H_{12}N_2S$

Michaelis, A[ug.]. Ueber Thio- und
Selenoantipyrin und über die Constitu-
tion des Antipyrins. Liebigs Ann.
Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

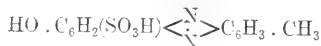
CYCLOIDS CONTAINING TWO
ATOMS OF NITROGEN, SUL-
PHUR AND OXYGEN.CYCLOID $C_6H_6ON_2S$

4-Pyridylthiocarbamic acid

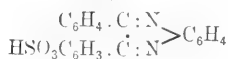


Ethyl ester.

Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Ber-
lin, **240**, 1902, (345-365).

CYCLOID $C_{13}H_{10}O_4N_2S$ *p*-Tolyl-*m*-oxyphenazine sulphonic
acid

Gnehm, R. und Veillon, L. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902,
(49-81).

CYCLOID $C_{20}H_{12}O_3N_2S$ Diphenylquinoxaline sulphonic
acid

Werner, A. Liebigs Ann. Chem., Leip-
zig, **321**, 1902, (248-357); **322**, 1902,
(135-173).

CYCLOIDS CONTAINING THREE
NITROGEN ATOMS.CYCLOID $C_3Cl_3N_3$

Cyanuric chloride

AND BROMIDE

Chattaway, F. D. and Wadmore, J.
Mello. [The action of hydriodic acid,
hydrogen sulphide and sodium sulphite
on cyanuric chloride and bromide;
also their constitution.] London, J.
Chem. Soc., **81**, 1902, (200); [abstract]
London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (6).

CYCLOID $C_3H_5N_3$

5. Methyltriazole

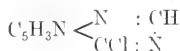
1.-ANILIDO DERIVATIVE AND ITS

4. CARBOXYLIC ACID.

Wolff, Ludwig. Liebig's Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_7H_5N_3$

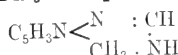
Copazoline

4-CHLORO DERIVATIVE $C_7H_4N_3Cl$ 

Gabriel, S. und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_7H_7N_3$

Dihydrocopazoline

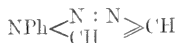


and its salts.

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_8H_7N_3$

1-Phenyl-1, 2, 3-triazole



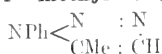
Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038).

THE 5-AMINO DERIVATIVE.

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

CYCLOID $C_9H_7N_3$

1-Phenyl-5-methyl-1, 2, 3-triazole



Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038).

CYCLOID $C_9H_{21}N_3$

Triethyltrimethylenetriamine

Its iodomethylate and two isomeric hydrogen iodide salts.

Einhorn, Alfred und **Prettner**, August. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2942-2244).

CYCLOID $C_{12}H_3N_3$

Phenylimidoquinonediazide



Hantzsch, A. Ueber chinoide Diazokörper und die sogenannten Triazolene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (888-896).

CYCLOID $C_{14}H_5N_3$

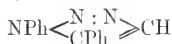
Indophenazine

CHLORO AND BROMO DERIVATIVES.

Korczyński, A. und **Marchlewski**, L[eon]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4331-4338).

CYCLOIDS $C_{14}H_{11}N_3$

1. 5-Diphenyl-1. 2. 3-triazole



Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

1.4-Diphenyl-1. 2. 3-triazole

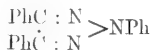
THE 5-AMINO DERIVATIVE



Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

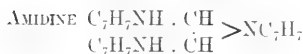
CYCLOID $C_{20}H_{15}N_3$

Triphenyltriazole



also the tribromo, mononitro and trinitro derivatives.

Biltz, Heinrich und **Weiss**, Rudolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3519-3524).

CYCLOID $C_{23}H_{25}N_3$ [From *p*-toluidine].

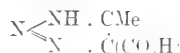
Sabanějev, A. P. St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (398-410).

CYCLOIDS CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

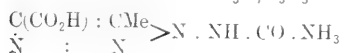
CYCLOID $C_3H_3O_3N_3$ **Cyanuric acid.**

Chattaway, F. D. and **Wadmore**, J. Mello. The constitution of cyanuric acid. . . . [The action of chlorine and bromine on potassium cyanurate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (191-203); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (5-6).

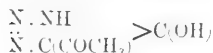
Senier, Alfred and **Walsh**, Thomas. The polymerisation of cyanic acid: cyanuric acid and cyanamide [and their solubility]. London, J. Chem. Soc., **18**, 1902, (290-291); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (13).

CYCLOIDS $C_4H_5O_2N_3$ **5-Methyltriazole 4-carboxylic acid**

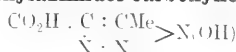
Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

1-CARBAMIDO DERIVATIVE $C_5H_7O_3N_5$ i.e.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Oxyacetyltriazole.

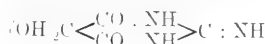
Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOIDS $C_4H_5O_2N_3$ **5. Methylazimidol carboxylic acid**

ALSO AZIMIDOL DICARBOXYLIC ACID AND

4. BENZOYL-AZIMIDOL CARBOXYLIC ACID.

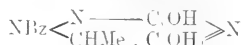
Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_2H_5O_2N_3$ **Mesoxalylguanidine**

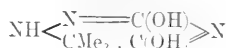
Kaess, L. und **Gruszkiewicz**, J. Ueber die Verbindungen der Mesoxal-säure (Dioxymalonsäure) und Glyoxyl-säure mit Guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3600-3607).

CYCLOID $C_4H_5O_2N_3$ **3. 5-Dioxy-6-methyl-1.2.4-triazine dihydride**

BENZOYL DERIVATIVE



Bailey, J. R. Amer. chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

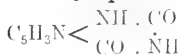
CYCLOID $C_5H_5O_2N_3$ **3. 5-Dioxy-6-dimethyl-1.2.4-triazine dihydride.**

Bailey, J. R. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (386-403).

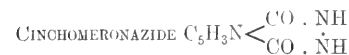
CYCLOID $C_2H_3ON_3$ **4-Oxycopazoline**

ALSO 2-METHYL-4-OXYCOPAZOLINE.

Gabriel, S. und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).

CYCLOID $C_5H_5O_2N_3$ **2-4-Dioxycopazoline**

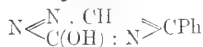
Gabriel, S. und **Colman, J.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2831-2852).



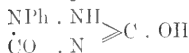
Gabriel, S[iegmond] und **Colman, J.** Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3847).

CYCLOID $C_6H_7ON_3$ **1-Phenyl-5-oxy-1, 2, 3-triazole**

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

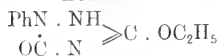
CYCLOID $C_8H_9ON_3$ **Phenyloxytriazine**

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_8H_7O_2N_3$ **Phenyl-urazole**

Acree, S. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (553-562).

——— Constitution of phenylurazole. (I.) Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (118-134).

3-Oxy-1-phenyl-5-keto-2, 5-dihydrotriazole**ETHYL ETHER**

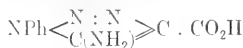
and its 3-acetoxy derivative.

Acree, S. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (553-562).

CYCLOIDS $C_9H_7O_2N_3$ **1-Phenyl-1, 2, 3-triazole****4 and 5-carboxylic acids**

and their esters, salts, etc.

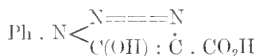
Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038).

**5-AMINO AND NITROPHENYL DERIVATIVES
of the 4-CARBOXYLIC ACID**

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

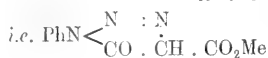
**1-AMINO AND NITROPHENYL DERIVATIVES
of the 5-CARBOXYLIC ACID.**

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1038-1047).

CYCLOIDS $C_9H_7O_3N_3$ **5-Oxy-1-phenyl-1, 2, 3, triazole****4-carboxylic acid**

and its ester, salts, etc.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

**1-Phenyl-5-triazolone 4-carboxylic
acid****THE METHYL ESTER $C_{10}H_9O_3N_3$** 

also the ethyl ester.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

CYCLOID $C_9H_9ON_3$

5-Oxy-1-phenyl-4-methyl-1, 2, 3-triazole



Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

CYCLOIDS $C_9H_9O_2N_3$ 1-Phenyl-2-methyl-urazole *and*

1-Phenyl-4-methyl-urazole.

Acree, S. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (553-562).

CYCLOID $C_{10}H_9O_2N_3$ 1-Phenyl-5-methyl-1, 2, 3-triazole
carboxylic acid

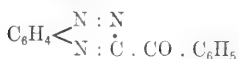
and its esters, salts, etc.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1029-1038).

CYCLOID $C_{16}H_{11}O_2N_3$

1-Phenyl-2, 4-dimethylurazole.

Busch, M[ax]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1562-1565).

CYCLOID $C_{14}H_9ON_3$ α -Phentriazyl phenyl ketone

Bamberger, Eugen und **Witter**, Hugo. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (139-149).

CYCLOID $C_{14}H_{11}O_2N_3$

2-Oxy-3-acetaminophenazine

Also 2 acetoxy-acetamino-phenazine.

Ullman, F. und **Mauthner**, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4302-4306).

CYCLOID $C_{15}H_{11}ON_3$

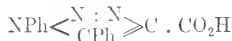
Oxy-1, 2-diphenyltriazine.

Bilz, Heinrich und **Arnd**, Thankmar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (344-347).

CYCLOID $C_{15}H_{11}O_2N_3$

1, 5-Diphenyl-1, 2, 3-triazole

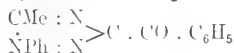
4-carboxylic acid



Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4041-4060).

CYCLOID $C_{16}H_{13}ON_3$

Phenylmethylbenzoyltriazole



Bamberger, Eugen und **Witter**, Hugo. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (139-149).

CYCLOID $C_{35}H_{29}O_3N_3$ Tri- α -pyridyl diphenylpentenyl
triketone

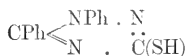
Engler, C. und **Engler**, A. [Indigo.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

CYCLOIDS CONTAINING THREE
ATOMS OF NITROGEN AND
SULPHUR.

CYCLOIDS $C_{14}H_{11}N_3S$

3-Sulphydro-1, 5-diphenyl-

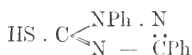
1, 2, 4-triazole



Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**,
1902, (257-270).

5-Sulphydro-1, 3-diphenyl-

1, 2, 4-triazole

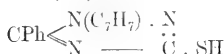


Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**,
1902, (257-270).

CYCLOID $C_{15}H_{13}N_3S$

3-Sulphydro-5-phenyl-1-*p*-tolyl-

1, 2, 4-triazole

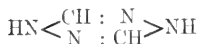


Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**,
1902, (257-270).

CYCLOIDS CONTAINING FOUR
NITROGEN ATOMS.

CYCLOID $C_2H_4N_4$

Tetrazoline



Ruhemann, Siegfried and Stapleton,
H. E. Tetrazoline. Part II. [Formation
of phenyltetrazolythiourea by the
action of phenylthiocarbimide on it; the
compounds, $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_4\text{I}_3$ and $\text{C}_3\text{H}_7\text{N}_4\text{I}$,
produced by the action of methyl iodide
on it.] London, J. Chem. Soc., **81**,
1902, (261-264); [abstract] London,
Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (30).

CYCLOID $C_{14}H_{10}N_4$

Diphenyltetrazole

*Di-m-AMINO COMPOUND and its diacetyl
and dihydro derivatives.*

Junghahn, A[lfred] und Bunimowicz,
J. Ueber die Einwirkung von Hydrazin
auf Thiamide. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (3932-3940).

CYCLOID $C_{16}H_{14}N_4$

Dibenzyltetrazine

Di-p-AMINO COMPOUND

Also its diacetyl and dihydro derivatives.

Junghahn, A[lfred] und Bunimowicz,
J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (3932-3940).

CYCLOID $C_{16}H_{14}N_4$

Dipyridyl-*o*-phenylenediamine



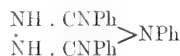
*also corresponding-p-phenylenediamine
and derivatives of both.*

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **35**, 1902, (3674-3683).

CYCLOID $C_{20}H_{17}N_5$

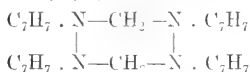
Triphenylguanazole

(3, 5-Dianil-4-phenylurazole).



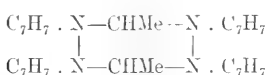
also its dimethyl and diethyl derivatives.

Busch, M. und Ulmer, Th. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-
1726).

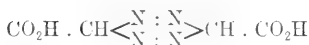
CYCLOID C₃₀H₃₂N₄**1, 2, 4, 5-Tetra-*o*-tolylhexahydro-
1, 2, 4, 5-tetrazole**

Also the *p* and *m* isomerides.

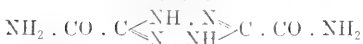
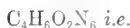
Rassow, Berthold und Rülke, Kurt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (97-122).

CYCLOID C₃₂H₃₆N₄**3, 6-Dimethyl-1, 2, 4, 5-tetra-
p-tolylhexahydro-1, 2, 4, 5-tetrazine**

Rassow, Berthold und Rülke, Kurt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (97-122).

**CYCLOIDS CONTAINING FOUR
NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.****CYCLOIDS C₅H₄O₂N₄****Bis-diazoacetic acid**

Silberrad, Oswald. [Formation of bisdiazo-acetic acid. The action of nitrogen trioxide on bisdiazoacetamide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902. (602-605); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (44-45).

***s*-N-Dihydropyrazine dicarboxylic
acid****DIAMIDE**

Silberrad, Oswald. [Preparation of *s* - *N* - dihydropyrazinedicarboxylamide and the action of nitrogen trioxide and caustic potash on it; also its compounds with mercury.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (605-607); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (44).

CYCLOID C₅H₄O₂N₄**Xanthine****Synthesis.**

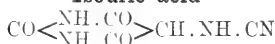
Fischer, Emil und Tüllner, Hermann. Verwandlung der Ischansäure in Harnsäure und Thioxanthin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563-2571).

CYCLOIDS C₅H₄O₃N₄**Uric acid.**

Tocher, J. F. The oxidation . . . of uric acid . . . Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (161-166).

Krüger, Martin und Schmid, Julius. Die Entstehung der Harnsäure aus freien Purinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (549-565).

Vicario. De la valeur comparée des principaux dissolvants de l'acide urique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (265-270).

Isouric acid

Fischer, Emil und Tüllner, Hermann. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563-2571).

CYCLOID C₇H₆O₃N₄

Thurm, Richard. Ueber die Konstitution der δ -Methylharnsäure sowie der Alkylderivate des Methyluracils und des Nitrouracils. Diss. Hannover. Herzberg a. H. (Druck v. G. F. Preiss), 1902, (33). 22 cm.

CYCLOID C₈H₁₀O₂N₄**Caffeine.**

Sawa, Seitarō. Are caffeine and antipyrin in high dilutions poisonous to plants? Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (411-412).

Dekker, Jehan. Theobromine, seine Lösungszahlen in den üblichen Lösungsmitteln und seine Darstellung aus den Samenschalen. Amsterdam (J. H. de Bussy), 1902, (81). 23 cm.; Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (741-747).

IODIDES.

Faucon, A. Sur les iodures de caféine. *J. pharm. chim.*, Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (370-373).

Methoxycaffeine conversion into tetra-methyluric acid.

Wislicenus, Wilhelm und Körber, Heinrich. Ueber die Umlagerung von Lactimäthern in Lactame. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1991-1992).

CYCLOID C₁₀H₁₄O₃N₄

1, 3, 7-Trimethyl- 9-ethyl- 2, 6, 8-trioxypurine.

Wislicenus, Wilhelm und Körber, Heinrich. Ueber die Umlagerung von Lactimäthern in Lactame. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1991-1992).

CYCLOID C₁₁H₁₀ON₄

Dipyridyl-urea (C₅NH₄·NH)₂CO

The three isomerides.

Camps, Rudolf. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (345-365).

CYCLOID C₂₄H₂₆O₂N₄

Bisphenyl-*n*-propyl-pyrazolone

$$\begin{array}{c} \text{N} : \text{C}(\text{C}_3\text{H}_7) \\ \text{NPh} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{CH} \cdot \text{CH} < \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_3\text{H}_7) : \text{N} \\ \text{CO} \end{array} \text{---NPh}$$

Bouveault, L. et Bongert, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1095-1100). [3163].

CYCLOID C₂₇H₃₂O₂N₄

Isovalerylaldiantipyrine

C₄H₉·CH(C₃N₂OMe₂Ph)₂

C₁₁H₁₂ON₂ Phenyl dimethylpyrazolone (Antipyrine).

Eccles, David C. The action of isovaleric aldehyde upon antipyrine. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1050-1052).

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.**CYCLOID C₁₄H₁₂N₄S**

4-Phenyl-5-aniltriazone-3-thiol

$$\begin{array}{c} \text{N} : \text{C}(\text{SH}) \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NPh}) \end{array} > \text{NPh}$$

and its METHYL ETHER.

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Ueber die Producte der Einwirkung von Hydrazin auf Thioharnstoffe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1710-1716).

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS, SULPHUR AND OXYGEN.**CYCLOID C₅H₄O₂N₄S**

Thioxanthine.

Fischer, Emil und Tüllner, Hermann. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563-2571).

CYCLOID C₅H₆O₃N₄S

γ-Thio-pseudouric acid

$$\text{CO} < \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} > \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$$

Fischer, Emil und Tüllner, Hermann. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2563-2571).

CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS.**CYCLOID C₂₃H₂₁N₅**

Tri-*p*-tolyl-dehydroguanazole

$$\begin{array}{c} \text{N} \cdot \text{CNC}_7\text{H}_7 \\ \text{N} \cdot \text{CNC}_7\text{H}_7 \end{array} > \text{N} \cdot \text{C}_7\text{H}_7$$

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Zur Kenntniss der Aminoguanidine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

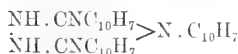
CYCLOID C₂₃H₂₃N₅

Tri-*p*-tolyl-guanazole

(3.5-Ditolil-4-tolylurazole)

$$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CNC}_7\text{H}_7 \\ \text{NH} \cdot \text{CNC}_7\text{H}_7 \end{array} > \text{N} \cdot \text{C}_7\text{H}_7$$

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

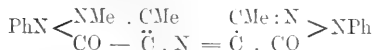
CYCLOID $C_{32}H_{23}N_5$ Tri- β -naphthylguanazole

Busch, M[ax] und Ulmer, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1716-1726).

CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

CYCLOID $C_{21}H_{19}O_2N_5$

Methylrubazonic acid

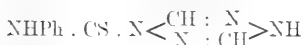


Pröscher, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1436-1437).

CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.

CYCLOID $C_8H_6N_5S$

Phenyltetrazolythiourea



Ruhemann, Siegfried, and Stapleton, H. E. [Phenyltetrazolythiourea from the action of phenylthiocarbimide on tetrazoline.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (262); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (30).

CYCLOIDS CONTAINING SIX NITROGEN ATOMS.

CYCLOID $C_{10}H_{12}N_6$

4, 4-Dipyrimidylethylenediamine

and its DIMETHYL HOMOLOGUE.

Gabriel, S[iegmond] und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1569-1575).

CYCLOID $C_{28}H_{20}N_6S_2$

Sulphido-bis-1, 3-diphenyl-1, 2, 4-triazole



Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

CYCLOID $C_{23}H_{20}N_6S_4$

Disulphido-bis-diphenyl-triazole



Wheeler, H. L. and Beardsley, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

1940 CYCLOIDS CONTAINING SEVERAL ELEMENTS BESIDES CARBON.

GENERAL.

Kehrmann, F. Ueber Salze des Phenazononiums und Phenazothioniums, der Stammkörper der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (128-131). [5020].

Rassmann, Wilhelm. Ueber Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf 3 Phenylpyrazolon sowie Darstellung von Iso-, Anti- und Thiopyrin. Diss. Rostock. Freiberg (Druck v. Gerlach), 1902, (39). 22 cm.

CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

Decker, Hermann. Ueber einige Ammoniumverbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (139-140). [1930].

Diepolder, Emil. Ueber Oxydationsprodukte des o-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822).

Eibner, A[lex.] und Merkel, H. Ueber Bromderivate des Chinophthalons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662).

Fischer, Emil. Ueber Betainaurochlorat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1593-1595).

Goldberg, Salamon. Zur Kenntnis der Benzazoxazine. Phil. Diss. II. Zürich (Tilsit), 1900-1901, (48). 8vo.

Gnehm, R. und Veillon, L[ouis]. Zur Kenntnis des m-Oxyphenyl-p-tolylamins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

Henrich, Ferd[inand] und Wagner, Benno. Ueber Derivate des 4-Amido-resorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

Hilder, Hildrich. Ueber die Betaine des Isochinolins und Chinolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (504-520).

Kehrmann, F. und Saager, A. Ueber das einfachste Azoxon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341-342).

Knorr, Ludwig und Brownsdon, Henry W. Ueber Alkohobasen aus Aethylen-diamin und über das Aethylenbismorpholin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4470-4473).

————— und ————— Ueber das Morpholyldiazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4474-4478).

Möhlau, Richard und Klimmer, K. Zur Kenntnis der Phenocyanine. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (65-70).

————— und **Kahl, Edm.** Ueber die Farbstoffe der Capriblaugruppe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (313-324, 354-356).

Wallach, O[tto]. Ueber die Bildung von ε-Betainen. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (103-104).

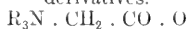
Willstätter, Richard. Ueber Betaine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (584-620).

Wolff, Ludwig. Ueber Diazoanhydride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_2H_5ON_2$

Betaines

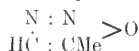
Dimethylethyl, Diethylmethyl, β Trimethylpropio, γ Trimethylbutyro derivatives.



Willstätter, Richard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (584-620).

CYCLOID $C_3H_4ON_2$

Diazoacetylacetone

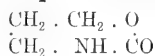


and the BENZOYL derivative.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOIDS $C_4H_7O_2N$

α-Ketopentoxazolidine

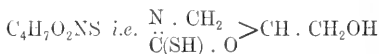


NITRO DERIVATIVE.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas] et Lublin, A. [Sur la μ-céto- N-nitropentoxazolidine, le dérivé nitré de l'olide oxypropylcarbamique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (54-55).

Oxymethyl-oxazoline

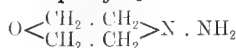
SULPHIDRO DERIVATIVE



Maquenne, L. et Roux, E. Paris, C.-R. Acad. Sci., **134**, 1902, (1589-1592).

CYCLOID $C_4H_{10}ON_2$

Morpholyldiazine



Its MONOBENZOYL and BENZYLIDENE compounds.

Knorr, Ludwig und Brownsdon, Henry W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4474-4478).

CYCLOID $C_5H_{11}O_2N$

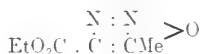
Betaine

Salt $C_5H_{12}O_2NaCl_4$

Fischer, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1593-1595).

CYCLOID $C_6H_5O_3N_2$

Diazoacetoaceticester anhydride

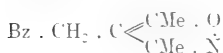


Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID C_6H_5ON

Trimethyl-iso-oxazole

BENZOYL DERIVATIVE

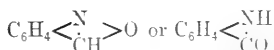


(4-Phenacyl-3, 5-dimethyl-iso-oxazole).

March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (843-845).

CYCLOID C_7H_5ON

Anthranil

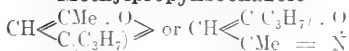


(See also 1930).

Bamberger, Eug[en]. Ueber das Verhalten des Anthranils, Phenylhydroxylamins und o-Hydroxylaminobenzaloxims gegen Hydroxylamin und Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3893-3898).

CYCLOID $C_7H_{11}ON$

Methylpropylisooxazole

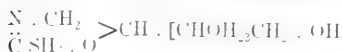


Bouveault, L. et **Bongert**, A. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1083-1088).

CYCLOID $C_7H_{13}O_3N$

Tetraoxybutyloxazoline

SULPHURO DERIVATIVE $C_7H_{13}O_3NS$ i.e.



Maquenne, L. et **Roux**, E. Paris, C.-R. Acad. Sci., **134**, 1902, (1589-1592).

Galactoxazoline

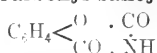
SULPHURO DERIVATIVE



Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du galactose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (691-693).

CYCLOID $C_6H_5O_3N$

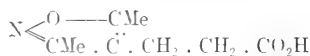
Carbonyl-salicylamide



Einhorn, Alfred und **Schmidlin**, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3653-3656).

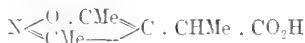
CYCLOID $C_8H_{11}O_3N$

3.5-Dimethyl-4-oxazylpropionic acid



March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

3.5-Dimethyl-4-oxazyl-isopropionic acid



March, F. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (295-366).

ETHYL ESTER.

March, Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (179-181).

CYCLOID $C_8H_9ON_3$

Phenylazoisooacetaldoxime

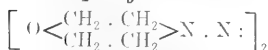
its METHYL ETHER



Bamberger, Eug. und **Frei**, Johannes. Ueber Alkylierung von Phenylazoisooacetaldoxim. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (746-756).

CYCLOID $C_5H_{16}O_2N_4$

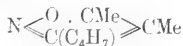
Dimorpholyl-tetrazone



Knorr, Ludwig und Brownsdon, Henry
W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**,
1902, (4474-4478).

CYCLOID $C_9H_{13}ON$

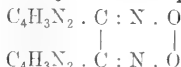
Dimethyl-butenyl-isooxazole



Leser, Georges. Paris, Bul. Soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

CYCLOID $C_{10}H_6O_2N_6$

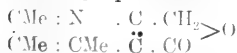
4,4-Dipyrimidyl-glyoximeperoxide



Gabriel, S[iegmund] und Colman, J.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902,
(1569-1575).

CYCLOID $C_{10}H_{11}O_2N$

Trimethyl-quinolide

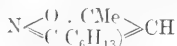


its salts and iodomethylate.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **322**, 1902, (351-391).

CYCLOID $C_{16}H_{17}ON$

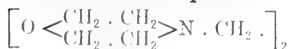
Methyl-hexyl-isooxazole



Leser, Georges. Paris, Bul. Soc.
chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

CYCLOID $C_{10}H_{20}O_2N_2$

Ethylenebismorpholine

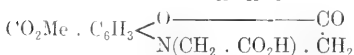


and its double salts.

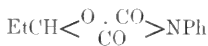
Knorr, Ludwig und Brownsdon, Henry
W. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**,
1902, (4470-4473).

CYCLOID $C_{11}H_9O_6N$ 3-Ketophenmorpholine-1-acetic-
6-carboxylic acid

MONOMETHYL ESTER $C_{12}H_{11}O_6N$ i.e.



Einhorn, A. und Ruppert, E. Liebigs
Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (305-
339).

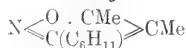
CYCLOID $C_{11}H_{11}O_3N$ 

(lactam of the phenylurethane of
 α -oxybutyric acid).

Lambling, E. Paris, Bul. soc. chim.,
(sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

CYCLOID $C_{11}H_{17}ON$

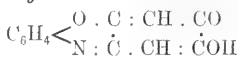
Dimethyl-hexenyl-isooxazole



Leser, Georges. (III). Paris, Bul.
soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (64-71).

CYCLOID $C_{12}H_7O_3N$

Oxybenzeneazoxindone



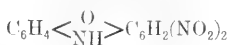
and its ACETYL compound.

Diepolder, Emil. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822).

CYCLOID $C_{12}H_5ON$

Phenoxazine

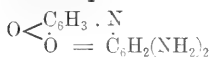
DINITROPHENOXAZINE



Crocker, J. C. [Formation of sodium
naphthadinitrophenoxazine - sulphonate,
sodium dinitrophenoxazine - sulphonate,
naphthadinitrophenoxazine and picrami-
nodinitrophenoxazine.] Cambridge,
Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (342-346).

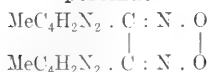
CYCLOID $C_{12}H_9O_2N_3$

Diamino-phenoxazine



and its diacetyl derivative.

Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

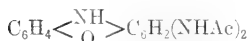
CYCLOID $C_{12}H_{10}O_2N_6$ Dimethylpyrimidyl-glyoxime-
peroxide

Gabriel, S[iegmond] und **Colman**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1569-1575).

CYCLOID $C_{12}H_{11}ON_3$

Diaminophenoxazine

Diacetyl derivative



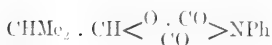
Also its bromide and anilinoanhydride,

DIACETAMINOPHENAZOXONE
and DIAMINOPHENAZOXONE.

Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

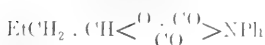
CYCLOIDS $C_{12}H_{13}O_3N$

COMPOUND



Lambling, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

COMPOUND



Lambling, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (606-612).

CYCLOID $C_{12}H_{17}O_2N$

Phenazoxone

Kehrmann, F. und **Saager**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341-342).

CYCLOID $C_{13}H_{11}ON$

Methylphenoxazine



Kehrmann, F. Ueber die Constitution der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe und ihre Beziehungen zu den Azoniumkörpern. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

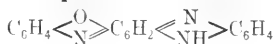
CYCLOID $C_{14}H_{13}ON$

Dimethyl-phenoxazine

Kehrmann, F. *loc. cit.*

CYCLOID $C_{18}H_{11}ON_3$

Triphenazineoxazine



Diepolder, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822).

CYCLOID $C_{26}H_{13}O_3N$ μ -Phenyl-*p*-benzoyloxybenzoxazole

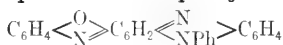
Henrich, Ferd[inand] und **Wagner**, Benno. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

CYCLOID $C_{21}H_{15}ON$

Triphenyloxazone



Pinner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4131-4142).

CYCLOID C₂₄H₁₅ON₃**Triphenoxazine-N-phenylazine**

and its hydrochloride.

Diepolder, Emil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2816-2822).

CYCLOIDS CONTAINING SELENIUM AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

CYCLOID C₁₁H₁₂N₂Se**Selenopyrine**

(1-Phenyl- 2, 3-dimethyl- 2, 5-selenopyrazole)

Salts, -derivatives, -trioxide

Halogen compounds etc.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOID C₁₂H₁₄N₂Se**4-Methylselenopyrine**

(1-Phenyl- 2, 3, 4-trimethyl- 2, 5-selenopyrazole).

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOIDS CONTAINING SULPHUR AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**, R. Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

Bindewald, Hans. Ueber das Thio-pyryn und seine Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (57). 22 cm.

Edinger, Albert und **Ekeley**, John B. Ueber die basischen Eigenschaften des Schwefels. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98).

Ekeley, John Bernard. Ueber die Einwirkung von Halogenschwefel auf Paratoluchinolin. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (34). 22 cm.

Hennings, Richard. Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (59). 22 cm.

Holzmann, Hermann. Ueber die Isomerieerscheinung bei den Thiosemicarbaziden. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (63). 22 cm.

Michaelis, A[ug.]. Ueber Thio- und Selenoantipyrin und über die Constitution des Antipyrins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

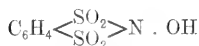
Schultz, G[ust.] und **Tichomiroff**, M. Ueber einige Isomere der Ericabase. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (150-160).

Spitta, Albert. Zur Kenntnis des Diphenylisodithiobiazolon. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (44). 22 cm.

Vesely, Victor. Contributions à l'étude des matières colorantes thiaziniques. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (43). 8vo.

CYCLOID C₆H₅O₂NS₂

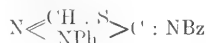
m - Benzene disulphone
hydroxylamine



Autenrieth, W[ilhelm] und **Hennings**, R. Ueber schwefelhaltige cyclische Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1388-1400).

CYCLOID C₆H₇N₂S**Iminophenylthiodiazoline**

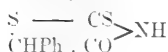
BENZOYL DERIVATIVE



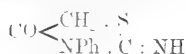
Wheeler, Henry L. and **Beardsley**, A. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (257-270).

CYCLOID $C_8H_7ONS_2$

4-Keto-2-thio-5-phenyl-thiazole dihydride



Wheeler, H. L. and Johnston, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Pa., **24**, 1902, (689-690).

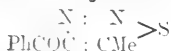
CYCLOID $C_8H_5ON_2S$ Phenyl- ψ -thiohydantoin

and the isomeric $CO < \begin{array}{c} CH_2 \cdot S \\ NH \cdot C : NPh \end{array}$

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

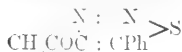
CYCLOIDS $C_{11}H_5ON_2S$

Methylbenzoylthiodiazole



Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

Phenylacetylthiodiazole



and its semicarbazone
also METHYLBENZYLTHIODIAZOLE.

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (129-195).

CYCLOID $C_8H_7N_2S$

1-Phenyl-2-methyl-2-5-thiopyrazole

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOID $C_{11}H_7ON_2S$ o- and p-Tolyl- ψ -thiohydantoin

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

(p-3218)

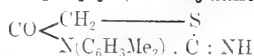
CYCLOID $C_{11}H_{12}N_2S$

Thiopyrine

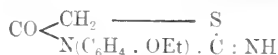
(1-Phenyl-2,3-dimethyl-2,5-thiopyrazole.)

Preparation, crystallography, salts, etc. halogen derivatives.

Michaelis, A[ug.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOID $C_{11}H_{12}ON_2S$ o- and p-Xylol- ψ -thiohydantoin

Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

CYCLOID $C_{11}H_7ON_2S$ p-Phenethyl- ψ -thiohydantoin

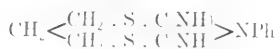
Wheeler, H. S. and Johnson, T. B. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (121-158).

CYCLOID $C_{11}H_{13}ON_2S$

Thiopyrinetrioxide

1-Phenyl-3-methyl-2,5-pyrazolesulphonic acid.

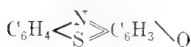
Michaelis, A[ug.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOID $C_{11}H_{13}N_3S_2$ Phenyl-trimethylene-dithio- ψ -biuret

Wheeler, H. L. and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (439-448).

CYCLOID $C_{12}H_7ONS$

Phenazthione



also PHENONAPHTHAZTHIONE,

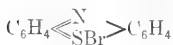
DINAPHTHAZTHIONE

and their derivatives.

Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

CYCLOID $C_{12}H_5NS$

Phenazthionium

BROMIDE $C_{12}H_5NSBr$ 

also the PICRATE and ANILINO COMPOUNDS.

Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

CYCLOID $C_{12}H_{14}N_2S$

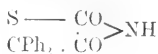
Methylthiopyrine

(1-Phenyl 2, 3, 4-trimethyl-2, 5-thiopyrazole.)

Michaelis, A[ug.]. Leibigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

CYCLOID $C_{15}H_{11}O_2NS$

2, 4-Diketo-5-diphenyl-tetrahydrothiazole



Wheeler, H. L. and **Johnson**, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1922, (680-690).

CYCLOID $C_{16}H_{11}NS$ α and β -Naphthophenazthionium

and their PICRATES.

Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **233**, 1902, (1-77).

CYCLOID $C_{16}H_{15}NS$ *m*-Methylbenzenyl-*p*-amino-*m*-thioxylanol

and its ISOMERIC MONONITRO derivatives.

Schultz, G[ust.] und **Tichomirow**, M. Ueber einige Isomere der Ericabase. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (150-160).

CYCLOID $C_{16}H_{15}N_3S_2$ Phenyl-phenylethylene-dithio- ψ -biuret

Wheeler, H. L. and **Merriam**, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24** 1902, (439-448).

CYCLOID $C_{18}H_{12}N_2S_2$

Thioquinanthrene

Salts.

Edinger, Albert und **Ekeley**, John B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98).

Cycloid $C_{20}H_{12}NS$ α and β -Dinaphthazthionium

and their PICRATES.

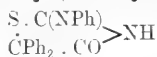
Kehrmann, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

CYCLOID $C_{20}H_{16}N_2S_2$

Dimethyl-thioquinanthrene

Salts.

Edinger, Albert und **Ekeley**, John B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98).

CYCLOID C₂₁H₁₆ON₂S**Triphenyl-ψ-thiohydantoin**

Wheeler, H. L. and Johnson, T. B. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (680-690).

2000 ORGANO - METALLIC AND ALLIED COMPOUNDS.

GENERAL.

Jakub, L. G. Importance des travaux de Frankland avec les combinaisons organo-métalliques dans l'histoire de l'évolution de la science chimique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (110, II, Pr.-verb.).

ALUMINIUM COMPOUNDS.

Kohler, Ehner P. The structure of the substances obtained by the addition of organic oxygen compounds and aluminium halides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (241-257).

ARSENIC COMPOUNDS.

Michaelis, A[ug.]. Ueber aromatische Arsenverbindungen. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Rotter, Adolf. Das Dipseudocumylphenylarsin, das m-Dixylylphenylarsin und ihre Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (90). 22 cm.

Sodium methyl-arsinate

(Arrhenal)

Adrian et Trillat. Composition et dosage volumétrique du méthylarsinate de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1231-1232).

Diphenylchlorarsine

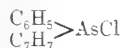
and a series of derivatives.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Diphenylarsenic sulphide

and a series of derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Phenyl-*p*-tolylchlorarsine

and derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Triphenylarsine

also its nitro and amino compounds.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Diphenyltolylarsine

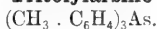
and a series of derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. chem. Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Phenylditolylarsine

and derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Tritolylarsine

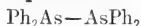
p- and *m*-forms and derivatives.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Trixylylarsine

and derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

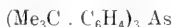
Tetraphenyldiarsine

and a series of derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Trimesitylarsine

TRI-*tert* BUTYL-TRIPHENYLARSINE



also TRINAPHTHYLARSINE.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

***m*-Dixylylphenylarsine**

p-TRIETHYLTRIPHENYLARSINE



TRIPSEUDOCUMYLARSINE

DIPSEUDOCUMYLPHENYLARSINE

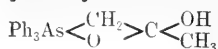
p-TRICUMYLARSINE.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Triphenylarsenic-betaine

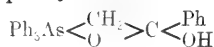
also its CHLORIDE and ANHYDRIDE.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Triphenylmethylarsenicketobetaine

also its CHLORIDE and ANHYDRIDE

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Tetraphenylarsenicketobetaine

and its salts

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

Triphenylalkylarsonium**Compounds**

TRIPHENYLMETHYLARSONIUM IODIDE



and a large series of similar compounds.

Michaelis, A[ug.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (271-344); **321**, 1902, (141-248).

CALCIUM COMPOUNDS**Calcium Carbide.**

Caro, [N.]. Ueber die Bildungstemperatur des Calciumcarbides. Zs. Calciumcarbdfabr., Berlin, **6**, 1902, (73-75).

———— Carbidfabrikation ohne Anwendung von Elektrizität. Zs. Calciumcarbdfabr., Berlin, **6**, 1902, (203-204).

———— und **Saulmann**, W. II. Bericht über die Thätigkeit der Prüfungsstelle für Carbid und Acetylen. Zs. Calciumcarbdfabr., Berlin, **6**, 1902, (223-229).

Gin, M. Gustave. Ueber die Reaktionen bei der Entstehung des Calciumcarbids. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (73-74).

Odernheimer, Edgar. Ueber die Probeentnahme von Calciumcarbidgehalt. Chem Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (703-704).

Rothmund, V. Ueber die Bildung von Calciumcarbid. [Nebst photometr. Temperaturmessungen.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (136-145).

Sandmann, O. Ueber einige neue Reactionen des Calciumcarbids und des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (543-545).

CHROMIUM COMPOUNDS.

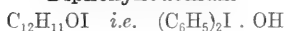
Pfeiffer, P[aul]. Tetraquodipyridinchromsalze. (Beitrag zur Chemie der Aquosalze I.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (401-436).

COPPER COMPOUNDS.

Biilmann, Einar. Ueber die Bildung des Cuproxanthogenats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2184-2187).

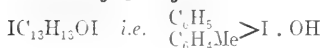
IODINE COMPOUNDS.

Diphenyliodonium



Peters, Harold. [Diphenyliodonium bromocamphorsulphonate and dichromate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1350-1361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184).

Phenyl-*p*-tolyliodonium



Peters, Harold. [Phenyl-*p*-tolyliodonium iodide, chloride, nitrate, dichromate, and bromocamphorsulphonate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1350-1361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184).

Di-*p*-tolyliodonium



Peters, Harold. [Di-*p*-tolyliodonium iodide, dichromate, and bromocamphorsulphonate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1350-1361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184).

(D-3218)

IRON COMPOUNDS.

Hantzsch, A. und Desch, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

MAGNESIUM COMPOUNDS.

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organo-métalliques (V). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (551-553).

Čugajev, L. A. Application des combinaisons magnésiumorganiques aux travaux analytiques. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 652-653).

Grignard, V. Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les éthers d'acides cétoniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (548-575).

——— Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les éthers cétoniques. (II). Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (627-630).

——— Action des combinaisons organo-magnésiennes sur les éthers β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (849-851).

——— Sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes et leur application à des synthèses d'acides, d'alcools et d'hydrocarbures. Lyon, 1901, (119). 25 cm.

——— et **Tissier, L.** Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur le trioxyméthylène. Synthèses d'alcools primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (107-108).

Houben, J. und Kesselkaul, L. Synthesen mit Hilfe magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3695-3696).

Jocič, Ž. I. Sur les combinaisons magnésiumacétyléniques; synthèse des alcools acétyléniques. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 100-102).

Kononov, M. I. Synthèse des alcools tertiaires à l'aide des combinaisons magnésiumorganiques. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (26-31).

Tschugaeff, L. Magnesium-organische Verbindungen als Reagens auf die Hydroxylgruppe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3912-3914).

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber das Verhalten von Diketonen zu Magnesium-organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2138-2140).

MERCURY COMPOUNDS.

Billmann, Einar. Beiträge zur Chemie der organischen Quecksilberverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Burkard, Emil and Travers, Morris, W. The action of acetylene on the acetates of mercury. [Formation of compounds, C_2Hg_2 , H_2O , and $3C_2Hg$, $2HgO$, $2H_2O$ or $3C_2Hg$, $2Hg(OH)_2$, and the action of acids and iodine on them.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1270-1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183).

Dimroth, Otto. Ueber die Mercurirung aromatischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2032-2045).

——— Ueber die Mercurirung aromatischer Verbindungen. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

Grossmann, Hermann. Ueber die Einwirkung von Quecksilberbromid auf Alkalirhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2945-2946).

Ley, H[einrich] und Schaefer, K. Beiträge zur Chemie des Quecksilbers. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1309-1316).

Sand, Julius und Singer, Fritz. Mercuri-Verbindungen aus Terpeneol und Dimethylheptenol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187).

MERCURY DERIVATIVES OF HYDRO-CARBONS.

Phenyl mercury chloride



o-NITRO, *o* and *p* AMINO DERIVATIVES also
o and *p* AMINO PHENYL MERCURY ACETATE.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2032-2045).

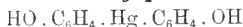
α -Naphthalene mercury acetate



Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2032-2045).

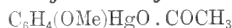
MERCURY DERIVATIVES OF PHENOLS.

o-Mercury phenol



Dimroth, Otto. (4. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

p-Anisyl mercury acetate



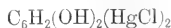
also *p*-ANISYLMERCURY CHLORIDE

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

Resorcinol mercury chloride



also RESORCINOL DIMERCURY DICHLORIDE



Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

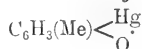
p-Cresol mercury chloride



and the corresponding MERCURY IODIDE and
MERCURY ACETATE.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

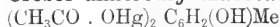
p-Cresol mercury oxide



and its sodium salt.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

p-Cresol dimercury diacetate



Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

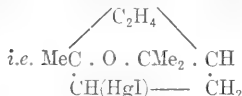
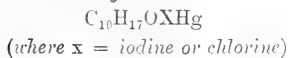
Thymol mercury chloride



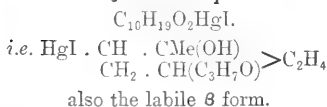
also thymol mercury diacetate.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

Mercury cineol salts



Sand, Julius und Singer, Fritz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187).

 α -Mercury-trans-terpin iodide

Sand, Julius und Singer, Fritz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3170-3187).

Mercury derivatives of acids.

Organo-metallic mercury derivatives of
Acrylic acid: $\text{C}_3\text{H}_4\text{HgO}_3$ and
 $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}_{12}\text{Hg}_4\text{SO}_4$

Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Mercury derivatives of malonic ether,
($\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_{10}\text{Hg}_2$ and $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_4\text{Hg}_2\text{Cl}_2$)
and of malonic acid ($\text{C}_3\text{Hg}_2\text{O}_4\text{3aq}$,
 $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{Hg}_5\text{O}_{20}$ and $\text{C}_{15}\text{H}_{36}\text{Hg}_8\text{O}_{36}$).

Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

$\text{C}_6\text{H}_6\text{HgO}_3$ an organo-metallic mercury
derivative of crotonic acid.

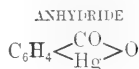
Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Mercury derivatives of maleic acid
($\text{C}_6\text{H}_6\text{Hg}_2\text{O}_9$) and of fumaric acid
($\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_4\text{Hg}$).

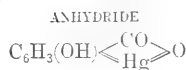
Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

Mercury derivatives of itaconic acid
($\text{C}_{10}\text{Hg}_3\text{H}_{10}\text{O}_{10}\text{3aq}$) of citraconic acid
($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_7\text{Hg}_2\text{3aq}$) and of mesaconic acid
($\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_4\text{Hg3aq}$)

Biilmann, Einar. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2571-2588).

o-Oxymercuri-benzoic acid

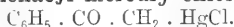
Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

o-Oxymercuri-salicylic acid

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

Mercury derivatives of Ketones.

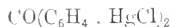
Phenacyl mercury chloride



Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

o-Benzophenone mercury chloride

also the DIMERCURY DICHLORIDE



and the MERCURY BROMIDE

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2853-2873).

PHOSPHORUS COMPOUNDS.

Kolotov, S. Phosphines. (Russe). St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron., **36**, 1902, (350-352).

Marie, C. Sur l'acide oxy-isopropyl-hypophosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (286-288).

— Sur l'acide oxyisopropyl-phosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (847-849).

— Sur quelques dérivés de l'acide oxyisopropylphosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (994-995).

— Sur l'acide oxyisopropyl-phosphinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (106-108).

Klages, August. Ueber Doppelverbindungen aromatischer Ketone mit Orthophosphorsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2313-2315).

Portes, L., et Prunier, G. Acide phosphomannitique et phosphomannitates. *J. pharm. chim., Paris, (sér. 6),* **15**, 1902, (457-466).

Compound $\text{CHCl}_2\text{COPH}_2$

Dichloroacetyl phosphide.

Evans, P. N. and Vanderkleed, C. E. Dichloroacetyl phosphide. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **27**, 1902, (142-146).

Compound $\text{PCl}(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH})_4$

Gilpin, J. Elliott. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **27**, 1902, (444-454).

Acid $\text{CH}_3\text{O}_2\text{Cl}_2\text{P}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OMe})\text{Cl}_2$

Caven, Robert Martin. [Methoxyphosphoryl chloride.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1373).

Acid $\text{C}_6\text{H}_6\text{ONCl}_2\text{P}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{NHPh})\text{Cl}_2$

Caven, Robert Martin. [Preparation of anilinophosphoryl chloride and the action of ammonia and potassium hydroxide on it.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1366-1369).

Acid $\text{C}_6\text{H}_9\text{O}_2\text{N}_2\text{P}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{NHPh})(\text{NH}_2) \cdot \text{OH}$

Caven, Robert Martin. [Anilino-phosphamic acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1367-1368).

Acid $\text{C}_7\text{H}_8\text{ONCl}_2\text{P}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Me})\text{Cl}_2$

Caven, Robert Martin. [Preparation of *p*-toluidinophosphoryl chloride and the action of ammonia and potassium hydroxide on it.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1367-1369).

Acid $\text{C}_7\text{H}_9\text{O}_2\text{NCIP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OMe})(\text{NHPh})\text{Cl}$

Caven, Robert Martin. [Methoxyanilinophosphoryl chloride and the barium salt of the corresponding acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1373-1374).

Acid $\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N}_2\text{P}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Me})(\text{NH}_2) \cdot \text{OH}$

Caven, Robert Martin. [*p*-Toluidinophosphamic acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1368).

Acid $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{O}_2\text{NCIP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OEt})(\text{NHPh})\text{Cl}$

Caven, Robert Martin. [Ethoxyanilinophosphoryl chloride and the action of water on it.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1370-1371).

Acid $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{O}_2\text{NCIP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OMe})(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Me})\text{Cl}$

Caven, Robert Martin. [Methoxy-*p*-toluidinophosphoryl chloride and the barium, potassium, and menthylamine salts of the corresponding acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1374-1376).

Acid $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_3\text{NP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OEt})(\text{NHPh}) \cdot \text{OH}$

Caven, Robert Martin. [Barium salt and amide of ethoxyanilinophosphoric acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1371-1372).

Acid $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{O}_2\text{NCIP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OEt})(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Me})\text{Cl}$

Caven, Robert Martin. [Ethoxy-*p*-toluidinophosphoryl chloride. *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1372).

Acid $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}_3\text{NP}$ *i.e.*

$\text{OP}(\text{OEt})(\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Me}) \cdot \text{OH}$

Caven, Robert Martin. [Barium salt and amide of ethoxy-*p*-toluidinophosphoric acid.] *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (1372-1373).

Acid $C_{13}H_{14}ON_2ClP$ *i.e.*



Caven, Robert Martin. [Anilino-*p*-toluidinophosphorylchloride and the action of dilute sodium carbonate on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1369-1370).

Acid $C_{13}H_{15}O_2N_2P$ *i.e.*



Caven, Robert Martin [Anilino-*p*-toluidinophosphoric acid and its ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1369-1372).

SELENIUM COMPOUNDS

Selenodipropionic acid



Coos, Nils. Ueber Selendilactylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4109-4112).

Phenyl-methyl-selenetine bromide



Pope, William Jackson and **Neville**, Allen. [Phenylmethylselenetine bromide, mercuriodide, *d*-bromocamphorsulphonates, and platinichlorides; also their rotatory power.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1552-1563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, 198-199.

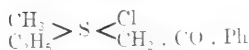
SILICON COMPOUNDS.

Muhlhaeuser, Otto. Zur Geschichte der Entdeckung des Siliciumcarbid und des Graphites. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, 897-898.

SULPHUR COMPOUNDS.

[These are indexed elsewhere, *v.* Schedule.]

Methylethylphenacylthetine.



Pope, William Jackson and **Neville**, Allen. [Methylethylphenacylthetine *d*-bromocamphorsulphonates, picrates, platinichloride, mercurichloride, mercuriodide and mercuri-*d*-bromocamphorsulphonate; also their rotatory power.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1552-1563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902 (198-199) [abstract].

TIN COMPOUNDS.

Diethyl tin iodide $C_4H_{10}SnI_2$

Pfeiffer, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3303-3307).

THORIUM COMPOUNDS.

Tartrate etc.

Davidsohn, Isser. Beiträge zur Chemie des Thoriums. Diss. Berlin Druck v. E. Ebering, 1902, 59, 22 cm.

ZINC COMPOUNDS.

Bevad, I. I. Sur la réaction des combinaisons azotiques avec les combinaisons zincorganiques. (Russ. St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **34**, 1902, 52-53, II, Pr.-verb.)

Tichvinskij, M. M. Action du zinc-éthyl sur le chlorure de propyldiazonium. (Russ. St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **34**, 1902, Pr.-verb. 650-652.)

ALKALOIDS.

3000 GENERAL.

Pozzi-Escot, M. Emm. Recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (125).

Surre. Analyse microchimique de quelques alcaloïdes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (626-629).

Weiss, J. Vergleich der Methoden von Stas, Otto und Kippenberger zum Nachweis von Alkaloiden. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (367-368).

3010 ALKALOIDS DERIVED FROM PLANTS.

Ahrens, Felix B. Ueber Conium-Alkaloïde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334).

Bode, Adolf. Partielle Synthese von r-Cocain nebst einem Anhang: Zur Kenntniss der Ecgoninsäure. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (67). 23 cm.

Christensen, A[nders]. On derivatives of bromine obtained from the alkaloids of Peruvian Bark, and on the compounds poorer in hydrogen formed through these derivatives. (Danish.) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **10**, 1902, (319-359).

Edinger, Albert. Die Entwicklung der Alkaloidchemie im 19. Jahrhundert und ihre Bedeutung für die Medizin. Freiburg i. B., Ber. natf. Ges., **12**, 1902, (96-118, mit 1 Taf.).

Hesse, O. Ein chinologischer Exkurs. Stuttgart, Jahreshfte Ver. Natk., **58**, 1902, (309-337).

Hollander, Charles. Synthese der Ecgoninsäure. Studien zur Synthese des Hygrins. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (47). 23 cm.

Kramers, G. H. Sur quelques alcaloïdes de l'opium (papavérine, cryptopine, laudanose, laudanine). Thèse sc. Genève, 1900-1901, (68). 8vo.

Ladenburg, A. Bildung von Tropin aus Tropicidin und die Synthese des Atropins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1159-1162).

Lowin, Carl. Beiträge zur Kenntniss der Ipecacuanha-Alkaloïde. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (95). 22 cm.

Panzer, Theodor. Beiträge zur Kenntniss von der Widerstandsfähigkeit der Pflanzenalkaloïde gegen Fäulniss. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (8-10).

Renz, Carl. Ueber Thallium. 1. Ueber Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. (2. Mitt.) 2. Ueber Farbstoffbildung durch Thalliumchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2768-2774).

Schmidt, Ernst. Ueber das Scopolamin und das Scopolin. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (592-593).

Siedler, P. Ueber einige Pflanzenstoffe. Mitteilung aus der chemischen Fabrik von J. D. Riedel, Berlin. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (64-84).

Springer, Edmund. Die Perforation der Alkaloïde aus sauren, und der Alkaloïdsalze aus rein wässrigen Flüssigkeiten. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (225-226).

Warin, J. Dosage des alcaloïdes de la noix de kola et de son extrait fluide. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (373-377).

Atropine $C_{17}H_{27}O_3N$

Amenomiya, T. Ueberführung des Atropins in d- und l-Ilyocyamin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (498-504).

COMPOUND



Renz, Carl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

Betaine.

Fischer, Emil. Ueber Betaïnaurochlorat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1593-1595).

Willstätter, Richard. Ueber Betaine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (584-620).

——— Ueber Betaïnchloraurat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2700-2703).

Berberine $C_{20}H_{17}O_4N$

Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. The relationship of corydaline to berberine. . . . [Oxidation of berberine with nitric acid]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (157-160) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (255-256).

Gadamer, J[ohannes]. Die Constitution des Berberins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (291-292, 385).

Gordin, H. M. Vorkommen und Nachweis des Berberins in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (146-149).

Cevadine.

Horst, Paul. Zur Spaltung des Cevadins in alkoholischer Lösung durch Chlorwasserstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (334).

Chelidonine $C_{19}H_{19}O_5N$

Schlotterbeck, J[ulius] O. und Watkins, H. C. Beiträge zur Chemie des *Stylophorum diphylllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

Cocaïne.

Hesse, O. Zur Kenntniss des Ecgonins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (91-95).

Horst, Paul. Zur Spaltung des Cocainhydrochlorids in alkoholischer Lösung durch Chlorwasserstoff. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (27-28).

Imbert. Sur le pouvoir rotatoire du chlorhydrate de cocaïne. Paris, Bul. soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (985-987).

Conquinine.

Koenigs, Wilhelm und Schönewald, Hans. Ueber die Anlagerung von schwefliger Säure an Conchinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2980-2991).

l-Coniine $C_8H_{17}N$

and its salts.

Ahrens, Felix B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334).

l-Methyl-l-coniine $C_9H_{19}N \cdot CH_3$

and its salts

Ahrens, Felix B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334).

Isocorybulbine $C_{21}H_{25}O_4N$ *i.e.*

$C_{13}H_{15}ON \cdot OMe$

Gadamer, J[ohannes]. Ueber Corydalisalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (18-113).

Corycavamine $C_{21}H_{21}O_5N$

Gadamer, J[ohannes]. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (81-113).

Corydaline $C_{22}H_{27}O_4N$

Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. Corydaline. Part VII. The constitution of corydaline. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (145-156). [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (252-255).

——— The relationship of corydaline to berberine. . . . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (157-160) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (255-256).

SULPHONIC ACID $C_{22}H_{26}O_4N(SO_3H)$

Gadamer, J[ohannes]. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (18-113).

Corydine $C_{21}H_{23}O_4N$ or $C_{21}H_{25}O_4N$

Gadamer, [Johannes]. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (81-113).

Corytuberine $C_{19}H_{23}O_4N$ *i.e.*

$C_{17}H_{15}N(OMe)_2(OH)_2$

Gadamer, J[ohannes]. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (81-113).

Ecgonine $C_8H_{15}O_3N$

Methyloiodide $C_9H_{15}O_3NMeIaq$

Methylochloride $C_9H_{15}O_3NMeCl aq$

Methylohydroxide $C_9H_{15}O_3NMe(OH) aq$

Ethyl-o-iodide $C_9H_{15}O_3NEtIaq$

Ethyl-o-hydroxide $C_9H_{15}O_3NEtOH aq$

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (91-95).

Hyoscyamine

Compound $(C_{17}H_{23}O_3NHC1)TiCl_3$

Renz, Carl. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1110-1115).

Laudanine.

Sodium derivative $C_{20}H_{24}O_4NNa4H_2O$

Ethyl-laudanine $C_{20}H_{24}O_4NEt$

Hesse, O. Ueber Laudanin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (42-45).

Laudanosine.

Pictet, Amé et **Athanasesco**, Basile. Synthèse partielle de la laudanosine. Arch. sci. phys., Genève, **11**, 1901, (113-127).

d-**Lupanine** $C_{15}H_{24}ON_2$

Soldaini, A. Produkte der Zerlegung des d-Lupanins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (260-272).

Lupinine $C_{10}H_{19}ON$

and its PHENYL CYANATE.

ANHYDROLUPININE $C_{10}H_{17}N$, also its double salts and iodomethylate.

Willstätter, Richard und **Fourneau**, Ernest. Ueber Lupinin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1910-1926).

METHYLLUPININE $C_{11}H_{21}ON$.

$C_{10}H_{18}ON \cdot CH_3$

also DIMETHYLLUPININE $C_{10}H_{17}ON(CH_3)_2$

Willstätter, Richard und **Fourneau**, Ernest. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1910-1926).

LUPININIC ACID $C_{10}H_{17}O_2N$

$C_9H_{16}N \cdot CO_2H$.

also its salts and methyl ester.

Willstätter, Richard und **Fourneau**, Ernest. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1910-1926).

Morphine.

Bougault, J. Oxydation de la morphine par le suc de *Russula delica* Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1361-1363).

Mayer, Y. L. Ueber die Lloyd'sche Morphin-Reaction. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (451-452).

Pshorr, R[obert], Jaeckel, B. und **Fecht, H.** Ueber die Constitution des Apomorphins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4377-4392).

Methylmorphimethine.

Kurtz, Erich. Ueber die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Methylmorphimethin. - Nachweis der Stellung des Stickstoffringes im α -Naphthindol. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade, 1.02. 28. 22 cm).

β -Methylmorphimethine $C_{11}H_{15}O_2N$

and its BENZOATE.

Knorr, Ludwig und **Smiles, Samuel.** Notiz über das β -Methylmorphimethin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3000-3010).

δ -Methylmorphimethine $C_{13}H_{19}O_2N$

and its IODOMETHYLATE and BENZOATE.

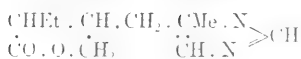
Knorr, Ludwig und **Hawthorne, John.** Ueber ein viertes Methylmorphimethin. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3010-3013).

α -Picoline.

(See also 1930.)

Feist, Karl. Ueber einige Abkömmlinge des α -Picolins. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (178-201).
(p 3218)

Pilocarpine $C_{11}H_{15}O_2N_2$ i.e.



Pinner, A[dolf] und **Schwarz, R.** Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (192-210).

Ueber Pilocarpin. Constitution des Alkaloids. [2. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2441-2459).

Protopine $C_{11}H_{15}O_5N$

Schlatterbeck, J[ulius] O. und **Watkins, H. C.** Beiträge zur Chemie des *Stylophorum diphyllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

Quinine.

Hirschsohn, Eduard. Ueber eine neue Reaction des Chinins und Chinidins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (367-368).

Solanine.

Sage, C. Edward. [Occurrence of solanine in] . . . *Solanum elaeagnifolium*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (174).

Strychnine.

Oertel, Ernst. Ueber die Einwirkung von Alkali-Persulfat sowie des elektrischen Stromes auf Strychnin. These sc. Lausanne. Hildesheim, 1900-1901, (65).
Sv.

Stylopine $C_{11}H_{15}O_2N$

Schlatterbeck, J[ulius] O. und **Watkins, H. C.** Beiträge zur Chemie des *Stylophorum diphyllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

Taxine $C_{37}H_{52}O_{10}N$

Thorpe, T. E., and Stubbs, George. Taxine [the alkaloid of *Taxus baccata*, and its salts and methiodide]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (874-883); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (123-124).

Thebaine.

Pschorr, R[obert], Seydel, C. und Stöhrer, W. Ueber die Constitution des Thebaols. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (4400-4410).

Vongerichten, E. Ueber die Identität von Thebalmethyläther aus Thebain mit 3. 4. 6-Trimethoxyphenanthren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4410-4411).

Yohimbine.

Siedler, P. Ueber das Yohimbin. Vortrag. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (797-798).

PLANTS YIELDING ALKALOIDS.

Cephaelis Ipecacuanha.

Paul, B. H. and Cownley, A. J. [The alkaloids of] Indian ipecacuanha. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (256-257).

Cocculus palmatus or *Jateorrhiza*

Columba. Root.

Gadamer, J. Alkaloide der Columbo-wurzel. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (450-453).

China cuprea.

Hesse, O. Zur Geschichte der China cuprea. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (652-655).

Corydalis cava.

Gadamer, J[ohannes]. Ueber Corydalisalkaloide. (Forts.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (19-52) and (81-113).

Ipecacuanha.

Frerichs, G. und Fuentes Tapis, N. de. Die Werthbestimmung der Ipecacuanha-wurzel. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (390-423).

Nicotiana tabacum.

Kissling, Richard. Fortschritte auf dem Gebiete Tabakchemie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (426-427).

Rotschy, Arnold. Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Thèse sc., Genève, 1901-1902. (47). 8vo.

Solanum chenopodium.

Sage, C. Edward. The chemistry of *Solanum chenopodium*. [Occurrence of solanine.] Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (174).

Solanum dulcamara.

Davis, Frederick. Chemistry of *Solanum dulcamara*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (160-161).

Taxus baccata.

Thorpe, T. E. and Stubbs, George. Taxine [the alkaloid of *Taxus baccata*, and its salts and methiodide]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (874-883); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (123-124).

Strychnos nux vomica L.

Strychnos Tienté Lesch.

Boorsma, W[illelm] G[erbrand]. [Strychnine, ein neues Strychnos-Alkaloid.] Buitenzorg, Bull. Inst. bot., **14**, 1902, (3-7).

Boorsma, W[illem] G[erbrand]. [Strychnin, ein neues Strychnos-Alkaloid.] (Holländisch.) Buitenzorg, Meded. Plant., **52**, 1902, (11-21).

Stylophorum diphyllum.

Schlotterbeck, J[ulius] O. und Watkins H. C. Beiträge zur chemie des *Stylophorum diphyllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

3020 ALKALOIDS DERIVED FROM ANIMALS.

Adrenaline $C_{10}H_{15}O_3N$

Takamine, Jōkichi. Adrenalin, the active principle of the suprarenal glands. (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (416-425).

Bufoin is Cholesterin.

Bertrand, Gabriel. Sur la nature de la bufoine. Paris, C.R. Acad. sci., **135**, 1902, (49-51); Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1130-1133).

Phisalix, C. et Bertrand, Gabriel. Sur les principes actifs du venin de crapaud commun (*Bufo vulgaris*, L.). Paris, C.R. Acad. sci., **135**, 1902, (46-48).

Ptomatine.

Magnus-Blauberg. Alkaloides du cadavre. Ptomatine. (Russ.) St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron., **34**, 1902, (2-3).

PROTEIDS.

4000 GENERAL.

Bechhold, [J. H.] Die neuen Untersuchungen über Eiweisskörper. Umschau, Frankfurt a. M., **6**, 1902, (326-329).

(D-3218)

Bokorny, Th. Notizen zur physiologischen und Säure-Proteolyse. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (113-114).

Dennstedt, M. Ueber den Abbau von Eiweiss. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (118).

Effront, Jean. Sur la méthode de la précipitation fractionnée et sur son application à la différenciation des substances albuminoïdes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (241-250).

Ehrenfeld, R. Ueber die Einwirkung von nascerendem Chlor auf Proteinstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (566-579).

Eisnberg, Filip. Contribution à la connaissance des phénomènes de précipitation spécifique. (Polish.) Kraków, Rozp. Akad. B, **42**, 1902, (311-333).

——— Beiträge zur Kenntnis der spezifischen Präcipitationsvorgänge. (Polish and German.) Erste Mitteilung. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (289-310).

Heidenhain, Martin. Ueber chemische Umsetzungen zwischen Eiweisskörpern und Anilinfarben. Bonn (E. Strasss), 1902, (118). 25 cm. 3.60 M.

Jolles, Adolf. Die Eiweisskörper und deren Beurtheilung vom ernährungsphysiologischen Standpunkte. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (185-187).

Kossel, A. L'état actuel de la chimie des corps albuminoïdes. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (455-470).

Michaelis, L. Neue Probleme der Eiweisschemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **17**, 1902, (261-263).

Rostoski, [Otto]. Ueber den Werth der Präzipitine als Unterscheidungsmittel für Eiweisskörper. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (740).

Steudel, H. Zur Kenntniss der Spaltung von Eiweisskörpern. I. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (540-544).

Umbert, F[riedrich]. Zur Chemie und Biologie der Eiweisskörper. Vortrag. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (657-659).

Villinger, [Arnold]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Eiweissforschung. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (893-894).

4010 ANIMAL PROTEIDS.

Bang, Ivar. Ueber Nucleoproteide und Nukleinsäuren. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (634-635).

Bauer, Richard. Ueber die Einwirkung gespannter Wasserdämpfe auf Keratin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (343-357).

Bellocq, A. Albumines. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (374-376).

Brodie, William Brodie. The condition of iron in the spleen. [Proteids containing iron in the spleen.] Edinburgh, Proc. R. Soc., **24**, 1902, (21-25).

Fahrion, W. Zur Kenntniss des Glutinpeptons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (679-677).

Gautier, Armand. Existence dans l'albumen d'œuf d'oiseau d'une substance fibrinogène pouvant se transformer, *in vitro*, en membranes pseudo-organisées. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (133-139).

——— Sur la présence, dans le blanc d'œuf, d'une substance fibrinogène pouvant se transformer, *in vitro*, en membranes semi-organisées. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1068-1072).

Green, Erik H. und **Tower**, R. W. Ichthyolepidin in den Schuppen amerikanischen Fische. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (196-200).

Gutterink, Alide und **Graaff**, Cornelia J. de. Ueber die Darstellung einer krystallinischen Harnalbumose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (393-407, mit 1 Taf.). (Holländisch.) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (173-177).

Huiskamp, W[illem]. Ueber die Electrolyse der Salze des Nucleohistons und des Histons. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **3**, 1902, (349-375).

Tebb, M. Christine. Reticulin and collagen. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (463-472).

Langstein, Leo. Der Befund von Chitosamin und einer Kohlehydrat-säure unter den Spaltungsproducten des Serumalbumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (176-178).

Mörner, K[arl] A[xel] H[ampus]. Zur Kenntniss der Bindung des Schwefels in den Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (207-238).

Mühle, Paul. Versuche zur Reindarstellung des Amphopeptons. Diss. Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1901, (59). 21 cm.

Paal, C[arl]. Ueber die Einwirkung ätzender Alkalien auf Eialbumin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2195-2206). [Protalbic acid and Lysalbic acid.]

——— Ueber colloidalen Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2206-2218). [Compounds of silver and albumen.]

——— Ueber colloidalen Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2219-2223). [Compounds of mercury-albumen.]

Panzer, Theodor. Berichtigung [zu H. Ehrenfeld: Ueber die Einwirkung von nascentem Chlor auf Proteinstoffe]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (81).

Ramsden, W. Some new properties of ura. [Action of urea on proteids.] Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (xxiii-xxvi).

Salkowski, [Ernst]. Nephritis syphilitica acuta praecox mit enormer Albuminurie. B. Chemischer Teil [als Forts. d. gleichn. Arb. v. F. Hoffmann]. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (190-193).

Schmidt, C. H. L. Zur Kenntniss der Jodirungsprodukte der Albuminstoffe. I. H. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (386-395); **36**, 1902, (343-350).

Siegfried, M[ax]. Ueber Antipepton. Mitt. 2. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (164-191).

———— Reticulin and collagen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (319-324).

Steudel, H. Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (353-384).

———— Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Habilitationsschrift Heidelberg. Strassburg (K. J. Trübner), 1902, (32). 23 cm.

Taylor, Alonzo Englebert. Ueber das Vorkommen von Spaltungsprodukten der Eiweisskörper in der degenerierten Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (580-584).

Vincent, Swale. Die Eiweisskörper der glatten Muskelfasern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (417-429).

BLOOD PROTEIDS.

Abderhalden, Emil. Das Verhalten des Hämoglobins während der Säuglingsperiode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (500-516).

Emmerling, O[skar]. Ueber die Eiweisspaltung durch Papayotin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (695-699, 1012).

Fischer, Emil und Abderhalden, Emil. Hydrolyse des Oxyhämoglobins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (268-276).

Jolles, Adolf. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Eiweisskörper im Blute für klinische Zwecke. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1575-1578).

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis des Hämamins. Vorl. Mitt. über die Constitution der Hämaminsäuren, über das β -Hämin und das

Hämopyrrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2948-2954).

Langstein, Leo. Die Kohlehydrate der Eiweisskörper des Blutes. Vortr. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1876-1877).

CASEIN.

Habermann, J[osef] und Ehrenfeld, R. Ueber die Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Casein und die Bildung von Oxyglutarsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (231-239).

Van Slyke, Lucius L. and Hart, Edwin B. A study of some of the salts formed by casein and paracasein with acids; their relations to American Cheddar cheese. Agric. Exp. Sta., New York, Geneva, Cont., No. 1.; Amer. Chem., J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (411-438).

GELATIN.

Bondi, S. Studien über den Seidenleim. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (481-499).

Fischer, Emil, Levene, P. A. und Aders, R. H. Ueber die Hydrolyse des Leims. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (70-79).

———— und **Skita, Aladar.** Ueber das Fibroin und den Leim der Seide. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (221-226).

Kissling, Richard. Fortschritte auf dem Gebiete der Leimindustrie. Chem.-Ztg. Cöthen, **26**, 1902, (450-451).

HORN.

Dörpinghaus, Wilhelm Theodor. Hydrolyse des Horns. Ein Beitrag zur Kenntnis der Proteide. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1902], (42). 22 cm.

4020 VEGETABLE PROTEIDS.

André, G. Sur les transformations des matières protéiques pendant la germination. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (995-998).

Bertel, R. Ueber Tyrosinabbau in Keimpflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (454-463).

Bokorny, Th. Ueber den Pepton-Gehalt der Keimlinge. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (857-858).

Donard, E. et Labbé, H. Sur une matière albuminoïde extraite du grain de maïs. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (744-746).

Gram, Bille. Ueber die Protein-körner im Samen der Oelgewächse. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (257-296, mit 4 Taf.).

Jacoby, Martin. Ueber die chemische Natur des Ricins. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (28-40).

Kowarski, Alb[ert]. Ueber den Nachweis von pflanzlichem Eiweiss auf biologischem Wege. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (442).

McAlpine, D. Experiments in the treatment of "black spot" or "scab" of apple and pear during season 1901-2. Vict. Journ. Dept. Agric., Melbourne, **1**, 1902, (525-528; with pl. i-iv).

Osborne, Thomas B. und Harris, Isaac F. Die Nucleinsäure des Weizenembryos. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (85-133). [Nucleinsäure aufgefasst als Phosphorsäure des Esters].

Rümler, A. Darstellung farbloser Eiweissstoffe aus dunkel gefärbten Pflanzensäften. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4162-4164).

Szumowski, W. Zein als Nährstoff. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg **36**, 1902, (198-218, mit 1 Taf.).

Windisch, W[ilhelm] und Hasse, R. Ueber den Verlauf des Stärke- und Eiweissabbaues während des Maischprozesses. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (192-194).

Zaleski, W. Beiträge zur Verwandlung des Eiweissphosphors in den Pflanzen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (426-433).

EDESTIN.

Levene, P. A. and Mendel, Lafayette B. Some decomposition products of the crystallized vegetable proteid edestin. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, (48-52).

Osborne, Thomas B. A hydrolytic derivative of the globulin edestin and its relation to Weyl's albuminate and the Histon group. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (28-39).

———— The basic character of the protein molecule and the reactions of edestin with definite quantities of acids and alkalies. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (39-78).

COLOURED COMPOUNDS.

5000 GENERAL.

Deutscher Farberkalender für das Jahr 1902. Jg 11. Hrsg. von der Redaktion der „Deutschen Färberzeitung“. München (G. D. W. Callwey), [1902], (139). 16 cm. Geb. 3 M.

Armstrong, Henry E. Origin of colour. In article, "Chemistry." Encycl. Brit. Suppl., London, **26**, 1902, (708-746).

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Dibenzalacetone und Triphenylmethan. Ein Beitrag zur Farbtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1189-1201).

———— Dibenzalacetone und Triphenylmethan. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3013-3033).

Bistrzycki. Altes und Neues aus der Geschichte der Teerfarbstoffe. Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat., **9**, 1901, (40-43).

Blum, Heinrich. Beitrag zur Kenntnis der Farbstofftheorie. Phil. Diss. Basel. Strassburg i.-E., 1900-1901, (56). 8vo.

Church, A. H. Chemistry of pigments. *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **31**, 1902, (771).

Dupont, Justin. L'industrie des matières colorantes. [Vol. de la collection "Encyclopédie industrielle."] Paris, (J.-B. Baillière), 1902, (XII-364, av. fig.) 18 cm.

Friedländer, P. Ueber Solidogen A. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (326-328).

Kauschke, Paul. Ueber Lederfärberei. Vortrag. D. Gerberztg, Berlin, **45**, 1902, (Nr 5, 8, 10, 11, 12).

Löb, Walther. Ueber die elektrolytische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Tl 1: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. (Forts.) Unter Mitwirkung von Emil Gücke. Tl 2: Oxydationsvorgänge. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (110-115, 385-390, 537-542).

Löwenthal, Richard. Grundregeln für die Anwendung der wichtigeren Farbstoffgruppen in der Färberei. Vortrag. D. Färberztg, München, **38**, 1902, (359-361).

Schaposchnikoff, W. G. und Michireff, W. Ueber die Wirkung der Oxalsäure beim Aetzen des Indigos. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (459-464, 482-485, 522-528).

Silbermann, Henri. Licht- und Farbstoff. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (122-124, 152-155).

Sisley, P. Etude sur la teinture des fibres animales par les matières colorantes acides. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (901-914).

Springer, E. A. Fortschritte auf dem Gebiete der Baumwollfärberei in den letzten Jahren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (2-4, 24-26, 43-44).

Stein, Gottlieb. Ueber neue Aetzeffekte auf Baumwolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (55-56).

Ulrich, Gustav. Ueber Lignorosin. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (119-121).

Walther, E. Das Chlorirungsverfahren zur Erzielung buntfarbiger Effecte. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (265-267).

THEORY OF DYEING AND MORDANTING.

Alt, H. Ueber das Beizen der Wolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (248-249).

Binz, [Arthur] und Schroeter, Georg. Ueber den Process des Färbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4225-4229).

Eberle, G. und Ulfers, Fr. Zur Kenntniss des Wollbeizens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (406-407).

Flögl, Alphons und Koller, Rudolf. Ueber den Einfluss einiger Hilfsbeizen auf die Spinnfähigkeit der Schafwolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (53-55, 135-136).

Georgievics, G. v. Neuere Publicationen über die Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (129-131).

——— Zur Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (371).

Gnehm, R. und Kaufer, F. Beiträge zur Theorie des Färbeprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (345-348).

——— Taschenbuch für die Färberei und Farbenfabrikation. Unter Mitwirkung von H. Surbeck hrsg. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 229). 18 cm. Geb. 4 M.

——— **Roth, O. und Thomann, O.** Ueber beschwerte Seide. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (133-134, 155-156, 170-172, 184-187).

Hummell, J. J. Chemistry of dyeing. *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **27**, 1902, (555).

Kapff, S. Ueber den Einfluss einiger Hilfsbeizen auf die Spinnfähigkeit der Schafwolle. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (107-109).

Knecht, Edmund. Zur Theorie des Färbens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1022-1024).

Liebermann, [Carl]. Zur Kenntniss der Beizfärberei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1490-1498).

Schmidt, J. Ein neuer Färbe-Apparat für Textilfasern. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (181-184).

Silbermann, Henri. Die Zinner-schwerung. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (464-465).

Ulrich, G. und **Tugendhat**, B. Ein Beitrag zur Kenntniss der Chrombeizen. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (134-135).

Wegscheider, Rud[olf]. Zur Kritik der Färbetheorie des Herrn P. D. Zacharias. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (372).

——— Zur Theorie des Färbeprocesses. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (729-730).

Zacharias, P. D. Zur Theorie des Färbevorganges. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (680-681).

——— Neuere Publicationen über die Theorie des Färbevorganges. Erwiderung an G. v. Georgievics. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (289-291).

5010 COLOURED SUBSTANCES NOT DYESTUFFS.

Kohl, F[riedrich] G[eorg]. Untersuchungen über das Carotin und seine physiologische Bedeutung in der Pflanze. Leipzig und Berlin (Gebr. Borntraeger), 1902, (VIII + 206, mit 3 Taf.). 26 cm. 22 M.

Gnehm, R. und **Wright**, Raiph G. Ueber symm. Dimethyldiamidodi-o-tolyketon. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (913-915).

Hantzsch, A. und **Desch**, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1-31).

Marchlewski, I[eon]. Phylloporphyrin und mesoporphyrin; a comparison. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (223-226, with 3 pl.). (Polish and English.); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (143-146, pl. II, III) (Polish).

——— On colouring matters obtainable by the action of Isatin on ex-

tracts of *Isatis tinctoria*. Kraków, Bull. Intern. Acad. **1902**, (227-230). (Polish and English.); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (146-150, pl. IV) (Polish).

Bier, I[eonard] and **Marchlewski**, I[eon]. Absorption of ultraviolet rays by bilirubin, biliverdin, urobilin and proteinochrom. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (230-232, with 2 pl.). (Polish and English); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (138-142, pl. I, II) (Polish).

POTASSIUM *o* and *p*-CRESYL PURPURATE
 $C_8H_4O_4N_3K$

i.e. (1-Methyl-4-cyano-3-nitroso-5-nitrophenol-2-potassium)

Borsche, W. und **Locatelli**, U. Ueber Kresylpurpurate (III., vorl., Mitt. über die Einwirkung von Cyankalium auf Dinitrophenole). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (569-576).

CHLOROPHYLL.

Marchlewski, I[eon]. On chlorophyll derivatives. (Polish). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (1-6, with 1 plate).

——— Études sur les dérivés de la chlorophylle. (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (1-6, with 1 pl.).

——— Zur Chemie des Chlorophylls. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (161-167).

Schunck, Edward. Contributions to the chemistry of chlorophyll. No. VIII.-Changes undergone by chlorophyll in passing through the bodies of animals. [Formation of scotocyanin.] London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (307-312).

QUERCETAGETIN $C_{15}H_{10}O_3$

Perkin, A. G. Quercetagetin [and its sulphate, monopotassium salt, and acetyl compound]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (75).

PURPURGALLIN $C_{11}H_6O_5$

Perkin, A. G. and Steven, A. B. Purpurgallin [and its tetracetyl, tribenzoyl and dibromo-derivatives, monopotassium salt, and monocarboxylic acid]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (74-75).

Fischer, Otto. Notiz über einige Ionenphänomene bei Triphenylmethanfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281).

——— und **Weiss, Karl.** Aetherifizierung von Carbinolen durch Alkohole. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (1-3).

Fischer, Richard. Ueber neuere Verfahren zum Drucken mit Schwefelfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (176-178).

Friedlaender, P. Fortschritte auf dem Gebiete der Theerfarben-Fabrikation und der dazu gehörigen Rohprodukte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (697-700).

Glaser, F. Ueber Indicatoren. Zs. anal. Chem., Weisbaden, **41**, 1902, (36-42).

Goldberg, A. Zur Kenntniss des Schwefelcyans, des sogenannten Pseudoschwefelcyans und des aus Rhodansalzen erhaltenen gelben Farbstoffes. Jahresbericht der techn. Staatslehranstalten in Chemnitz. Ostern 1900 1901. Chemnitz (Druck v. J. C. T. Pickenhau u. S.), 1901, (53). 27 cm.

Green, Arthur G. Ionenphänomene bei Farbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (413-414).

Haber, Fritz. Ueber den textilen Flachdruck. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1177-1183).

Heidenhain, Martin. Ueber chemische Umsetzungen zwischen Eiweisskörpern und Anilinfarben. Bonn (E. Strauss), 1902, (118). 25 cm. 3,60 M.

Helm, E. Künstliche schwarze Farbstoffe für Wollmaterial. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (321).

Herbig, W. Ueber den Unterricht an Färbereifachschulen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (24-25, 47-52).

Herrheimer, Gotthold. Ueber Fettfarbstoffe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (607-609).

Hooper, David. A list of the raw stuffs of India which contain tannin, with notes on their composition and the preparation of extracts. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 1, (1-56).

5020 DYESTUFFS.

Binz, Arthur. Technologische Vorlesungs- und Practicumversuche. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1129-1133).

Bottler, Max. Die verschiedenen Schwarz auf Wolle. Deutscher Färberkalender, München, **11**, 1902, (6-13).

Bucherer, Hans. Erläuterungen zu der Abhandlung: „Ueber ein neues künstliches System der Azofarbstoffe“. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (150-152).

Bunde, A. Ueber das Aetzen basischer Farbstoffe. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (87-88).

Caberti, L. Einige Mittheilungen über den Artikel „Gefärbte und geätzte bezw. reservirte Anilinfarben“. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (104-107).

Chlopın, Grigorij W[italjevič]. Ueber die Giftigkeit und Schädlichkeit einiger Theerfarbstoffe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (241-245).

Deichler, Christian. Die Fortschritte der Farbenindustrie, Färberei, Druckerei u. s. w. im Jahre 1900. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (345-351, 371-377).

Dreher, Carl. Ueber Verbindungen des vierwerthigen Titans und seine Eigenschaften, besonders in Bezug auf die Anwendung als Färbereibeize. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (293-300).

——— Anleitung zur Ermittlung einiger der gebräuchlichsten Farbstoffe auf der Faser. Th 1: Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (93-98).

Elbers, Wilh. Bemerkungen über die Ursachen der Faserschwächung bei Verwendung von Schwefelfarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (92-93).

Isernhagen, Friedrich. Ueber den Farbstoff der chinesischen Gelbschoten und dessen Beziehungen zum Safranfarbstoffe. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (34). 22 cm.

Kalmann, Wilhelm. Ueber die Ursache des „Stocks“ in Schafwollwaren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (245-248).

———. Ueber den Stock in Schafwollwaren. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (377-379).

Kayser, Edwin C. Vorschläge zu Neuerungen im Zeugdruck. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (152-155, 229-232).

———. Einige neue Ueberdruckeffekte. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (210-212).

Kober, Hermann. Ueber Unkrautsamen im Mehl. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (53). 22 cm.

Knapstein, Carl. Neues Verfahren zum Färben mit Alizarin- und anderen Beizenfarbstoffen. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (300-303).

Krais, P. Versuche zur Verbesserung der Leuchteit der Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (22-23).

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis der Gallenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1268-1273).

Langer, Josef. Ueber Buntreserven unter Paranitrilanilinrot. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (116-119).

Loewenthal, N[athan]. Ueber eine neue alkoholische Carminlösung. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **19**, 1902, (56-60).

Loewenthal, Richard. Neuerungen auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Spinnfasern. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (752-755).

Medicus, L[udwig] (Referent) und **Kober**, H[ermann]. Ueber Unkrautsamen besonders Kornrade im Mehl. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1077-1091).

Michaelis, Leonor. Die indifferenten Farbstoffe als Fettfarbstoffe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (183-184).

———. Ueber den Chemismus der Elastinfärbung und seine praktische Anwendung auf Sputumpräparate. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (219).

———. Zur Theorie der Fettfärbung. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (759-760).

Möhlau, Richard, **Klimmer**, K. und **Kahl**, Edm. Ueber die Farbstoffe der Capriblaugruppe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (313-324, 354-356).

Neurath, F. Ueber die Untersuchung schwarz gefärbter Baumwolle. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (579-580).

Nietzki, R[udolf]. Die Entwicklungsgeschichte der künstlichen organischen Farbstoffe. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (159-188).

Noelting, E. Ueber Beizfarbstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (118-120).

Paul, Albert. Die Anwendung der Schwefelfarbstoffe in der Färberei. Tl. 1. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (178-182).

Renz, Carl. Ueber Thallium. 1. Ueber Verbindungen von Thalliumchlorid mit organischen Basen. (2. Mitt.) 2. Ueber Farbstoffbildung durch Thalliumchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2768-2774).

Rupe, H. und **Labhardt**, H. Die Chemie der natürlichen Farbstoffe im Jahre 1901. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (254-258, 295-300).

Sansone, Antonio. Die Schwefelfarbstoffe im Zeugdruck. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (119-121).

Schmid, Henri. Fortschritte in der Anwendung des Anilinschwarz in den letzten Jahren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (245-246, 261-262 und 271-273).

Schwalbe, Carl. Farbstoffe. (Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (319-352, 373-376).

————— Farbstoffe. Fortschritte im I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (540-543, 571-574, 602-605).

Setlik, B. Das Färben von Kunstseide mit 2,7-Dioxy-naphtalin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (121-122).

Sieber-Schumoff, Nadine. M. v. Nencki's Untersuchungen über den Blutfarbstoff und dessen Beziehungen zum Blattfarbstoff. Vortrag. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1873-1876).

Sisley, P. Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (544-547, 568-575).

Steudel. Neue Untersuchungen über die Konstitution von Blut- und Blattfarbstoff. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (438-440).

Vidal. Le noir Vidal et le noir d'aniline. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (218-219).

Wedekind, E[dgar] und **Haeussermann**, J. Ueber das Verhalten der Pikrinsäure gegen siedende Aetzlaugen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1133-1135).

Wicktoroff, P. Erzeugung eines violettrothen Chinonimidfarbstoffes auf der Faser. Färberztg. Berlin, **13**, 1902, (213-214).

Witt, Otto N. Chemische Technologie der Gespinnstfasern, ihre Geschichte, Gewinnung, Verarbeitung und Veredelung. Unter Mitwirkung von Arthur Buntrock. Lfg 3. [Handbuch der chemischen Technologie. Bearb. u. hrsg. v. P. A. Bolley u. K. Birnbaum. Bd 5, Gruppe 2, Lfg 3.] Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (385-576). 23 cm. 6 M.

ANTHRACENE DYES.

Dammann, K. und **Gattermann**, I[udwig]. Ein Beitrag zur Kenntnis der Derivate des Anthrachinons. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (325-326).

Schultz, G[ust.] und **Erber**, J. Ueber Derivate des α -Amidoalazarins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (906-908).

AZO DYES.

Bamberger, Eugen. Ueber hydroxylierte Azoxybenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1614-1623). Berichtung. Ebenda, **35**, 1902, (1926).

————— und **Witter**, Hugo. Ueber Formazylphenylketon. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (139-149).

Becker, Hans. Contributions à l'étude des colorants du type "Azonium." Thèse sc. Genève. Berne, 1901/1902, (28). 8vo.

Bucherer, Hans. Ueber ein neues, künstliches System der Azofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (8-10, 45-46).

Fischer, Otto und **Hepp**, Eduard. Zur Kenntnis der Induline der Amidoazobenzolschmelze. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (457-459).

Goldschmidt, Heinrich und **Keller**, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

Helm, Ernst. Azowollblau B. Färberztg. Berlin, **13**, 1902, (282).

Henrich, Ferd[inand] und **Wagner**, Benno. Ueber Derivate des 4-Amido-resorcins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4195-4206).

Kehrman, F. Ueber Salze des Phenazononiums und Phenazothioniums, der Stammkörper der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (128-131).

————— Ueber die Constitution der Oxazin- und Thiazinfarbstoffe und ihre Beziehungen zu den Azoniumkörpern. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (1-77).

Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung von Azofarbstoffen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (63). 22 cm.

Mai, J[ulius]. Einwirkung von unterphosphoriger Säure auf Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (162-163).

——— Azofarbstoffe aus Methylphenylglycin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (576-582).

Morgan, Gilbert Thomas. Influence of substitution on the formation of Diazoamines and aminoazo-compounds. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (86-100).

Prager, B. Ueber fettaromatische Aminoazokörper. II. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (1862-1866).

Rosenstiehl, A. et Suais, E. Réduction des matières colorantes azoïques orthonitrées. Production de dérivés substitués du phénylpseudo-azimido-benzol. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (606-608).

Schultz, G[ust]. Beiträge zur Geschichte der Azofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (5-7).

Sedlacek. Ueber die Entwicklung der Orthooxyazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (173-176, 206-210).

Vaubel, Wilhelm. Ueber das Vorkommen von Diazoamido- bzw. Diazoxyverbindungen in Azofarbstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (3-4).

Wacker, Leonhard. Reduktionsprodukte der Nitronaphtaline [Azoxynaphtalinderivate]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (61-70).

TRIPHENYLMETHANE DYES.

Hewitt, J. T. and Tervet, J. N. Oxonium salts of fluoran . . . [and of dimethylfluoran and fluorescein.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (663-666); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (86).

Fluorescein derivatives $C_{20}H_6O_5N_2Br_2$

Hewitt, J. T. and Woodforde, Alfred William George. [2 : 7-Dibromo-4 : 5-dinitrofluorescein and 4 : 5-dibromo-2 : 7-dinitrofluorescein, and their salts and acetyl and benzoyl derivatives.] London,

J. Chem. Soc., **81**, 1902, (893-900); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (128-129).

Gomberg, M[oses]. Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2397-2408).

Liebermann, C[arl]. Ueber Beizenfarbstoffe der Bittermandelölgrün- und der Rosamin-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2301-2303).

——— und **Wölbling, F.** Ueber einige Dioxyfluoresceine und Dioxyeosine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1782-1788).

Rodatz, Wilhelm. Über Fluorescein und einige Derivate. Phil. Diss. Basel, 1900 1901, (31). 8vo.

Rosindulin.

Capatina, Alexandre. Recherches synthétiques dans le groupe de la rosinduline. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (50). 8vo.

Levy, Albert. Recherches sur un nouvel isomère de la rosinduline et quelques-uns de ses dérivés. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (60 + 3). 8vo.

Nüesch, Paul. Recherches dans la série des rosindulines. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (53). 8vo.

DYESTUFFS OF VEGETABLE ORIGIN.

Fürth. Türkischrothöl. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (149-150, 166-170).

Herbig, W. Ueber Türkisch-Rothöl und die Einwirkung concentrirter Schwefelsäure auf Oele. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (277-282).

Herzig, J. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (351-353).

Kühl, Hugo. Ueber Chinarothe und Chinagerbsäure. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (72).

Perkin, Arthur George and Wilkin-son, Edward John. [The dyeing pro-

perties of some members of the flavone group, viz. chrysin, apigenin, luteolin, galangin, kampherol, morin, quercetin, myricetin, rhamnetin and fisetin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (589-591).

Rózsá, Mihály. Pflanzen-Farbstoffe. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (102-109, 115-124).

Apigenin.

Perkin, Arthur George. Notes on . . . apigenin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1174-1176).

Brazilin $C_{16}H_{14}O_6$

Bollna, E., **Kostanecki**, St[anislaus] v. und **Tambor**, J[oseph]. Studien über das Brasilin. (Forts.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1675-1678).

Gilbody, A. W. and **Perkin**, W. H. jun. Brazilin and haematoxylin. Part V. The oxydation of trimethylbrazilin with chromic acid. [Trimethylbrazilone and its derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1016-1022, 1040-1056).

Perkin, W. H., jun. Brazilin and haematoxylin. Part IV. On dimethoxycarboxybenzoylformic acid, brazilinic acid, etc. [Oxidation of trimethylbrazilin with permanganate.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1008-1040).

——— Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2946-2947).

——— **Yates**, J. and **Gilbody**, A. W. Brazilin and haematoxylin. Part III. . . . [Relationship of brazilin to haematoxylin]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (235-246). [1330-1350].

——— and **Ormerod**, E. On Brazilic acid and the constitution of Brazilin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (221-234); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (257-259).

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Lampe**, V. Studien über das Brasilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1667-1674).

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Paul**, L. Ueber den Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2608-2611).

——— Zum Abbau des Brasilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4285-4288).

Schall, C[arl]. Berichtigung und Aufklärung [betr. Brasilin, Brasilein, und Derivate]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2306).

Bilirubin $(C_{16}H_{18}O_5N_2)_n$

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis der Gallenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1268-1273).

Biliverdic Acid $C_6H_5O_4N$

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis der Gallenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1268-1273).

Catechin $C_{15}H_{14}O_6$

Perkin, Arthur George and **Yoshitake**, E.; [Catechin (a) $C_{15}H_{14}O_6$, $3H_2O$, or, less probably, $C_{14}H_{14}O_6$, $3H_2O$, (m. p. 204-205°) from acacia catechu; its pentabenzoyl and disazobenzene derivatives and the triacetyl derivative of the latter; also the action of fused alkali on it; Catechin (b), $C_{15}H_{14}O_6$, $4H_2O$, (m. p. 175-177°) from Gambier catechu; its pentabenzoyl, tetrabenzoyl, and disazobenzene derivatives, and the triacetyl derivative of the last-mentioned; also the action of fused alkali on it; Catechin (c), $C_{15}H_{14}O_6$, (m.p. 235-237°) from Gambier catechu, and its disazobenzene derivative; also the action of fused alkali on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1160-1173); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (139-140).

Excoecarin $C_{15}H_{12}O_5$

Perkin, Arthur George and **Briggs**, Samuel Henry Clifford. [Excoecarin from green ebony (probably *Excoecaria glandulosa* or *Jacaranda orifolia*), and its tribenzoyl derivative and dimethyl ether; also the action of fused alkali, bromine and quinone on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (210-220); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11-12).

Haematoxylin $C_{16}H_{14}O_6$

Perkin, W. H. jun. Brazilin and haematoxylin. Part VI. The oxidation of tetramethylhaematoxylin with Chromic Acid. [Tetramethylhaematoxylone and its derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1057-1066).

——— **Yates, J.** and **Gilbody, A. W.** Brazilin and haematoxylin. Part III. The constitution of haematoxylin. [Oxidation of tetramethylhaematoxylin with permanganate. Distillation of haematoxylin.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (235-246).

Indigo.

Binz, Arthur. Notizen zur Kenntnis des Indigos. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (229-230).

——— und **Kufferath, A.** Die Salze des Indigos. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (196-204).

——— und **Rung, E.** Die Bestimmung des Indigotins auf geküpfen Faserstoffen. Zur Theorie des Färbeprocesses in der Indigofärberei. (4. u. 5. Mitt. über Indigofärberei.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (557-559, 616-620).

Camps, Rudolf. Synthese des Indigoblau aus o-Nitroacetophenon. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (423-437).

Elbers, Wilh. Die Fixation des Indigos durch Dämpfen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (356-360).

Engler, C. und **Engler, A.** Condensationsproducte aus α -Pyridylmethylketon mit Benzaldehyd und o-Nitrobenzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4061-4066).

Fischer, Eugen und **Alt, Hermann.** Der Indigo als Dampffarbe. Färberztg., Berlin, **13**, 1902, (197-198).

Haller, A. L'industrie de l'indigo. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 1^{re} partie), (2-28).

Kufferath, A. Ueber die Reduktion von Indigo mit Zinkstaub und Ammoniak. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (481).

Schulte im Holfe, A. Studien über den Gehalt der *Indigofera tinctoria* an Indican, sowie über die Gewinnung des Indigo. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm., Ges., **12**, 1902, (19-30).

Vaubel, Wilhelm. Zur Kenntnis des Indigblaus und Indigrots. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (39-45).

Wangerin, Albert. Ueber die Titration des Indigos mit Hydrosulfit und über die Bildung von Indigo aus Phenylglycin-o-Carbonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (72) 22 cm.

——— und **Vorländer, D[aniel].** Die Titration des Indigos mit Hydrosulfit. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281-289).

[Indigo derivatives].

Book, G. Ueber die Reaction von Aceton gegen Nitroopiansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1498-1502). [Opianindigo.]

Drescher, Bruno. Acylderivate von Indoxylsäure, Indoxyl und Indigweiss. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (82). 22 cm.

Kuhara, Mitsuru und **Chikashige, Masumi.** [Dimethyl indigos from Chloraceto-o-, m-, and p-toluide,

$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_2Cl$, and di-o-, and p-tolyldiketopiperazine $(CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N < \begin{smallmatrix} CH_2 \cdot CO \\ \backslash \quad / \end{smallmatrix} > N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3)$. (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (109-126); Baltimore, Md., Amer. Chem. **27**, 1902, (1-15).

——— [Non-formation of dimethyl indigo from methylchloracetanilide, $C_6H_5 \cdot N(CH_3) \cdot CO \cdot (CH_2Cl)$. (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (109-126); Amer. Chem. Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

——— [Tetramethyl indigo from Chloraceto-unsym-m-xylide, $(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_2Cl$ and di-unsym-m-xylidldiketopiperazine $(CH_3)_2C_6H_3 \cdot N < \begin{smallmatrix} CH_2 \cdot CO \\ \backslash \quad / \end{smallmatrix} > N \cdot C_6H_3(CH_3)_2$. (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (109-126); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

——— [Hexamethyl indigo from Chloracetopseudocumidide

$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$
and dipseudocumyldiketopiperazine

$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{N} < \begin{smallmatrix} \text{CH}_2\text{CO} \\ \text{COCH}_2 \end{smallmatrix} > \text{H.C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_3]$

(Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (109-126); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (1-15).

Kurz, Camille. Tannindigotin. Färbertztg, Berlin, **13**, 1902, (117-119).

Maillard, L. Sur l'état polymérisé de l'indigotine ordinaire et la transformation isomérique de l'indigotine en indirubine. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (470-472).

Marchlewski, L[eon]. Zur Kenntniss einiger natürlicher Farbstoffe. [1. Ueber Farbstoffe, die durch Einwirkung von Isatin auf Extracte der *Isatis tinctoria*-Pflanze entstehen. 2. Vergleich des Mesoporphyrins mit Phylloporphyrin. 3. Absorption der ultravioletten Strahlen durch die Gallenfarbstoffe und Proteinchrom.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4338-4344).

——— On colouring matters obtainable by the action of Isatin on extracts of *Isatis tinctoria*. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (227-230); (Polish and English); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (146-150, pl. IV). (Polish).

Schubart, Philipp. Synthese isomerer Indigolisulfosäuren. Diss. Halle a. S. Druck von E. Karras, 1902, (66), 22 cm.

Vorländer, D[aniel] und **Mumme**, E. Ueber N-Alkylderivate der Phenylglycerin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1699-1701).

Indirubin.

Marchlewski, L[eon]. Zur Kenntniss einiger natürlicher Farbstoffe. [1. Ueber Farbstoffe, die durch Einwirkung von Isatin auf Extracte der *Isatis tinctoria*-Pflanze entstehen. 2. Vergleich des Mesoporphyrins mit Phylloporphyrin. 3. Absorption der ultravioletten Strahlen durch die Gallenfarbstoffe und Proteinchrom.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4338-4344).

Jacarandin, $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{O}_5$

Perkin, Arthur George, and **Briggs**, Samuel Henry Clifford. Jacarandin from green ebony (probably *Excoecaria glandulosa* or *Jacaranda acrifolia*), and its diacetyl and dibenzoyl derivatives and the action of alcoholic potassium acetate on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (217-220) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11-12).

Kampherol $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_5$

Perkin, Arthur George, and **Allison**, John Raymond. The constitution of kampherol monomethyl ether.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (472).

——— [Kampherol, from the hydrolysis of robinin]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (474-477).

——— and **Wilkinson**, Edward John. [Kampherol], the colouring matter from the flowers of *Delphinium Consolida*; [also its salts and derivatives.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (585-591).

Luteolin.

Perkin, Arthur George. Notes on luteolin. . . . London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1174-1176).

Myriceetin (hydroxyquercetin) $\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{O}_7$

Perkin, Arthur George. Myriceetin. Part II. Tetrabromo-derivative; pentamethyl ether and its acetyl derivative and decomposition; hexaethyl ether and its decomposition.] London J. Chem. Soc., **81**, 1902, (203-210) [abstract]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (11).

Rhamnetin $\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{O}_7$

Perkin, Arthur George and **Allison**, John Raymond. . . . Rhamnetin. [The action of alcoholic potash on it, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (469-472).

Rhamnazin $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{O}_7$

Perkin, Arthur George and **Allison**, John Raymond. Rhamnazin. . . . [The action of alcoholic potash on it, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (469-472).

Quercetin $C_{15}H_{10}O_7$

Perkin, Arthur George, and **Allison**, John Raymond. [The action of alcoholic potash on tetramethyl and tetraethyl ethers of quercetin.]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (469-472).

**DYE STUFFS NOT OTHERWISE
CLASSIFIED.**

Alway, Friedrich J. Ueber Azoxybenzylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2434-2438).

Bertels, Kurt. Ueber Nitroso-naphthylen-diamin und seine Derivate. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Scharde), 1902, (50). 22 cm.

Bertram, W. Ueber Di-o-dinitro-di-phenylmethan und Di-o-dinitrobenzophenon. J. prakt. Chem., Leipzig (N.F.), **65**, 1902, (327-345).

Brüggemann, Fritz. Ueber die chromogenen Eigenschaften des p-Nitrobenzylcyanids. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (40). 22 cm.

Bülow, Carl und **Grotowsky**, Hans. Ueber die aus Phenylacetylacetophenon und dreiwertigen Phenolen bezw. Orcin entstehenden 1,4-Benzopyranolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1799-1810).

Camps, Rudolf. Ueber Nitro- und Amido-Acetophenon (Hypnon). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (1-18).

Czajkowski, Jan Marcyan. Versuche zur Synthese des Luteolins. Synthese des Apigenins. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1901-1902, (65). Svo.

Decker, H. und **Solonina**, B. Zur Kenntniss der Nitrosophenolfarbstoffe. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3217-3225).

Diller, Ernst. Zur Synthese des Luteolins. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (50). Svo.

Eibner, A[lex.] und **Merkel**, H. Ueber Bromderivate des Chinophthalons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1656-1662).

——— Ueber ein Isomeres des Chinophthalons. (Vorl. Mitt.) Berlin,

Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2297-2301).

Eichler, Josef. Beiträge zur Kenntnis der Flavinduline. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (43). Svo.

Feist, Franz. Ueber Condensation von Pyrrolen und Pyrrolcarbonsäureestern mit aromatischen Aldehyden. (5. Abh. über Pyrrolderivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1647-1655).

Fischer, Otto und **Hepp**, Eduard. Ueber Dimethylnaphtosafrafin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (437-439).

Friedländer, P. und **Silberstein**, I. Ueber ein isomeres Naphtazarin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (89-92).

Grotowsky, Hans. Ueber das Phenylacetylacetophenon und über Abkömmlinge des 1,4-Benzopyranols. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (94). 23 cm. 1,50 M.

Goldmann, Max. Ueber einige α -Cyanbenzyl-Aniline und μ -Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. A. Schade), 1902, (66). 22 cm.

Gnehm, R. und **Veillon**, L[ouis]. Zur Kenntniss des m-Oxyphenyl-p-tolylamins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (49-81).

Graebe, C. Ueber die Constitution des Auramins und über die Salze des Phenyliminobenzophenons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2615-2621).

Jacchia, Arturo. Ueber trisubstituierte Derivate des Naphtalins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (113-134).

Jaeger, Carl. Zur Kenntnis des Oxyhydrochinons. Diss. München. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (63). 23 cm.

Junghahn, Alfred. Ueber die 1. 3. 4-Xylidin-5-sulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3747-3767).

Kayser, E. C. Zur Verwertung des Paranitranilinrots auf Küpenblau. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (258-264).

Liebermann, Paul. Beiträge zur Kenntnis einiger Chromonderivate. Phil. Diss. Bern. Berlin, 1901-1902, (35). 8vo.

Liebermann, Carl und **Hohenemser, W.** Ueber Hystazarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1778-1781).

——— und **Lindenbaum, S.** Ueber Farbstoffe der Aesculetinreihe (II). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2919-2923).

Möhlau, Richard und **Klimmer, K.** Zur Kenntnis der Phenocyanine. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (65-70).

Noelting, E. und **Thesmar, G.** Zur Kenntniss der Nitro- und Amido-Derivate der Xylole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (628-650).

Ott, Emile. Sur une nouvelle isorosinduline. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (38). 8vo.

Pröscher, Fr. Ueber eine neue Synthese der Methylrubrazonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1436-1437).

Sachs, Franz und **Goldmann, Max.** Ueber einige α -Cyanobenzylaniline und μ -Cyanazomethine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3319-3361).

Schultz, Gust. und **Flachsländer, J.** Ueber Methylanthranilsäure. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (353-354).

——— und **Rohde, Georg.** Ueber m-Toluidin. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (567-568).

——— und **Tichomiroff, M.** Ueber einige Isomere der Ericabase. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (150-160).

Staeble, Rupert. Ueber Benzochinon-Sulfosäure. Diss. Techn. Hochsch. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (44). 21 cm.

Tschugaeff, L. Ueber Imidoxanthide, eine neue Klasse gefärbter organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2470-2473).

(D-3218)

Ullmann, F. und **Bleier, H.** Zur Darstellung von o-Aminobenzophenonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4273-4280).

Vorländer, Daniel. Indoxylbildung aus Phenylglycin-o-carbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1683-1698).

Walter, W. Ueber Condensationsproducte aus aromatischen Aldehyden und Malonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1320-1321).

Wohlfahrt, Theodor. Ueber einige Benzidine. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (42). 23 cm.

Zohlen, Otto. Ueber die Einwirkung von Dimethylsulfat auf Michler'sches Keton und Auramin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (50). 23 cm.

Acridine derivatives.

Decker, Herman. Ueber einige Ammoniumverbindungen. 10. Mitt.: Ueber Oxydihydromethylphenylacridin. (Gemeinschaftlich mit Th. Hock u. C. Djiwonsky.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3068-3079).

Marić, Albert. Ueber einige Akridiniumfarbstoffe. Phil. Diss. Basel. (Genf), 1900-1901, (56). 8vo.

Möhlau, Richard und **Haase, O.** Ueber Naphtacridindisulfosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4172-4177).

Ullmann, F., Racovitza, N. A. u. **Rosenbrand, Melanie.** Ueber Phenyl-naphtacridinderivate. [6. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (316-325).

——— **Rosenbrand, Melanie**, **Mühlhauser, B.** und **Grether, E.** Ueber 3'-Alkylamino-9-phenyl-1.2-naphtacridine. [7. Mitt. über Acridine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (326-340).

Fluorindine C₇H₄N₂Cl₂

Wilberg, E. Ueber das 2-Amino-5.4'-dichlordiphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (954-959).

Leucauramines.

Möhlau, Richard und **Heinze**, M. Synthesen arylirter Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (358-375).

— und **Zimmermann**, R. Ueber einige neue Reactionen der Leukauramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (375-383).

Ory-flavone dyes.

Am Rhyn, Heinrich. Zur Kenntniss des 3-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1900, 1901, (31). 8vo.

Blumstein, Jeruchim. Ueber das 2,3'-Dioxyflavon. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (39). 8vo.

Crivelli, Carlo. Synthese des β -Methyl-2-Oxychromons und des 2-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (41). 8vo.

Grossmann, S. Synthese des 4'-Oxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (43). 8vo.

Kostanecki, St[anislaus] v. und **Plattner**, E. Ueber ein beizenziehendes Tetraoxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2544-2546).

— und **Tambor**, J[oseph]. Versuche zur Synthese von Oxyflavonolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1679-1683).

Seifart, Alfred. Synthese des 2,2'-Dioxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (58). 8vo.

Steuermann, Jakob. Synthese des 1-3-2' Trioxyflavons. Phil. Diss. Bern, 1901-1902, (50). 8vo.

Picric Acid.

Jakobi, S. Ueber die Fabrikation der Pikrinsäure. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (168-169).

Kärger, Ludwig. Ueber eine isomere Pikrinsäure. Phil. Diss. Basel. Wiesbaden, 1900-1901, (28). 8vo.

Sulphur dyestuffs.

Biehringer, Joachim und **Topaloff**, Wassil. Ueber Thiopyronin. J. prakt.

Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (499-511). [Tetramethyl diaminothioxanthone $C_{17}H_{18}ON_2S$.]

Gnehm, R. Ueber Amidooxydiphenylamine und analoge Körper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3085-3088).

Schultz, G[ust.] und **Tichomiroff**, M. Ueber einige Isomere der Ericabase. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (150-160). [*m*-Methylbenzenyl-*p*-amino-*m*-thioxylenol $C_{16}H_{15}NS$ and its isomeric mononitro derivatives].

Vesely, Victor. Contributions à l'étude des matières colorantes thiaziniques. Thèse sc. Genève, 1900-1901, (43). 8vo.

5500 OPERATIONS IN ORGANIC CHEMISTRY.

ACETALATION.

Lehmann, Willy. Beiträge zur Kenntnis der Acetalisierung bei den Aldehyden und Diacylmethanen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (71). 23 cm.

Raben, Emil. Beiträge zur Kenntniss der Acetalisirung bei den Aldehyden und Ketonen. Diss. Kiel (Druck v. H. Fiencke), 1902, (60). 23 cm.

ACYLATION.

Baum, Erich. Brenzschleimsäurechlorid als Acylierungsmittel, verglichen mit Benzoylchlorid. Synthese der Pyromyrsäure. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1903, (44). 22 cm.

CONDENSATION.

Freund, Martin und **Speyer**, Edmund. Ueber die Anwendung von Natriumamid als Condensationsmittel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2321-2322).

Knoevenagel, E[mil] und **Speyer**, E. Ueber die condensirende Wirkung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (395-399).

Mottek, Siegbert. Beiträge zur Kenntnis der kondensierenden Wirkung organischer Amine. Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (47). 22 cm.

DISTILLATION.

Aisinmann, S. Destillations- und Raffinationsmethoden der Schmierölfabrikation. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (25-27).

Fischer, Emil und Harries, Carl. Ueber Vacuumdestillation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2158-2163).

Jürgensen und Bauschlicher. Ueber die Verwertung der Olivenkerne (Olivenrückstände) durch trockene Destillation zur Erzeugung von Holzkohle, Holzgeist (Methylalkohol), essigsäurem Kalk, Essigsäure, Aceton, Holztheer u. s. w. (Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (80-81).

Kassler, Felix. Destillation von Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (48-50, 74-76).

——— Beiträge zur Destillation der Fettsäuren. Seifensztg, Augsburg, **29**, 1902, (329, 349-350).

Mabery, Charles Frederic. An apparatus for continuous vacuum distillation. (Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 2; Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (3-5). [Separate]. 24.5 cm.

Siermann. Ueber Trebertrocknung und Holzdestillation. Vortrag. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (226-229).

ELECTROLYSIS.

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochschule München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 cm.

Elbs, Karl. Übungsbeispiele für die elektrolytische Darstellung chemischer Präparate. Zum Gebrauch im Laboratorium für Chemiker und Elektrochemiker. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 100). 21 cm. Geb. 4 M.

Gressly, Otto. Ueber die Elektrolyse halogensubstituierter organischer Säuren und die elektrolytische Darstellung von Halogenderivaten. Basel 1901, 59 S. 8vo. Basel. Phil. Diss. 1900-1901.

Hofer, H. und Moest, M. Ueber die Bildung von Alkoholen bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (284-323, mit 1 Taf.).

Krull, Fritz. Elektrochemische Untersuchungen in den Vereinigten Staaten von Nordamerika. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (244-246).

Löb, Walther. Ueber die pyrogene Bildung von Anthranilsäure aus o-Nitrotoluol. (2. vorl. Mitt. über pyrogene Reaktionen mittels des elektrischen Stromes.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (775-777).

——— Notiz über die pyrogene Darstellung von Diphenyl mittels des elektrischen Stromes. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (777-778).

——— Ueber die elektrolytische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Tl 1: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. (Forts.) Unter Mitwirkung von Emil Göcke. Tl 2: Oxydationsvorgänge. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (385-390, 537-542).

Palmaer, Wilh[elm]. Ueber Versuche zur Darstellung des Tethramethylammoniums. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (729-731).

Weyprecht, Rudolf. Elektrochemische Reduktion aromatischer Di- und Trinitrokörper. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (41). 23 cm.

HYDROLYSIS.

Ueber die verschiedenen Methoden der Fettspaltung und die Gewinnung der Fettsäuren. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (889-891, 913-916, 941-944, 969-972, 993-996).

Hale, F. E. The initiative action of iodine and other oxidizers in the hydrolysis of starch and dextrins. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 107; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (379-399).

Heller, O. Ueber ein neues Verfahren der Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1097-1098).

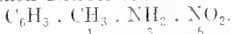
Kanzler, Gustav. Beitrag zur kohlensauren Verseifung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (698-700).

Lach, Béla. Fettspaltung und Glyceringewinnung in der Seifen-Industrie. (Vortrag.) SeifensZtg. Augsburg, **29**, 1902, (145-146, 163-164, 181, 199).

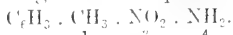
Pollatschek, Paul. Verseifungsverfahren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (228-229).

METHYLATION.

Haibach, Ad. Methylierung des symmetrischen Nitrotoluidins



Methylierung des o-Nitro-p-toluidins



J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (242-248).

Staden, O. Methylierung des p-Nitro-o-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (249-252).

Tatschaloff, Alexander von. Méthylierung des o-Nitro-o-toluidins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (239-242).

ESTIMATION OF METHOXYL GROUPS.

Hewitt, T. J. and Moore, T. S. A modification of Zeisel's method for the estimation of methoxyl groups. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (318-321); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (8).

NITRATION.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. On the nitration of nitrated phenols with nitric and sulphuric acids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (441) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (465) (Dutch).

Schwalbe, Carl. Ueber den Einfluss des Lösungsmittels auf die Orientierung der Isomeren bei der Nitrirung aromatischer Stoffe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3301-3303).

Wahl, A. Nitration des éthers acryliques substitués. Nancy, 1901, (83). 25 cm.

Wislicenus, Wilhelm and Endres, Anton. Ueber Nitrirung mittels Aethylnitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1755-1762).

Znatowicz, B[ronisław]. Action de l'acide nitrique sur les vapeurs des hydrocarbures aromatiques. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (158-161).

———. De l'action du nitrite d'argent sur les dérivés chlorés de la série aromatique. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (251-257).

OXIDATION.

Amme, Otto. Oxydation von Substitutionsproducten des p-Oxybenzaldehyd-phenylhydrazons zu Osazonen. Diss. Kiel (Druck v. P. Peters), 1902, (67). 23 cm.

Balbiano, L[ui]gi and Paolini, V. Oxydationen mit Mercuriacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2994-2998).

Blanksma, J[an] J[ohannes]. On the influence of different atoms and atomic groups on the . . . [oxidation] of aromatic sulphides . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (264-266) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (316-318).

Fenton, Henry J. Horstman. On oxidation in presence of iron. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (358-374).

Pawlewski, B[ronisław]. Sur l'oxydation de l'aniline à l'aide de l'acide chromique. (Polish.) Chem. Pols., Warszawa, **2**, 1902, (1-3).

Electrolytic oxidation.

Klein, Signmund. Ueber die elektrolytische Oxydation von Anilin und einigen aromatischen Diaminen in alkalischer Lösung. Diss. Techn. Hochschule München (Druck v. F. Straub), 1902, (51). 22 cm.

Mehring, Wilhelm. Versuche zur elektrochemischen Oxydation organischer Stoffe. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (42). 23 cm.

REDUCTION.

Elbs, Karl und Brand, K. Bemerkungen zu dem D. R.-P. Nr. 130724: Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (788-789).

Henle, Franz. Reduktion von Carbonsäure-Derivaten zu Aldehyden bezw. Aldehyd-Derivaten und zu Aminen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3039-3044).

Ueber die Reaktionen der Methylengruppe im Fluoren und über die Reduktion von Aethyldoppelbindung mit Aluminiumamalgam. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1902, (157). 24 cm.

Gintl, Wilhelm H. Versuche über die Reduktion von Nitrobenzol. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1329-1336).

Pinnow, Joh. Ueber die Reduktion aromatischer Nitrokörper mit Zinn und Salzsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (579-585).

Ponzio, Giacomo. Ueber die Reduktion der primären Dinitrokohlenwasserstoffe mit Aluminiumamalgam. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (197-200).

Electrolytic reduction.

Elbs, Karl und Wohlfahrt, Th. Ueber die elektrochemische Reduktion der o- und der p-Nitrobenzolsulfonsäure in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (789-791).

Klappert, Erich. Elektrochemische Reduktion des m-Nitrophenols in alkalischer und in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (791-792).

Löb, Walther. Ueber die elektrolytische Darstellung der Zwischenprodukte der Farbstofffabrikation. Tl 1: Die Reduktion aromatischer Nitrokörper. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (110-115).

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion aromatischer und fester Nitrokörper. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (239-244, 272-275; **9**, 1902, 7-11, 27-35).

Schudt, Hermann. Ueber die elektrochemische Reduktion einiger Nitrophenoläther. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (58), 23 cm.

Schumacher, Gustav. Ueber elektrochemische Reduktion der Nitroamissäure. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1902, (34). 23 cm.

Tafel, Julius und Pfeffermann, Ephraim. Elektrolytische Reduktion von Oximen und Phenylhydrazonen in schwefelsaurer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1510-1518).

Wohlfahrt, Th. Ueber die elektrochemische Reduktion von 2, 2-Dinitrodiphenyl zu Phenazon und einige Derivate des Phenazons. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (295-299).

SYNTHESIS.

Perkin, W. H., jun. Die synthetische Darstellung von Kohlenstoffringen. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2091-2129).

Miscellaneous Operations.

Baudoin et Schribaux. Sur un procédé de concentration des vins. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (263-265).

Emmerling, [A.] Ueber die mikroskopische Prüfung der Rapskuchen. (Landw. Vers.-Stat. Bd 56, S. 64.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (85-89).

Gattermann, Ludwig. Die Praxis des organischen Chemikers. 5. Aufl. Leipzig, (Veit & Co.), 1902, (X+338) 22 cm. Geb. 6,80 M.

Garrigou, F. Sur les procédés de concentration des liquides alimentaires et particulièrement du vin. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (369-371).

Guichard P. Nouveau procédé de purification des eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (941-943).

Harm, Friedrich. Bericht über den gegenwärtigen Stand meines Silikat-Verfahrens. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (818-819).

Hesse, Albert. Ueber die Entwicklung des Jasminriechstoffes. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (1-6).

Jonscher, A. Die technische Behandlung des vegetabilischen Fasergewebe zum Zwecke ihrer Veredelung. (Vortrag.) Zs. öff. Chem., Plauen, **9**, 1903, (1-6).

Junghahn, A. Ueber das Wesen der modernen Schnellgerbverfahren. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (284-287, 307-309).

Kassler. Ueber Oel- und Fett-Extraktion. SeifenZtg, Augsburg, **29**, 1902, (3-4, 23-25).

Levy, S. Anleitung zur Darstellung organisch-chemischer Präparate. 4. verb. u. erw. Aufl., hrsg. v. A[ugustin] Bistrzycki. Stuttgart (F. Enke), 1902, (VIII + 224). 23 cm.

Paessler, Johannes und Appellius, Willy. Ueber die Einwirkung verschiedener anorganischer oder organischer Säuren auf Hautpulver und auf Blüten und Betrachtungen über die Schwellwirkung verschiedener Säuren. D. Gerberztg, Berlin, **45**, 1902, (Nr 47, 48, 49, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 59, 60-61).

Ragosine, A. Ueber Schmierölfabrikation in Baku. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (128-130).

Silbermann, Henri. Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Gespinnstfasern 1885-1900. An der Hand amtlichen Materials hrsg. Tl I. Maschinen und Apparate. Dresden (G. Kühnmann), 1902, (XIV + 510). 29 cm. 36 M.

Trillat, A. Appareil d'étude pour les actions de contact. Cas de la spirale de platine. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (797-803).

Wolfmann, Julius. Verarbeitung osmosirter Mclassen und eingedickter Osmosewässer im Wege der Entzuckerung. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1358-1359).

ANALYTICAL CHEMISTRY.

6000 GENERAL.

Bancroft, Wilder D. Analytical chemistry and the phase rule classification. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (106-117).

——— Synthetic analysis of solid phases. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (178-184).

Benedict, H. Analytische Fabriklaboratorien, von der nichtchemischen Seite. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (78-83).

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Zugleich ein Leitfaden bei Apotheken-Visitationen für Apotheker und Aerzte. 11. verb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 491). 17 cm. Geb. 5 M.

Browne, A. W. Synthetic analysis in ternary systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (287-312).

Dennstedt, M. Vereinfachte Elementaranalyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (525-539).

Flavickij, F. M. Méthode nouvelle des épreuves analytiques entre substances solides. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **34**, 1902, (34-35, II, Pr.-verb.).

Frerichs, G. Der Nachtrag zur Pharmacopoea norvegica. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (136-137).

Fresenius, H. Ueber den derzeitigen Stand der auf die Einführung einheitlicher Atomgewichtstabellen gerichteten Bestrebungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (96-98).

Medicus, J[udwig]. Bericht über Fortschritte der analytischen Chemie im IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (339-341, 377-378).

——— Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie. I. und II. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (724-729).

Ostwald, W[ilhelm]. Wissenschaftliche Grundlagen der analytischen Chemie. Nach der 2-ten Auflage des

Originals übersetzt von L. H. und W. M. (Polish.) Warszawa (M. Borkowski), 1902, (197). 19.5 cm. 1 rb.

Schwanert, Hugo. Hilfsbuch zur Ausführung chemischer Arbeiten für Chemiker, Pharmazeuten und Mediziner. 4. umgearb. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (XVIII + 412, mit 2 Taf.). 24 cm. 8 M.

Vanino, L. und **Seitter**, E. Die Maassflüssigkeiten und Urtitersubstanzen in der Litteratur. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (141–218).

Wobbe, Willy. Die Kritik des Deutschen Arzneibuches IV. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (149–151, 157–158, 181–183).

QUALITATIVE ANALYSIS.

Ebler, Erich. Ueber die Anwendbarkeit der Hydroxylamin- und Hydrazinsalze in der qualitativen Analyse. (Ein neuer Trennungsgang in der Schwefelwasserstoffgruppe.) Diss. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (56). 22 cm.

Henniger, Karl Anton. Chemisch-analytisches Praktikum behufs Einführung in die qualitative Analyse. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (VIII + 127). 23 cm. Geb. 1,75 M.

—— Chemisches Praktikum behufs Einführung in die qualitative Analyse. Tl 2. (Beilage zum Jahresberichte des Realgymnasiums zu Charlottenburg. Ostern 1901.) Berlin (Druck v. R. Kühn), 1901, (41). 21 cm.

Knoevenagel, E[mil] und **Ebler**, E. Ueber die Anwendbarkeit der Hydroxylamin- und Hydrazin-Salze in der qualitativen Analyse. (Ein neuer Trennungsgang in der Schwefelwasserstoffgruppe.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3055–3057).

Prescott, Albert B[enjamin] und **Sullivan**, Eugene C. First book of qualitative chemistry for studies of water solution and mass action . . . 11th ed. New York (Van Nostrand), 1902, (148). 21 cm.

Seldis, Rudolph. Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse nebst

Vorübungen. Heidelberg (C. Winter), 1902, (72, mit 2 Tabellen). 20 cm. Geb. 1,60 M.

APPARATUS.

Ueber eine wichtige Reform auf dem Gebiete der Messinstrumente und Maassflüssigkeiten. Zs. öf. Chem., Plauen, **8**, 1902, (50–51).

Andrews, Launcelot W. The calibration of burettes. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (491–492).

Barton, G. E. A new glass of low solubility. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (893–895).

Campbell, E. D. A rotary cement kiln for use in the laboratory. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (248–253, with pl.).

Davis, Charles B. A new form of alkalimeter. J. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (391–392).

Deiglmayr, Ivo. Verfahren zur selbstthätigen Regulirung der Kohlensäure- oder Stickstoff-Entwicklung bei Verbrennungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1978–1982); ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (520–521).

Denham, Henry H[enderson]. An automatic gas-generator. J. Amer. Chem. Soc. Easton, Pa., **24**, 1902, (1080–1081).

Diethelm, B. Modification des Rey'schen Bürettenschwimmers. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607).

Garnier, R. Ueber Rauchgasuntersuchungen und die hierzu dienenden Apparate. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (429–431).

Gawalowski, A. Pipetten-Bürette. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (615–617).

Göckel, Heinrich. Die präzise Definition von chemischen Messinstrumenten, ein wichtiger Factor zur Werthsteigerung analytischer Arbeit. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (707–715).

—— und **Wolfmann**, Julius. Abänderung des Wiborgh-Kolbens zur colorimetrischen Schwefelbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf **22**, 1902, (671).

Gwiggner, A. Extractionsapparat für auf dem Filter befindliche Niederschläge. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (882-883).

Heraeus, W. C. Ueber die Ursache der Zerstörung der Platintiegel bei Phosphatanalysen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (917-921).

Hanaman, Franz. Ein Apparat für elektroanalytische Zwecke. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (398-401).

Hebebrand, A. Zwei einfache Laboratoriums-Apparate. 1. Platinschale mit Zuglöchern und Schornstein. 2. Röhren zur kolorimetrischen Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (719-721).

Hoffmann, J. F. Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in organischen Substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1193-1195).

——— Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in festen Körpern und Lösungen. — Der neue Wasserbestimmer in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (301-302, 372).

Janda, F. Neue Laboratoriumsapparate. 1. Schnellfiltrirtrichter. 2. Chlorcalcium - Exsiccator. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

Janke, L. Ueber einen combinirten Extractionsapparat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (184-185).

Johnson, E. M. Burette arrangement. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (476, with pl.).

Kleine, A. Kolben zur Bestimmung des Kohlenstoffs in Eisen und Stahl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (704); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (614-615).

Kohrs, Wilhelm. Spritzflasche zum quantitativen Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556).

Koninck, L. L. de. Chemische Waage für Wägungen bei constanter Belastung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (204).

Kreiting. Die Benutzung von Schwimmern bei Büretten. (2. Mitt.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (4-6).

Mayer, Adolf. Vorschläge zu einer rationellen Folge von Siebnummern der zu agriculturchemischen und ähnlichen technischen Untersuchungszwecken dienenden Siebsätze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (601-606).

Mehrle. Schlammprobenbüchse [für Zuckerfabriken]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1723).

Phelps, Earle B. An apparatus for collecting samples of water at various depths. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (229-231).

Popper, Heinrich. Titrirapparat mit selbstthätiger Einstellung des Nullpunktes. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (11).

Richards, Theodore William. Modification des Hempel'schen Apparates zur Gasanalyse. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (359-364).

Rothenbach, Fritz. Die Essigwaage, ein werthvolles Hilfs-instrument bei der Betriebskontrolle. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (78-79).

Schaposchnikoff, W. G. Trocken-Absorptionsröhren für die organische Elementaranalyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (607).

Schmatolla, Otto. Ein einfacher Schwimmer für die Maassanalyse. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (228).

Schmidt, W. Titrirapparat mit automatischer Nullpunkteinstellung durch Verschiebung der Bürette. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (734).

Schüle, G. Modificirter Soxhlet'scher Apparat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (653).

Sertz, H. Verwendung von Porzellan-Untersatz-Ringen bei analytischen Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (182).

Steffens, H. Ein neuer Zucker-Veraschungs-Ofen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1389-1390).

Steinitzer, F. Die Verwendung der Centrifuge für quantitative Analysen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (100-105).

Siedel, Johs. Eine Ablesevorrichtung für Milchuntersuchungsgläser nach dem Dr. N. G. Gerberschen Verfahren. *Molk-Ztg*, Hildesheim, **16**, 1902, (261-262).

Stiepel, C. Analytischer Diffusionsapparat zur Werthbestimmung der Rüben zu Zwecken der Zuckerfabrikation. Berlin, *Zs. Ver. D. Zuckerind.*, **52**, 1902, *Techn. Tl.* (493-501).

———— Kalkkalorimeter zur raschen Bestimmung des ablöschbaren Kalkes in gebrannten Kalksteinen. *Seifenfabr.*, Berlin, **22**, 1902, (622-624).

Swan, John] Nesbit. A generator for hydrogen sulphide. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (476-478).

Tervet, J. N. A new design for potash bulbs. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (112-113); *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (337).

Thomas, George Edward and Hall, Clarence A. New apparatus in water analysis. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (535-539).

Vogtherr. Eine neue Form des Kjeldahl-Apparates. *Zs. öf. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (444-446); *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902, (817).

Wesener, J. A. A nitrogen apparatus. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (388-390, with pl.).

Westhoff, F. Neuer Apparat zur Bestimmung von Kohlenstoff in Eisen und Stahl. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (521); *Stahl u. Eisen*, Düsseldorf, **22**, 1902, (553-554).

Williams, Charles B. New apparatus. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (246-248).

METHODS OF ANALYSIS.

Brühl, E. Eine neue Methode der Metalluntersuchung [Metallographie]. *Natw. Wochenschr.*, Jena, **17**, 1902, (213-216, 238-239).

Dittrich, M[ax] und Hassel, C. Ueber quantitative Trennungen durch Persulfat in saurer Lösung. (I. Mitt.) Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3266-3271).

Friedheim, C[arl] und Hoffmann, M. K. Zur Analyse der niederen Molybdänoxyde und des metallischen Molybdäns. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (791-795).

Gattermann, Ludwig. Die Praxis des organischen Chemikers. 5. Aufl. Leipzig, (Veit & Co.), 1902, (X + 338). 22 cm. Geb. 6,80 M.

Hantzsch, A. und Dollfus, Fritz E. Charakteristik von Pseudosäuren durch die „Ammoniakreaction“. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (226-265).

———— Berichtigung zur Ammoniakreaction. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2724-2725).

Čugajev, L. A. Une réaction nouvelle pour les thiourées et thioamides. (Russe.) St. Peterburg, *Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.*, **34**, 1902, (533-534).

Herz, W[alter]. Zur Praxis von Chromat- und Manganat-Analysen. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (949).

Heyl, Georg. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzneibuches IV. Berlin (D. Apoth.-Ver.), 1902, (27). 22 cm. 0,60 M.

Im mendorff, H[einrich]. Das landwirtschaftliche Versuchswesen und die Thätigkeit der landwirtschaftlichen Versuchs-Stationen Preussens im Jahre 1899. . . *Landw. Jahrb.*, Berlin, **30**, 1902, *Ergänzgsbd 2*, (VIII + 309).

Jefferson, Alice MacMichael. Aromatic bases as precipitants for rare earth metals. Philadelphia, *Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa.*, No. 62; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (540-562).

Kitt, Moritz. Zur Bestimmung der Jodzähl. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (554).

———— Die Jodzähl der Fette und Wachsarten. Berlin (J. Springer), 1902, (VII + 70). 22 cm. 2,10 M.

Kohen, Wilhelm. Quantitative Trennungen mit Wasserstoff-superoxyd, Persulfat und Hydroxylamin. Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm.

Meyer, Richard Jos. und Koss, M. Ein neues Verfahren zur Abscheidung des Cers aus Gemischen seltener Erden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (672-678).

Neuberg, Carl. Eine Reaction auf Ketzucker und deren Trennung von den Aldosen. Berlin, Zs. Ver. D. Zucker-ind., **52**, 1902, Techn. Tl., (237-247).

Nissenson, H. und Crologino, F. Aufschliessung arsen-, eisen- und bleireicher Substanzen mit concentrirter Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (847-849).

Concentrirte Schwefelsäure als Lösungsmittel für Zinnlegirungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (984-985).

Orlov, E. L'emploi du sulfate de hydrazine dans quelques analyses. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 419).

Rhead, E. L. and Sexton, A. Humboldt. Assaying and metallurgical analysis. London (Longmans), 1902, (X + 431, with fig.). 22 cm. 10s. 6d.

Rössing, A. Löslichkeit von Schwefelkupfer in Schwefelalkalien; Trennung von Kupfer, Blei, Antimon und Zinn in Legirungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (1-11).

Schlossberg. Verwendung des Wasserstoffsuperoxyds in der Maassanalyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (735-747).

Schmatolla, Otto. Die chemischen Untersuchungsmethoden des Deutschen Arzneibuches. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (14).

Schulze, E. Ueber das Trocknen der Kohlenhydrate und über die Bestimmung ihres Krystallwassergehaltes. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (7-8).

Smith, R. Greig. The gum fermentation of sugar-cane juice. (*Bac. leraniformans*, n. sp.). Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N. S. Wales, **26**, 1901, (589-625).

Springer, Edmund. Die Perforation der Alkaloide aus sauren, und der Alkaloidsalze aus rein wässrigen Flüssigkeiten. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (225-226).

Vaubel, Wilhelm. Die physikalischen und chemischen Methoden der quantitativen Bestimmung organischer Verbindungen. Bd 1. Die physikalischen Methoden. Bd 2. Die chemischen Methoden. Berlin (J. Springer), 1902, (XIV + 593, XI + 530). 24 cm. 24 M.

Wijs, J. J. A. Die Jodzählbestimmung mittels Jodmonochlorid-Eisessig-Lösung und die damit erzielten Ergebnisse. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (497-501).

Woy, [Rudolf]. Die angeblichen Kaliumverluste bei der Veraschung. (Vortrag.) Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (389-397).

Young, Sydney, and Fortey, Emily C. Fractional distillation as a method of quantitative analysis. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (752-768); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (106-107).

ELECTROLYTIC METHODS.

Arth, G. Analyse électrolytique. Eclair. électr., Paris, **31**, 1902, (277-279).

Lange, Wilhelm. Zur Elektrolyse von Kupfersulfat als Grundlage der Acidimetrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (609-610).

Neumann, B. Elektroden für Elektroanalyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (619-620).

OPTICAL METHODS.

Baumann, C. Nachweisung von Kohlenwasserstoffen mit Hilfe des Lichtes. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (479-481).

Drossbach, G. P. Ueber ultraviolette Absorptionsspectren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (91-93).

Enell, Henrik. Farbenreaktionen mit Kaliumpermanganat und concentrirter Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (248-249).

Gaertner, Gustav. Der Haemophotograph. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (93-97).

Matthes, H[ermann]. Quantitative Bestimmungen wässriger Lösungen mit dem Zeiss'schen Eintauch-Refraktometer. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1037-1043).

Utz, Franz. Beiträge zur Milchuntersuchung mittelst Refraktometers. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (49-50).

REAGENTS.

Austin, Martha. The double ammonium phosphates in analysis. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 119; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (156-160).

Čugajev, L. A. Application des combinaisons magnésiumorganiques aux travaux analytiques. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 652-653).

Fried, Rudolf. Die Anwendung von Flusssäure in Eisenhüttenlaboratorien. Zs. angew. Chem., Berlin, **16**, 1903, (176-181).

Gooch, F[rank] A[ustin] and **Gilbert**, R. D. The precipitation of ammonium vanadate by ammonium chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 110; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (205-210).

Green, Leonard M. Testing cyanide solutions. Austral. Min. Stand., Melbourne, **21**, 1902, (81-83).

Jong, M. de. Ueber Stannochlorid. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (596-601).

Korenblith, A. I. Les réactifs chimiques, leur préparation, propriétés, épreuve et emploi. 2-de édition. (Russe.) Moskva, 1902, (37). 24 cm.

Krauch, C. The testing of chemical reagents for purity. Authorised Translation of the 3rd Ed. by J. A. Williamson and L. W. Dupré. With additions and emendations by the author. London (Maclaren), 1902, (350). 25 cm.

Meigen, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss des kohlensauren Kalkes. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (55). 24 cm.

Morgan, Gilbert T. and **Micklethwait**, Frances M. G. Reduction of ammoniacal silver solutions by organic substances. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1373-1374).

Schmatolla, Otto. Calciumkarbonat in der Sättigungsanalyse. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (601).

—— Die Einstellung der Seifenlösung zur Härtebestimmung des Wassers. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (254).

Springer, E. Die Einwirkung des Caro'schen Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (157).

—— Die Alkaloid-Reagenzien. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (185-186).

—— Die Empfindlichkeit der Alkaloid-Fällungsreagenzien und ihre Fällungsgrenzen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (201-202, 208-209).

Vanino, L. Ueber Baryumsulfat als Reagens auf colloïdale Metalllösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (662-663).

Zsigmondy, Richard. Das colloïdale Gold als Reagens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (168-172).

VOLUMETRIC ANALYSIS.

Beck, Heinrich. Einwirkung von Mikroorganismen auf einige chemische Normallösungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **32**, Originale, 1902, (649-665).

Berthelot, [M.]. Études sur la neutralisation. Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Ann. chim. phys., (sér. 7), **25**, 1902, (53-59).

Dupré jun. und **Müller**, E. Ueber die Verwendung von oxalsäuren Salzen als Titer-substanzen für Kaliumpermanganatlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1241-1246).

—— und **Kupffer**, A. von. Ueber die Haltbarkeit von Kaliumtetroxalat und Natriumoxalat als Titer-substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (352-353).

Hale, F. E. Die Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse von Stärke und Dextrinen. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (100-126).

Marc, R. Ein bequemer Apparat zur Bestimmung des Chlors durch Titration. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (556-557).

Pinnow, Joh. Ueber die Genauigkeit jodometrischer Bestimmungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (485-488).

Rüst, C. Beitrag zur Titerstellung des Kaliumpermanganates mit oxalsauren Salzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (606-608).

Wagner, Julius. Ueber einheitliche Titer-substanzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (181-184).

Winkler, Clemens. Practische Uebungen in der Maassanalyse. Anleitung zur Erlernung der Titrirmethode. 3- Aufl. Leipzig (A. Felix), 1902, (XI + 161). 24 cm. 6 M.

Preparation of standard solutions.

Cowley, R. C. and Potter, J. P. Decinormal and centinormal solutions: Limits of their reliability. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (159-160).

Green, W. Heber. Notes on the Iceland spar method for the standardization of hydrochloric acid. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (91-97).

Schmatolla, Otto. Die Haltbarkeit und Aufbewahrung der massanalytischen Lösungen für Jodometrie. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (248).

——— Die Herstellung der hundertstel-Normallösungen und der halbnormal alkoholischen Kalilauge. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (25).

Indicators.

Berthelot, [M.]. Remarques sur l'emploi et la sensibilité de la teinture de tournesol. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (39-53).

Glaser, F. Ueber Indicatoren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (36-42).

Herberger, A. Etwas vom Phenolphthaleinindikator. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (640-650, 687-691).

Hirsch, R. Ueber Titiren mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2874-2877).

Schmatolla, Otto. Phenolphthalein als Indicator. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3905-3907).

Simon, L. J. Sur un nouvel indicateur acidimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (437-439).

Stiepel, C. Ueber Titration mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1045-1018).

6100 DETECTION OF ELEMENTS.

GENERAL.

Böhm, Richard C. Die modifizierte Chromsäure-Trennungsmethode in ihrer Anwendung auf die Ceritelemente. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1282-1299).

Leuba, Auguste F. Caractérisation de l'iode et du brome en présence des hyposulfites. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (298-299).

Siemssen, H. Ammonium dithiocarbonicum als Reagens auf Metalle. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (492).

Viard, Georges. Sur la précipitation des chlorures et bromures de cadmium, de mercure et d'étain par l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1026-1030); Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (242-244).

SPECIAL.

(As) Arsenic.

London, Society of Chemical Industry and Society of Public Analysts. Report of the conjoint Committee on the detection and approximate estimation of minute quantities of arsenic in beer, brewing materials, food-stuffs and fuels.

London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (94-96); London Anal., **27**, 1902, (48-53).

Arnold, C[arl] und Mentzel, C. Zum qualitativen Arsenachweis. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (101).

Bertrand, Gabriel. Sur la recherche de très petites quantités d'arsenic. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (851-854).

Barthe, L. Considérations sur la séparation, au moyen de la méthode classique, de l'arsenic et de l'antimoine mélangés en faibles proportions. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (105-109).

Dowzard, Edwin. An apparatus for the detection and determination of minute traces of arsenic. Chem. News, London, **86**, 1902, (3).

Gautier, Armand. Perfectionnements dans l'emploi de l'appareil de Marsh. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1030-1034).

Meillère, G. Destruction des matières organiques pour la recherche du phosphore, de l'arsenic et des métaux toxiques. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (97-99).

Rosenheim, O. The decomposition of compounds of selenium and tellurium by moulds and its influence on the biological test for arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138-139).

Seybel, E. und Wikander, H. Einfache Methode zum qualitativen Nachweis von Arsen in Salzsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (50).

Steel, Fred. W. Note on the detection of arsenic and selenium in sulphur. Chem. News, London, **86**, 1902, (135); Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (101-103).

(Co) Cobalt.

Danziger, J. L. A new qualitative test for cobalt. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 62; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (578-580).

Taylor, R. L. [Detection of cobalt in presence of nickel.] Manchester, Mem.

Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 11, (1-7). [6200].

(Cu) Copper.

Viard, Georges. Sur la précipitation du chlorure et du bromure cuivriques par l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (168-170).

(F) Fluorine.

Fresenius, W. Zum Nachweis des Fluors in Pflanzentheilen. (Vortrag). Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1035-1036).

(Mg) Magnesium.

Pozzi-Escot, M. Emm. Sur les réactions microchimiques du magnésium; sa caractérisation à l'état du mellate ammoniaco-magnésien. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (126-128).

Täubner, H. Nachweis von Magnesia im Kalkniederschlag bei der Fällung mit Ammoniumoxalat. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1901, (246).

(N) Nitrogen.

Kehrer, E[duard] A[lex.] Ueber den Nachweis des Stickstoffs von Pyrolverbindungen mittels des Lassaigne'schen Verfahrens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2523-2525).

(Ni) Nickel.

Taylor, R. L. [Detection of nickel in presence of cobalt.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 11, (1-7).

(O) Oxygen.

Ozone.

Arnold, Carl und Mentzel, Curt. Alte und neue Reactionen des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1324-1330).

————— ————— Verbesserte Reactionen und Darstellungsmethoden des Ozons; Ursol D als Reagens auf Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2902-2907).

Chlopın, G[rigori]j W[itaj]evič. Ein neues Reagens auf Ozon. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (504-505).

(P) Phosphorus.

Mittag, M. Zum Nachweis des Phosphors und Calciums in der Knochenasche. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (96).

Stich, Conrad. Phosphornachweis bei Terpentindimodifikation. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (567).

(Pb) Lead.

Dietlen, Johannes. Ueber einige Methoden des Nachweises von Blei im Harn. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902, (32). 21 cm.

(Se) Selenium.

Rosenheim, O. The decomposition of compounds of selenium and tellurium by moulds and its influence on the biological test for arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138-139).

Steel, Fred. W. Note on the detection of arsenic and selenium in sulphur. (Chem. News, London, **86**, 1902, (135).

——— Note on the determination of arsenic and selenium in sulphur. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (101-103).

(Te) Tellurium.

Rosenheim, O. The decomposition of compounds of selenium and tellurium by moulds and its influence on the biological test for arsenic. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138-139).

(Th) Thorium.

Benz, E. Ueber die Thoriumbestimmung im Monazitsande. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (297-309).

(Va) Vanadium.

Truchot, P. Caractérisation de traces de vanadium et séparation du vanadium d'avec le molybdène. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (167-168).

6150 DETECTION OF COMPOUNDS.

INORGANIC.

Carbonates.

Fokin, S. A. Détermination de l'acide carbonique dans les carbonates des métaux alcalins et des métaux des terres alcalines au moyen des alcalimètres. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 978).

Bicarbonates.

Perkin, F. Mollwo. [Detection of bicarbonates.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1375-1376).

Bromides.

Perkin, F. Mollwo. [Detection of bromides in presence of iodides.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1375-1376).

Iodides.

Perkin, F. Mollwo. [Detection of iodides in presence of bromides.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1375-1376).

ORGANIC.

Hydrocarbons.

Boes, J. Ueber den Nachweis des Diphenylensulfids im Steinkohlenteer. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (638-639).

Mabery, C[harles] F[rederic] and **Shepherd**, Lee. A method for determining the index of refraction of solid hydrocarbons with the Pulfrich refractometer. . . . Solid hydrocarbons in petroleum. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 44; Boston, Mass., Proc., Amer. Acad. Arts. Sci., **38**, 1902, (283-290). [Separate.] 24.5 cm.

Kreis, Hans. Ueber eine neue Färbereaction des Thiophens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (523).

Alcohols.

Methyl alcohol.

Schoorl, N. Beitrag zur Prüfung weingeistiger Flüssigkeiten auf Methylalkohol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (426-428).

Ethyl alcohol.

Middelveld Viersen, Wessel. [Die Erkennung des Aethylalkohols durch die Einwirkung des Silberbioxyds.] (Holländisch.) Utrecht (J. van Boekhoven), 1902, (64). 22 cm.

Cholesterol.

Hirschsohn, Ed[uard]. Ueber eine neue Reaction des Cholesterins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (357-358).

Acids.

Frenkel, H. Rectification. La réaction de "Hay" pour la recherche des acides biliaires. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (339-340).

Geisow, Hans. Beiträge zur Kenntnis der seltenen anorganischen Säuren. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (40). 23 cm.

Lohmann, W. Die Fruchtsäuren. Mineralwasser - Fabrikant, Lübeck, **6**, 1902, (406, 430-431, 457-458, 486-487, 514-515, 541).

Smith, R. Greig. [Separation of organic acids secreted by bacteria.] Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N. S. Wales, **26**, 1901, (605-611).

Windisch, Karl. Zur Frage des Vorkommens von Salicylsäure in Naturweinen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (653-662).

Wöhlk, Alfred. Ueber die Einwirkung von Brom und Kaliumpermanganat auf Citronensäure (Stahre's Reaction) und den Nachweis von Citronensäure in Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1903, (77-100).

Amino acids.

Herzog, R. O. Ueber den Nachweis von Lysin und Ornithin. Hoppe-Seyler's Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (525-527).

Aldehydes.

Arnold, Carl und Mentzel, Curt. Ein empfindliches Verfahren zum Nachweise von Formaldehyd. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (353-356).

Freund, Martin und Schander, Alfred. Thiosemicarbazid als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2602-2606).

Riegel, M. Nachweis geringer Mengen Formaldehyd in der Milch. Molk.-Ztg, Hildesheim, **16**, 1902, (369-370).

Ketones.

Allard, Ed[uard]. Zur Frage des Nachweises der Acetessigsäure im Harn. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (985-987).

Froehner, A. Zur Stock'schen Acetonreaction. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (79).

Lipliawsky, S[emjon]. Eine neue Methode zum sichern Nachweis von Acetessigsäure im Harn. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (151).

Neuberg, Carl. Ueber die Isolierung von Ketosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (959-966).

Piloty, O. und Stock, A. Ueber die Constitution der Pseudonitrole und über einige Bromnitrosokohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3093-3101).

Salvendi, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis von Aceton im Harn. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902, (19). 21 cm.

Wallau, Wilhelm. Neuere Reaktionen auf Acet-Essigsäure. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1902, (18). 21 cm.

Amines.

Bamberger, Eugen. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf *m*-Tolylhydroxylamin. (Experimenteller Theil nach Versuchen von Leon Ter-Sarkissjanz und Josef de Werra.) [Farbreactionen halogenisirter Arylamine.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3697-3710).

Behrens, H. Mikrochemischer Nachweis von Alkylaminen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (269-279).

——— Ueber das mikrochemische Auffinden und die Trennung der Alkylaminen. (Holländisch.) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (736-738).

Heidenhain, Martin. Die Anilinfarben als Eiweissfällungsmittel. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (437-440).

Šapošnikov, V. G. et Sachnovskij. Analyse volumétrique d'huile d'aniline. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 978).

Carbohydrates.

Sugars.

Arnold, Carl und Behrens, Max. Die Reaktion auf Zuckerarten mit *o*-Nitrophenylpropionsäure. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (459).

Cipollina, A. Ueber den Nachweis von Zucker im Harn. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (334-336).

——— Ueber den Einfluss einiger Substanzen auf die Trommer'sche Probe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (440-442).

Hilger, A[ibert] und Rothenfusser, S. Ueber die Bedeutung der β -Naphthylhydrazone der Zuckerarten für deren Erkennung und Trennung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1841-1845, 4444-4447).

Neuberg, C[arl] und Strauss, H[ermann]. Ueber Vorkommen und Nachweis von Fruchtzucker in den menschlichen Körpersäften. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (227-238).

Riegler, E. Eine neue empfindliche Zuckerprobe. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (40).

Pentoses.

Alfthan, K. von. Eine Methode zum qualitativen Nachweis von Pentosen im Harn unter Ausschluss der Glykuronsäure. Arch. exper. Path., Leipzig, **47**, 1902, (417-425).

Bial, Manfred. Die Diagnose der Pentosurie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (253-254).

Kraft, Ernst. Pentosen im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (522).

——— Zum Nachweis der Harn-Pentose. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (826).

Unger, F[riedrich]. Notiz über Pentosenreactionen in filtrirten Flüssigkeiten. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (87).

Glucosamine.

Steudel, H. Eine neue Methode zum Nachweis von Glukosamin und ihre Anwendung auf die Spaltungsprodukte der Mucine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (353-384); Habilitationsschrift Heidelberg. Strassburg (K. J. Trübner), 1902, (32). 23 cm.

Starch.

Mauch, R[ichard]. Ueber die Quellung und Lösung der Stärke durch Chloralhydrat und den Einfluss des Chloralhydrats auf die Verzögerung oder das Ausbleiben der Jodstärkereaktion. (Forts.) Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (166-178).

Alkaloids.

Allen, Alfred H. and Scott-Smith, G. E. Certain reactions of the alkaloids of *ipecacuanha*. London, Anal., **27**, 1902, (345-349).

Hirschsohn, Eduard. Ueber eine neue Reaction des Chinins und Chinidins. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (367-368).

Lunge, G. Ueber die angebliche Reaction von Brucin auf salpetrige Säure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1-3).

——— Ueber die Brucinreaction auf salpetrige und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (241-242).

Surre. Analyse microchimique de quelques alcaloides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (626-629).

Wangerin, A. Ueber eine Identitätsreaktion des Apomorphins. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (588).

——— Ueber den Helch'schen Pilocarpinnachweis und über Apomorphinreaktionen. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (599, 739-740).

Weiss, J. Vergleich der Methoden von Stas, Otto und Kippenberger zum Nachweis von Alkaloiden. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (367-368).

Winkler, [ajos] W. Ueber das Verhalten der Salpeter- und salpetrigen Säure zur Brucin-Schwefelsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (170-172).

Proteids.

Bychowsk, Z. Eine einfache und empfindliche Eiweissprobe. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (33-34).

Praun, A. Zum Nachweis geringster Eiweiss Spuren. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (220). [Q 8440].

Biuret reaction.

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Glykocolls, Alanins und Leucins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1045-1106). [1310 Q 1610].

to 3218.

Schaer, Ed[ua]rd]. Physiologisch-chemische Notizen. I. Einige Beobachtungen über die Biuret-Reaction, sowie über die Zucker-Reaction mittelst alkalischer Kupferlösung. II. Bemerkungen über Blutreactionen mit Guajakharz und Alion. (Erkennung von Blutflecken etc.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (1-10).

Miscellaneous.

Billard, G. et Dieulafé. Sur l'émulsion du chloroforme par les urines. Procédé de recherche des sels biliaires. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (273-275).

Boorsma, W. G. [Ueber die Isolierung von Saponinsubstanzen.] (Holländisch.) Buitenzorg, Meded. Plant., **52**, 1902, (27-31).

Brühl, [ulius] W[ilhelm]. Neuere Versuche mit Camphocarbonsäure. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3510-3519).

Gerber, N. und Wieske, P. Die hohe Bedeutung der Nitratreaktion hinsichtlich der Milchhygiene u. Milchverwertung. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (85-86).

Jorissen, A. Réaction permettant de distinguer le naphтол α du naphтол β . Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (217-219).

Nakayama, M. Ueber eine modification der Huppert'schen Gallenfarbstoffreaction. Hoppe-Seyler's Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (398-400).

Namias, R[odolfo]. Ueber die Wirkung des Persulfates auf die organischen Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (120-121).

Siegfeld, M. Der Nachweis der Milchverwässerung durch die Salpetersäurereaktion. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, 161-162.

Tschugaeff, I. Magnesium-organische Verbindungen als Reagens auf die Hydroxylgruppe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3912-3914).

to 3

Winslow, C. E. A. Farbenmuster zur Angabe der Resultate der Nitrit- und Indolproben. *Centralbl. Bakt., Jena*, Abt. 2, **8**, 1902, (496-497).

Coumarins and Theins (Caffeine).

Nestler, A[nton]. Der directe Nachweis des Coumarins und Theins durch Sublimation. *Berlin, Ber. D. bot. Ges.*, **19**, 1901, (350-461, mit 1 Taf.).

Nitro-glycerin.

Pond, G. G. The discovery of nitro-glycerine in an exhumed body. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (18-20).

Phenacetin.

Alcock, F. H. and Wilkins, W. A. A test for phenacetin. *Pharm. J., London*, (Ser. 4), **15**, 1902, (238).

Pyridine.

Braeutigam, Walter. Ueber die Harnsäure lösende Eigenschaft des Pyridins, dessen Nachweis und desinfizierende Wirkung. *Pharm. Ztg.*, Berlin, **47**, 1902, (498-500).

6200 ESTIMATION OF ELEMENTS.

GENERAL.

Brunck, O. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. *ChemZtg.*, Cöthen, **26**, 1902, (515-520).

Dakin, Henry D. Titrimetrische Bestimmung der Doppelposphate von Ammonium mit Cadmium, Kobalt, Mangan und Zink. Uebersetzung. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden*, **41**, 1902, (279-284).

Dittrich, M[ax] und Hassel, C. Ueber quantitative Trennungen durch Persulfate in saurer Lösung. (I. Mitt.) *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3266-3271).

Faragó, Andor. Ueber die Ermittelung des Calcium und Magnesium-Gehalts des Wassers vermittels Titirens. (Ungarisch.) *Magy. Chem. F., Budapest*, **8**, 1902, (137-140, 155-158).

Herz, W[alter]. Zur Praxis von Chromat- und Manganat-Analysen. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (949).

Huldschinsky, Ernst. Eine neue Methode zur quantitativen Trennung des Nickels vom Kobalt und Zink sowie Studien über die Trennung des Kobalts vom Zink. Diss. *Berlin (Druck v. G. Schade)*, 1902, (46). 22 cm.

Jefferson, Alice MacMichael. Aromatic bases as precipitants for rare earth metals. *Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 62*; *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (540-562).

Mühlhaeuser, Otto. Ueber die beim Abfiltriren von Schwefelzink entstehenden Trübungen. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (731-732).

Rhead, E. L. and Sexton, A. Humboldt. Assaying and metallurgical analysis. *London (Longmans)*, 1902, (X + 431). 23 cm. 10s. 6d.

Schlossberg, Hilel. Zur Verwendung des Wasserstoffsperoxyds in der quantitativen Analyse der Schwermetalle. Diss. *Berlin (Druck v. F. Cynamon)*, 1902, (40). 22 cm.

Thibault, Paul et Vournasos, A. Ch. Sur une nouvelle méthode d'analyse organique. *Paris, Bul. Soc. chim.*, **27**, 1902, (895-901).

Weil, Frédéric. Addition à nos anciens procédés de dosage volumétrique par le chlorure stanneux, du cuivre, du fer, de l'antimoine, du zinc en poudre, du glucose et du sucre. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (53-54).

SPECIAL.

(Ag) Silver.

Hall, R. D. and Lenher, Victor. Action of tellurium and selenium on gold and silver salts. *J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.*, **24**, 1902, (918-927).

Richards, Percy A. E. Estimation of platinum, gold and silver in alloys. *London, Anal.*, **27**, 1902, (265-268).

Sander, Karl. Zur Bestimmung des Silbers in den Muffelrückständen der Zinkdestillation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (32-33).

(As) Arsenic.

London, Society of Chemical Industry and Society of Public Analysts. Report of the conjoint Committee on the detection and approximate estimation of minute quantities of arsenic in beer, brewing materials, food-stuffs and fuels. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (94-96); London, Anal., **27**, 1902, (48-53).

Ackroyd, William. On the Marsh-Berzelius arsenic deposit. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (900-901).

Berntrop, J. C. On the detection of small quantities of arsenic in foods, especially in beer. Chem. News, London, **85**, 1902, (122).

Dowzard, Edwin. An apparatus for the detection and determination of minute traces of arsenic. Chem. News, London, **86**, 1902, (3).

Gautier, Armand. Perfectionnements dans l'emploi de l'appareil de Marsh. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1030-1034).

Kassner, [Georg]. Ueber das Arsen und seine gerichtlich-chemische Bedeutung. Vortrag. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (449-450, 465-467).

Lang, W. R., Carson, C. M. and Mackintosh, J. C. [Estimation of arsenic in presence of tin and antimony.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (748).

————— Solubility of the sulphides of arsenic, antimony, and tin [in hydrochloric acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1018).

Mörner, Carl Th[ore]. Methode zur quantitativen Bestimmung geringer Arsenmengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (397-413).

Murphy, A. J. Two possible causes of discrepancy in arsenic analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (957-958).

(p-3218)

Norris, George L. The determination of arsenic in iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (393-394).

Parsons, Charles Lathrop and Stewart, Morris A. The retention of arsenic by iron in the Marsh-Berzelius method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1005-1011).

Pedersen, Carl. On determination of small quantities of arsenic in organic substances, especially in beer and wort. (Danish.) Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., **5**, 1902, (102-126).

Richardson, F. W. Methods for arsenic determination in malt liquors, etc. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (901-903).

(Au) Gold.

Novak, Franz. Ermittlung des Gold- und Silbergehaltes von verschieden getönten Copierpapieren. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (183-185).

Richards, Percy A. E. Estimation of platinum, gold and silver in alloys. London, Anal., **27**, 1902, (265-268).

Rose, T. Kirke. The metallurgy of gold. Edited by W. C. Roberts-Austen. 4th Ed. London (Griffin), 1902, (xvi + 554). 22 cm. 21s.

Rupp, Erwin. Ueber die Jodometrie des Goldes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2011-2015).

(Bi) Bismuth.

Brunck, O. Die elektrolytische Bestimmung des Wismuths. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1871-1873).

(C) Carbon.

Auchy, George. The rapid determination of carbon by combustion. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1206-1210).

Knorre, G. von. Ueber die Bestimmung von Kohlenstoff bei Gegenwart von Osmium. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (393-395).

(Ca) Calcium.

Pagirëv, V. Détermination du calcium à l'aide de l'oxalate de calcium. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (195-200).

(Cd) Cadmium.

Miller, Edmund H. and Page, Robert W. The quantitative determination of cadmium. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., **45**; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **22**, 1901, (391-398).

(Ce) Cerium.

Böhm, C. K. Prüfung von Cerium oxalicum medicinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (737-739).

(Cl) Chlorine.

Bernard, Maurice. Die Chlorbestimmung im Harn. Untersuchungsgang bei der Bestimmung der Eiweisssubstanzen im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (656-657).

Hauser, Otto. Beiträge zur Chemie des Wismuts. Ueber eine neue Trennung von Chlor und Jod. Diss. München. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1902, (72). 23 cm.

(Co) Cobalt.

Taylor, R. L. [Estimation of cobalt in presence of nickel.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 11, (1-7).

(Cr) Chromium.

Dakin, H. D. [Gravimetric estimation of chromium by means of persulphates.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, 48-849).

(Cu) Copper.

Heath, George L. The Lake Superior fire assay for copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (699-708).

Guess, H. A. Notes on the estimation of copper by potassium permanganate. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (708-711).

Koch, H. Die elektrolytische Bestimmung des Kupfers im Eisen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (105-107).

Litterscheid, F. M. Maassanalytische Bestimmung des Kupfers mit Jodkalium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (219-227).

Parr, S. W. A note on the volumetric determination of copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (580-581).

Perkins, George E. The determination of copper by aluminium foil. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (478).

Repiton, Fernand. Procédé de dosage volumétrique du cuivre. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (287).

Rupp, E. und Krauss, L. Die jodometrische Bestimmung von Kupfer als Cuproxanthogenat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4157-4160).

Smith, Edgar F. Observations on the electrolytic precipitation of zinc and of copper. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem., Univ. Pa., No. 66; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1073-1076).

Stewart, Hector. Note on the use of aluminium in copper and iron determinations. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (58-62).

Van Name, R. G. The influence of hydrochloric acid on the precipitation of cuprous sulpho-cyanide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., 105; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (20-26); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (122-129).

——— The estimation of copper as cuprous sulpho-cyanide in the presence of bismuth, antimony, tin and arsenic. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., 106; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (138-144); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (92-99).

(F) Fluorine.

Leiningen-Westerburg, Wilhelm Graf zu. Methode zur quantitativen Bestimmung des Fluors. (Vorl. Mitt.) ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (967-968).

(Fe) Iron.

Barmwater, F. and Christensen, Anders. On the determination of the amount of metal in ferrum reductum. (Danish.) Kjöbenhavn, Archiv. Pharm. Chem., **9**, 1902, (269-278).

Boetzelen, E. Ueber das Jolles'sche klinische Ferrometer. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (366-367).

Gintl, Wilhelm Heinrich. Studien über die maassanalytische Bestimmung des Eisens und eine neue Methode der Reduction von Eisenoxydverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (393-402, 424-434).

Haswell, A. E. Die Volumetrie des Eisens mit Natriumthiosulfat und eine Modification der Methode. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1265-1267).

Hinds, J[ohn] I[redelle] D[illard] and Cullum, Myrtis Louise. Photometric determination of iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (848-852).

Jolles, Adolf und Friedjung, Josef K. Zur Kenntniss des Eisengehaltes der Frauenmilch und seine Bedeutung für den Säugling. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (247-260).

Ledebur, [A]. Titerstellung von Permanganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1242-1243).

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen zur Eisenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (988-989).

Seiler, F[rédéric] und Verda, A. Ueber die quantitative Bestimmung des Eisens. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (803-804).

Stewart, Hector. Note on the use of aluminium in copper and iron determinations. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (58-62).

Winkler, L[ajos] W. Bestimmung des Eisens in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (550-553).

——— Ueber die Bestimmung des Eisengehaltes von Mineralwässern. (Ungarisch.) M. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (129-131).

Zickgraf, Goswin. Ueber eine neue Methode zur Bestimmung des Eisens im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (488-494).

(Hg) Mercury.

Bachelder, G. N. Note on Chism's method for the assay of mercury ores. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (58).

Bardach, Bruno. Ueber Stukowenkow's Methode der quantitativen Quecksilberbestimmung im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (231-235).

Bindshedler, E. Beitrag zur Elektroanalyse des Quecksilbers. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (329-332).

Glaser, F. Zur Elektroanalyse des Quecksilbers, ein Beitrag zur Löslichkeit des Platins in Cyankalium. [Enthält Angaben über die Flüchtigkeit des Quecksilbers.] Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (11-17).

Rupp, Erwin und Krauss, Ludwig. Ueber die maassanalytische Bestimmung von Quecksilber, sowie Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2015-2017).

Schumacher II und Jung, W. Eine klinische Methode zur Quecksilberbestimmung im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (461-484).

(I) Iodine.

Kreis, Hans. Ueber Jodzählbestimmungen nach Ws. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (213-215).

Müller, Erich. Quantitative Bestimmung des Jods neben Brom und Chlor durch Elektrolyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (950-954).

(K) Potassium.

Boes, J. Bestimmung des Kalis in Rüben, Hafer, Kartoffeln und Pflanzensamen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (201).

(Mn) Manganese.

Baubigny, H. Sur le dosage du manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (965-967).

Dakin, H. D. [Gravimetric estimation of manganese by means of persulphates.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (848-849).

Dittrich, M[ax]. Ueber Manganbestimmung in Gesteinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4072-4073).

Hildreth, Thomas F. On the determination of manganese in spiegel. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 59; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (27-34).

Salinger, Max. Zur Kenntnis der Manganite. Diss. Berlin (Druck v. A. Scholem), 1902, (39) 22 cm.

(Mo) Molybdenum.

Brakes, James. The volumetric determination of molybdenum in molybdenum steel and ferro-molybdenum. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (832).

(Ni) Nickel.

Taylor, R. L. [Estimation of nickel in presence of cobalt.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 11, (1-7).

(N) Nitrogen.

Ueber Bestimmung und Nachweis der einzelnen Stickstoffformen in den Säften der Zuckerfabrikation. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (17-22, 54-58).

Bresler. Ueber Bestimmung und Nachweis der einzelnen Stickstoffformen in den Säften der Zuckerfabrikation.

D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (89-91, 133-141, 226-229).

Dakin, H. D. [Modification of Kjeldahl's process for estimation of nitrogen involving the use of potassium persulphate.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (848-849).

Durand, E. Sur le dosage de l'azote. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (17-18).

Hebebrand, A. Ein Beitrag zur Stickstoffbestimmung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (61-62).

Kellner, [O.]. Die Gunning'sche Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (15-20).

——— Vergleichende Stickstoffbestimmungen nach der Methode des Verbaudes und der Gunning-Atterberg'schen Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin **57**, 1902, (297-304).

——— Stickstoffbestimmung nach Gunning-Atterberg. (Hamburger Protokoll S. 19 und 20.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (327).

Law, H. D. Some experiments with the Kjeldahl method of nitrogen estimation. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (847-848).

Parker, J. Gordon. The application of Kjeldahl's method of estimating nitrogen in the tanyard as a means of controlling the tanning and finishing of sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (838-841).

Porcher, Ch. et Brisac, M. Sur un nouvel appareil à dosage d'azote. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (1128-1130).

Woy, Rudolf. Aufschliessungsstativ für Stickstoffbestimmungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (28).

(O) Oxygen.

Hofer, Bruno. Ueber eine einfache Methode zur Schätzung des Sauerstoffgehaltes im Wasser. Allg. Fischereiztg, München, **27**, 1902, (408-410).

Wangerin, A. und Vorländer, Daniel. Titration des im Wasser gelösten Sauerstoffs mit Indigo und Hydrosulfitlösung. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (439-442).

(P) Phosphorus.

Beistle, C. P. The determination of sulphur and phosphorus in plant substances. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1093-1100).

Hargreaves, W. A. Notes on the estimation of phosphoric acid in fertilisers and similar phosphates. Melbourne, Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (51-53).

Motz, Friedrich. Ueber die Bestimmung des Phosphors im Eisen und in Eisenerzen. Diss. Leipzig (Druck v. E. Glausch), 1901, (67). 21 cm.

Sherman, H. C. The determination of sulphur and phosphorus in organic materials. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 71; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1100-1109).

(Pb) Lead.

Bull, Irving C. On the determination of lead in ores. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 67; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (348-366); Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (653-674).

Cowley, R. C. and Catford, J. P. The volumetric determination of lead salts. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (149-150).

Dods, W. W. Volumetric determination of lead. Austral. Min. Stand., Melbourne, **28**, 1902, (619).

Mayer, O. Die massanalytische Bestimmung von Blei. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (370).

Linn, A. F. Electrolytic deposition of lead from a phosphoric acid solution. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (435-439).

(Pt) Platinum.

Richards, Percy A. E. Estimation of platinum, gold and silver in alloys. London, Anal., **27**, 1902, (265-268).

(S) Sulphur.

Alexander, Paul. Aus der analytischen Praxis [betr. Bestimmung von Schwefel in Kautschuk]. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (113).

Beistle, C. P. The determination of sulphur and phosphorus in plant substances. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1093-1100).

Fraps, G. S. The determination of sulphur in plants. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (346-348).

Leteur, F. Sur le dosage du soufre dans les matières organiques. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e partie), 1902, (315-317).

Lindsay, W. G. On a calorimetric method for the estimation of sulphur in pig iron. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 58; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (24-27).

Marckwald, [Ed.] und Frank, Fritz. Aus der analytischen Praxis [betr. Schwefelbestimmung in Kautschuk]. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (72).

Osborne, Thomas. Bestimmung des Schwefels in den Proteinkörpern. [A. d. Engl. übersetzt und bearb. von V. Griessmayer.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (25-35).

Petersen, Julius. Quantitative determination of sulphur by means of hydric peroxide. (Danish.) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1902**, (191-204).

Rejtlinger, A. Détermination du soufre dans la houille et dans les pyrites. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (457-461).

Sherman, H. C. The determination of sulphur and phosphorus in organic materials. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 71; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1100-1109).

Theilgaard, Albert. Eine neue Methode der Schwefelbestimmung in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (299, 447).

Weber, Carl Otto. Zur Schwefelbestimmung in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (179-180).

Wolfmann, Jul. Kolorimetrische Schwefelbestimmung in verschiedenen Hilfs- und Nebenprodukten der Zuckerindustrie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (91-95).

(Sb) Antimony.

Boydell, H. C. Estimation of antimony. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (53-55).

Lang, W. R., Carson, C. M. and Mackintosh, J. C. [Estimation of antimony in presence of arsenic and tin.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (748).

————— Solubility of the sulphides of arsenic, antimony, and tin [in hydrochloric acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1018).

(Se) Selenium.

Frerichs, Heinr. Eine neue Methode zur Bestimmung des Selen in organischen Verbindungen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (656-658).

Friedrich, K. Ueber eine maassanalytische Bestimmungsmethode des Selen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (852-856).

Lyons, R. E. and Shinn, F. L. The quantitative determination of selenium in organic compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1087-1093).

Meyer, Julius. Zur Kenntnis des Selen. II. Mitt. II. Das Atomgewicht des Selen. III. Bestimmung der selenigen Säure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (391-400).

Schindelmeyer, J. Verhalten der selenigen Säure bei der Marsh'schen Arsenprobe. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (306-309).

(Si) Silicon.

Stewart, Hector. Note on the determination of silica. Melbourne, Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (55-57).

(Sn) Tin.

Geisel, Oskar. Vorschlag zu einer neuen technischen Zinnbestimmungsmethode, besonders in Pinkbädern. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (553-554).

————— Solubility of the sulphides of arsenic, antimony, and tin [in hydrochloric acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1018).

Lang, W. R., Carson, C. M. and Mackintosh, J. C. [Estimation of tin in presence of arsenic and antimony.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (748).

————— Solubility of the sulphides of arsenic, antimony, and tin [in hydrochloric acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1018).

Müller, J. A. Dosage de l'étain par le procédé de Leussen. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (178-189). [0720].

Ratner, Ch. Quantitative Bestimmung von Zinn und dessen Trennung von Antimon. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (873-874).

Richards, Percy A. E. Estimation of platinum, gold, silver [and tin] in alloys. London, Anal., **27**, 1902, (265-268).

(Te) Tellurium.

Gutbier, Alexander. Studien über das Tellur. Leipzig (C. L. Hirschfeld), 1902, (96). 23 cm. 2 M.

————— Ueber die Verbindungen des Tellurs mit Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (331-339).

(Th) Thorium.

Metzger, Floyd J. Preliminary note on a new separation of thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (275-276).

————— A new separation of thorium from cerium, lanthanum, and didymium, and its application to the analysis of monazite. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 64; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (901-917).

(Ti) Titanium.

Waterhouse, Geo. B. [Gravimetric] estimation of titanium. Chem. News, London, **85**, 1902, (198-199).

(Tl) Thallium.

Thomas, V. Recherches sur le thallium (I). Dosage du thallium à l'état thalleux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (470-471).

Stortenbeker, W[illem]. [Sur le dosage du thallium.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (92-94).

(Ur) Uranium.

Rossi, Heinrich. Beiträge zur Kenntnis des vierwertigen Urans mit krystallographischen Beiträgen von F. Slavik. Diss. München (Druck v. F. Straub), 1902, (73). 22 cm.

(Va) Vanadium.

Cornimbœuf, H. Sur le dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (258-260).

Truchot, P. Dosage électrolytique du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (165-167).

Williams, D. T. The [volumetric] estimation of vanadium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (389-390).

(W) Tungsten (Wolfram).

Hommel, Woldemar. Ueber die quantitative Trennung von Wolfram und Molybdän. Diss. Gießen. Zürich (Druck v. Gebr. Fretz.), 1902, (36). 22 cm.

(Yr) Yttrium.

Hillebrand, W[illiam] F[rancis]. The composition of yttrialite with a criticism of the formula assigned to thalénite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (145-152).

(Zn) Zinc.

Prothière, Eugène. Note sur le dosage volumétrique du zinc (un nouveau réactif limite). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (419-422).

Smith, Edgar F. Observations on the electrolytic precipitation of zinc and of copper. Philadelphia, Cont. John

Harrison Lab. Chem., Univ. Pa., No. 66; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1073-1076).

6300 ESTIMATION OF COMPOUNDS.

Dickie, Albert Ernest. On the manganese ferrocyanides. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 69; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1023-1024).

Miller, Edmund H. and Daziger, J. L. On the composition of the ferrocyanides of zinc. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 66; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (823-828).

Patein, G. et Dufau, E. De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (128-132).

Rupp, E. Jodometrie der Superoxyde von Calcium, Strontium, Baryum, Magnesium und Natrium. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (437-449).

Sjollema, B. Trennung von Quarz und amorpher Kieselsäure. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (371-374).

Weil, Frédéric. Sur les procédés de dosage volumétrique, par le chlorure stanneux, du cuivre, du fer, de l'antimoine, du zinc en poudre, du soufre dans les sulfures, du glucose et du sucre. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (115); Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (53-54).

INORGANIC.**Ag Silver bromide.**

Bellach. Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (433-434).

Al Alumina.

White, Alfred H. The volumetric estimation of alumina, and free and combined sulphuric acid in alums. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (457-466).

As *Sodium Arsenate.*

Dudderidge, F. R. and Hill, J. S. The volumetric determination of . . . sodium arsenate. *Pharm. J., London, (Ser. 4),* **15**, 1902, (138).

Arsenic acid.

Mai, J[ulius]. Versuche zur colorimetrischen Bestimmung der arsenigen Säure. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden,* **41**, 1902, (362-365).

Methylsodium Arsenate.

Adrian et Trillat. Sur la composition et le dosage du méthylarsinate de soufre. *Ann. chim. analyt., Paris,* **7**, 1902, (284-287).

Astruc, A. Procédé de dosage alcalimétrique du méthylarsinate disodique ou arriénal. *Paris, C.-R. Acad. sci.,* **134**, 1902, (660-661).

Falières, Élie. Dosage volumétrique du méthylarsinate disodique. *J. pharm. chim., Paris, (sér. 6),* **15**, 1902, (466-469).

B *Boric acid.*

Beythien, A[dolf]. Zur Bestimmung der Borsäure in Margarine. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin,* **5**, 1902, (764-766).

Hebebrand, A. Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung der Borsäure. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin,* **5**, 1902, (55-58).

——— Ueber Menge und Bestimmung der Borsäure in Vegetabilien. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin,* **5**, 1902, (1044-1049).

Partheil, A[lfred] und Rose, J. Die direkte gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure in Nahrungsmitteln. (Vortrag.) *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin,* **5**, 1902, (1049-1053).

Rose, Johannes Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Borsäure und über eine direkte gewichtsanalytische Bestimmung derselben. *Diss. Erlangen. Bonn a. Rh. (Druck v. S. Poppen),* 1902, (76). 25 cm.

Br *Bromic acid.*

Gooch, F[rank] A[ustin] and Blake, J. C. The estimation of bromic acid by the direct action of arsenious acid. *New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 111; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4),* **14**, 1902, (285-292).

C *Carbonates.*

Hall, Alfred Daniel and Russell, Edward John. A method for determining small quantities of carbonates. *London, J. Chem. Soc.,* **81**, 1902, (81-85).

Mees, C. E. Kenneth. [A modification of] Schrötter's carbonic acid apparatus. *Chem. News, London,* **85**, 1902, (251).

Alkali Hydroxide and Bicarbonate.

North, B. and Lee, W. C. On the estimation of alkaline hydrate or bicarbonate in the presence of monocarbonate. *London, J. Soc. Chem. Indust.,* **21**, 1902, (322-325).

Hydrocyanic acid.

Archetti, Andrea. Zur Bestimmung des Cyanwasserstoffes. *ChemZtg, Cöthen,* **26**, 1902, (555).

Preiss, Louis E. The detection of hydrocyanic acid in the presence of sulphocyanic, hydroferrocyanic, and hydroferriecyanic acids and their salts. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **28**, 1902, (240-241).

Richards, Theodore William and Singer, Sidney Kent. The quantitative separation of hydrochloric and hydrocyanic acids. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.,* **27**, 1902, (205-209).

Thiocyanic acid.

Rupp, Erwin und Schied, Albert. Ueber die Jodometrie des Rhodanwasserstoffes. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.,* **35**, 1902, (2191-2195).

Thiel, A. Zur Jodometrie des Rhodanwasserstoffes. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.,* **35**, 1902, (2766-2768).

Ca *Calcium oxide.*

Guthrie, F. B. and Barker, C. R. A rapid gravimetric method of estimating lime. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (132-134).

Maynard. Dosage de la chaux libre anhydre et hydratée des agglomérants. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (858-862).

Calcium sulphate.

Hulett, George A. and Allen, Lucius E. The solubility of gypsum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (667-679).

Calcium sulphide.

Rössing, A. Zur Bestimmung des Schwefelcalciums in der Knochenkohle. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (610-614).

Cl *Hydrochloric acid.*

Riegler, E. Eine neue gasometrische Bestimmungsmethode der Chlorwasserstoffsäure im Magensaft. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (441-442).

Richards, Theodore William and Singer, Sidney Kent. The quantitative separation of hydrochloric and hydrocyanic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (205-209).

F *Hydrofluoric acid.*

Winteler, F. Ueber die Gehaltsbestimmung wässriger Flusssäurelösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (33-34).

Fe *Iron compounds.*

Grützner, B. Titration des Blutlaugensalzes mit Kaliumpermanganat. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (69-73).

Rupp, Erwin and Schiedt, Albert. Ueber die Jodometrie von Ferro- und Ferri-Cyaniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2430-2434).

Schwartz, R. Ueber die Bestimmung des Berliner Blaus in ausgebrauchten Gasreinigungsmassen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (874-875).

H *Water.*

Hofmann, J. F. Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in festen Körpern und Lösungen. — Der neue Wasserbestimmer in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (301-302, 372).

Schulze, J. H. Verfahren zur Bestimmung des Wassergehaltes im dunklen und hellen Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (404-405).

Tarbouriech. Sur le titrage de l'eau oxygénée. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (422-427).

Hydrogen peroxide.

Hosch, George E. Supplementary note to a "Gravimetric" method for the estimation of hydrogen dioxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (479).

I *Iodides.*

Thomas, V. Dosage volumétrique des iodures en présence de chlorures et de bromures. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1141-1143).

K *Potassium.*

Neubauer, H. Zur Kalibestimmung nach der modifizierten Finkener'schen Methode. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (461-470).

Soxhlet, [Franz]. Die Neubauer'sche Methode der Kalibestimmung. (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 37.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (11-15).

Li *Lithia.*

Schieffelin, W. J. and Lamar, W. R. The determination of lithia in lepidolite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (392-395).

Mo *Molybdic acid.*

Gooch, F[rank] A. und **Pulman**, O. S., jun. Die Bestimmung der Molybdänsäure nach ihrer Reduktion mit Jodwasserstoffsäure. [Übersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (353-358).

N *Ammonia.*

Arndt, Kurt. Ueber die Titration von freiem Alkali bei Gegenwart von Nitriten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (359-362).

Emmerling, O[skar]. Ueber Ammoniakbestimmung in Wässern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2291).

Winkler, L[ajos] W. Bestimmung des Albuminoid- und Proteid-Ammoniaks [im Wasser]. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (290-300); (Ungarisch.) Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (101-110).

Nitric acid.

Leuba, Auguste F. Sur la recherche de l'acide nitrique en présence d'un ferrocyanure alcalin. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (258).

Phelps, I. K. The titrimetric estimation of nitric acid. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., 113. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (440-444).

Schmatolla, Otto. Die massanalytische Bestimmung der Salpetersäure im Trinkwasser. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (697-698).

Nitrous acid.

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (72). 22 cm.

Gnehm, R. Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (230-231).

Lunge, G[eorg]. Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (169-170); Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (231).

Schultz, G[ust.]. Ueber die Bestimmung der salpetrigen Säure im Natriumnitrit. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (37-39).

——— Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (149, 300-301).

Vaubel, W[ilhelm]. Zur Analyse des Natriumnitrits. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (339).

Waddell, John. [Estimation of nitrites by titration with potassium permanganate.] Chem. News, London, **85**, 1902, (158).

P *Phosphoric acid.*

Aschmann, C. Ueber die Bestimmung der Gesamtphosphorsäure in den Thomasschlacken. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (823).

Baxter, Gregory Paul. The determination of phosphoric acid by means of ammonium phosphomolybdate. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (298-315).

Harris, C. D. On the determination of citrate-insoluble phosphoric acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (25-27).

Leuba, Auguste F. Sur l'influence du ferrocyanure de potassium dans la précipitation de l'acide phosphorique par le nitromolybdate d'ammonium. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (257).

Müller, J. A. Sur le dosage de l'acide phosphorique des phosphates. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (123-125).

Neubauer, H. Beitrag zur Bestimmung der citronensäurelöslichen Phosphorsäure in Thomasphosphatmehlen nach der Molybdänmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1133-1135).

Riegler, E. Eine neue gravimetrische und gasometrische Bestimmung der Phosphorsäure und der Magnesia nach der Molybdänmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (675-686).

Rupp, E. und **Finck**, A. Die Jodometrie von phosphoriger Säure und Phosphortrihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3691-3693).

Sodium Phosphate.

Dudderidge, F. R. and **Hill, J. S.** The volumetric determination of sodium phosphate . . . Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (138).

Hypophosphites.

Rupp, E. und **Finck.** Die Jodometrie von Hypophosphiten und Hypophosphaten. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (663-675).

S*Sulphuric acid.*

Gawalowski, A. Volumetrische Bestimmung der Schwefelsäure in schwefelsauren Salzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (614-615).

Lunge, G. Zur Analyse des Schwefelkieses und zur Schwefelsäure-Bestimmung im Allgemeinen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (73-74).

Marshall, Arthur. The determination of the strength of sulphuric acid. London. J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1511-1512).

Müller, Wolf. Ueber eine neue Titrationmethode für freie und gebundene Schwefelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1587-1589).

Nikaido, Yasujuro. A volumetric method for the estimation of sulphuric acid in soluble sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (774-778).

Trachmann, Otto. Zur Schwefelsäurebestimmung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (470).

White, Alfred H. The volumetric estimation of alumina, and free and combined sulphuric acid in alums. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (457-466).

Zöpfchen. Ueber die Fällung der Schwefelsäure in Kaliohsalzen. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (159).

Persulphuric acid.

Peters, Charles A. und **Moody, Seth E.** Die Bestimmung der Persulfate. [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (326-337).

Thiosulphuric acid.

Dupré, jun. und **Korn, W.** Zur Bestimmung von Natriumthiosulfat, Natriumsulfit und Schwefelnatrium. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (225-226).

Sulphurous acid.

Rupp, E. Zur Jodometrie der schwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3694-3695).

Si *Silicates.*

Clarke, F[rank] **W[igglesworth]**, and **Steiger, George.** The action of ammonium chloride upon certain silicates. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (27-38).

Silica.

Hillebrand, W. F. Common errors in the determination of silica. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (362-374).

V*Vanadic acid.*

Gooch, F[rank] **A[ustin]**, and **Gilbert, R. D.** The precipitation of ammonium vanadate by ammonium chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent. Chem. Lab. Yale Univ., No. 110; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (205-210).

———— and **Stookey, L. B.** The reduction of vanadic acid by the action of hydrochloric acid. New Haven, Conn., Cont. Kent. Chem. Lab. Yale Univ., No. 112; Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (369-376).

ORGANIC.

Causse, H. Sur le dosage de l'azote organique dans les eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1520-1522).

Hofmann, J. F. Verfahren und Apparat zur Bestimmung des Wassergehaltes in organischen Substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1193-1195).

Vaubel, Wilhelm. Die physikalischen und chemischen Methoden der quantitativen Bestimmung organischer Verbindungen. Bd 1. Die physikalischen Methoden. Bd 2. Die chemischen Methoden. Berlin (J. Springer), 1902, (XIV + 593, XI + 530). 24 cm. 24 M.

ACIDS.

Gerber, N. und Wieske, P. Nochmals die sog. Nitro-Acid-Butyrometrie. Molk-Ztg, Hildesheim, **16**, 1902, (585-586).

Kaniss, A. W. Die Nitro-Acid-Butyrometrie und ihre Genauigkeit. Molk-Ztg, Hildesheim, **16**, 1902, (626).

Acetic acid.

Formenti, Carlo. Bestimmung der Essigsäure in den Bleiacumulatoren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (150-151).

Scheuer, Wilhelm. I. Ueber die Trennung und Bestimmung flüchtiger Fettsäuren. II. Die Analyse von Graukalk. III. Die Beurteilung und Unterscheidung der verdünnten Essigsäuren des Handels. Diss. München. Linden (Druck v. Gebr. Wengler), 1902, (62). 22 cm.

Glycocine.

Fischer, Emil. Notizen. I. Bildung von α -Pyrrolidincarbonsäure bei der Hydrolyse des Caseins durch Alkali. 2. Quantitative Bestimmung des Glycocols. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (227-230).

Oxalic acid.

Autenrieth, Wilhelm] und Barth, Hans. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (327-342).

Tartaric acid.

Kenrick, Edgar B. and Kenrick, Frank B. The application of polarimetry to

the estimation of tartaric acid in commercial products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (928-944).

Lactic acid.

Steinegger, K. Die Milchsäurebestimmung in der Praxis. Schweiz. Milchztg., **27**, 1901, (No 2, 3, 4).

Vournasos, Alexander Ch. Ueber eine neue Methode zur Analyse der Milchsäure im Magensaft. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (172-174).

Hippuric acid.

Soetbeer, Franz. Kontrolle der Blumenthal'schen Methode der Hippursäurebestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (536-539).

Uric acid.

Berding, [Ernst]. Zur Frage der Harnsäurebestimmung [betr. d. Arb. v. Ruhemann in No. 2 u. 3. d. W.]. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (610-611).

Bernard, Maurice. Die Tocher'sche Harnsäurebestimmung im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (826).

Gittelmacher-Wilenko, G. Zur Bestimmung der Xanthinkörper und der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (20-27).

Jolles, Adolf. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (39-41).

Mátrai, Gabriel. Ueber die Jolles'sche quantitative Harnsäurebestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (205-209).

Richter, E. Ueber die A. Jolles'sche Methode zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (350-359).

Ruhemann, J[acob]. Eine einfache Methode zur sofortigen quantitativen Bestimmung der Harnsäure im Urin. *Berliner klin. Wochenschr.*, **39**, 1902, (27-29, 55-58).

Erwiderung auf die Aufsätze von Dr. G. Gabritschewsky „Ueber eine neue Reaction auf einige reducierende Substanzen des Organismus“ und von Dr. Berding „Zur Frage der Harnsäurebestimmung“. *Berliner klin. Wochenschr.*, **39**, 1902, (710-711, 1063-1064).

Tocher, J. F. The . . . determination of uric acid and urates. *Pharm. J., London*, (Ser 4), **15**, 1902, (161-166).

Żebrowski, Bolesław. Sur la détermination quantitative de l'acide urique au moyen de la titration. (Polish.) *Gaz. lek., Warszawa*, **22**, 1902, (662-665).

Tannic acid.

Ruoss. Die quantitative Bestimmung der Gerbsäure durch Ferrisalze. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden*, **41**, 1902, (717-734).

ALCOHOLS and PHENOLS.

Young, Sydney and Fortey, Emily C. [Analysis of mixtures of methyl alcohol and water, isoamyl alcohol and benzene, isopropyl alcohol and water, *tert.*-butyl alcohol and water, *n*-propyl alcohol and water, isoamyl alcohol and water, methyl alcohol and benzene, ethyl alcohol and benzene, ethyl alcohol and hexane, *n*-propyl alcohol and benzene, and of ethyl alcohol, benzene and water.] *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (752-768); [abstract] *London, Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (106-107).

Methyl alcohol.

Pozzi-Escot, M. E. Dosage de l'alcool méthylique par la méthode de M. Nieloux. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (11-12).

Ethyl alcohol.

Argenson, G. Sur le dosage de l'alcool en solutions très étendues. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (1000-1003).

Hasse, Paul. Ueber eine Methode der Alkoholbestimmung. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (846-847).

Levi, F. Die Bestimmung des Alkohols. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (867).

Popper, Heinrich. Genaue Alkoholbestimmung mittelst eines verbesserten Vaporimeters. *D. Essigind., Berlin*, **6**, 1902, (43-44).

Saare, O. und Hanow, H. Bestimmung des Aethylalkohols im Fuselöl. Bestimmung des Benzol- und Alkoholgehaltes in denaturirtem Spiritus. *Zs. Spiritind., Berlin*, **25**, 1902, (68).

Schmatolla, Otto. Die Bestimmung des Alkohols. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (867); *ApothZtg, Berlin*, **17**, 1902, (44-45).

Glycerin.

Bernard, Maurice. Bestimmung des Glycerins durch Jodsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure. *Pharm. Centralhalle, Dresden*, **43**, 1902, (541-542).

Chaumeil, A. Dosage de la glycérine par l'acide iodique en présence de l'acide sulfurique. *Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (629-634).

Trillat, A. Procédé de dosage de la glycérine dans le vin. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (903-905).

Mannitol.

Schidrowitz, Philip. [The detection and estimation of mannitol in wine.] *London, Anal.*, **27**, 1902, (42-47).

Cholesterol.

Ritter, E[rust]. Ueber die Methoden, die zur Abscheidung der Cholesterine aus den Fetten und zu ihrer quantitativen Bestimmung verwendbar sind. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **34**, 1902, (430-460); *Nachtrag, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **35**, 1902, (550-551).

Thymo?.

Zdarek, Emil. Eine Methode zur maassanalytischen Bestimmung des Thymols. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (227-231).

——— Zur maassanalytischen Bestimmung des Thymols. (Briefliche Mitt.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (553).

ALDEHYDES.*Formaldehyde.*

Pfaff, A. Ueber eine neue Formaldehyd-Bestimmung. (Vorl. Mitt.) Chem. Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (701).

Raikow, P. N. Untersuchungen über Formaldehyd. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (135).

Schiff, Hugo. Trennung von Amin- und Säurefunction mittelst Formaldehyd. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (348-354).

Furfuraldehyde.

Hewitt, J. T. [Estimation of furfuraldehyde in potable spirits.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (96-100).

ALKALOIDS.

Springer, Edmund. Die Perforation der Alkaloide aus alkalischen Flüssigkeiten. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (82-83).

Caffeine.

Boes, J. Caffeinbestimmungen in einem auf elektrischem Wege gerösteten Kaffee. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (210).

Theobromine.

Welmans, P. Zur Theobrominbestimmung im Kakao. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (858).

Strychnine.

Gordin, H. M. Die quantitative Bestimmung des Strychnins in Gemischen

von Strychnin und Brucin. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (641-644).

Xanthine bases.

Dekker, J[ohan]. [Die quantitative Bestimmung der Xanthinbasen im Cacao. Chemische Methode zur Auffindung und quantitativen Schätzung der Schalen im Cacao.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (741-747).

——— [Die quantitative Bestimmung der Xanthinbasen im Cacao. Chemische Methode zur Auffindung und quantitativen Schätzung der Schalen im Cacaopulver.] Amsterdam (J. H. de Bussey), 1902, (81). 23 cm.

Niemilowicz, L[adislaus]. Ueber die fractionirte Oxydation mit Hilfe von Indicatoren und über zwei neue quantitative Bestimmungsmethoden der Xanthinkörper im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (264-298).

CARBOHYDRATES.*Arabinose.*

Neuberg, C. und Wohlgemuth, J. Ueber d-Arabinose, d-Arabonsäure und die quantitative Bestimmung von Arabinose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (31-40).

Pentosans.

Grund, Georg. Ueber den Gehalt des Organismus an gebundenen Pentosen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (111-133).

Jäger, Richard und Unger, Ernst. Ueber Pentosanbestimmung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4410-4413).

Kröber, E. und Rimbach, C. Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane mittelst Salzsäure-Destillation und Fällung des Furfurols durch Phloroglucin. Mitgetheilt von B[ernhard] Tollens. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (477-482).

Tollens, B[ernhard]. Ueber die Bestimmung der Pentosen und Pentosane. Mit E. Kröber's Tabelle zur

Umwandlung von Phloroglucid in Furfurol, Pentosan u. s. w. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (239-243, I-IX).

Sugars.

Quantitative Zuckerbestimmung nach Pavy. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (321-322).

Boydén, Charles I. On the quantitative separation of maltose and lactose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (993-995).

Hasse, Paul. Zur Berechnung des spezifischen Gewichtes von Mischungen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (521-522, 573).

Lauterbach, Fritz. Zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (653).

Lohnstein, Th. Zur densimetrischen Zuckerbestimmung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (664-665).

Mason, Edward Daniel. Ueber die Bestimmung des praexistierenden Zuckers im Malze und seine Entstehung bei der Keimung. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1902, (51). 22 cm.

Peytoureau, A. Dosage polarimétrique du lactose. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (88-91).

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Zuckers. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (317-318).

Schumann, K. Bemerkungen zu P. Soltsien's Methode der Zuckerbestimmung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (605).

Soltsien, P. Bemerkungen zu P. Soltsien's Methode der Zuckerbestimmung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (548).

Raffinose.

Reinhardt, Gustav. Ueber Raffinosebestimmungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl, (114-116).

(p-3218)

Glycogen.

Jensen, Paul. Weitere Untersuchungen über das Herzglycogen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (525-535).

Salkowski, E[rnst]. Ueber die quantitative Bestimmung des Glycogens. Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (257-260).

Starch.

Kaiser, Albert. Die quantitative Bestimmung der Kartoffelstärke (Granulose). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (180).

Reinermann, Heinrich August. Zur Methodik der quantitativen Stärkeanalyse in menschlichen Fäces. Diss. Bonn (Druck v. P. Hauptmann), 1902, (27). 22 cm.

Cellulose.

Zeisel, S[imon] und Stritar, M. J. Ueber ein neues Verfahren zur Bestimmung der Cellulose. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1252-1255).

PROTEIDS.

Bernard, Maurice. Die Chlorbestimmung im Harne. Untersuchungsgang bei der Bestimmung der Eiweisssubstanzen im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (656-657).

———. Das Kreatinin im Harne. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (189-190).

Jolles, Adolf. Ein vereinfachtes Verfahren zur quantitativen Eiweissbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (589-596).

Oefe. Lösung und quantitative Bestimmung coagulirter Eiweisskörper durch Thiosinamin. [Faecesanalyse.] (Vorl. Mitt.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (1-4).

Schmidt, C. H. L. Zur Kenntniss der Jodirungsprodukte der Albuminstoffe. I. H. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (386-395); **36**, 1902, (343-390).

3 H

FATS.

Bordas, F. et Raczkowski, Sig. de. Sur le dosage de la lécithine dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1592-1594).

Gerber, N. und Wieske, P. Die hohe Bedeutung der Nitratreaktion hinsichtlich der Milchhygiene u. Milchverwertung. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (85-86).

Hals, Sigmund und Gregg, Harald. Ueber die refraktometrische Methode der Fettbestimmung in Milch nach Prof. Dr. Wollny. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (433-436).

Hesse, D. A. Vereinfachte Gottlieb'sche Fettbestimmung in der Milch. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (49-50).

——— Tabelle für die Fettbestimmung im Rahm nach der Dr. Gerber'schen Methode. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (406-407).

Riegel, M. Ueber die gleichzeitige Bestimmung des Fettgehalts und der Nitrate in Milch und Rahm. MolkZtg, Hildesheim, **16**, 1902, (315).

Selter, Hugo. Einiges über die Methodik der quantitativen Fettbestimmungen in den Faeces des Menschen. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (33). 22 cm.

MISCELLANEOUS.

Cantharidin.

Puran Sing. A new method of preparation and determination of cantharidin. Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, Appendix, (1-12). Also (Japanese) Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (1-16).

Carotin.

Kohl, F[riedrich] G[eorg]. Untersuchungen über das Carotin und seine physiologische Bedeutung in der Pflanze. Leipzig und Berlin (Gebr. Borntraeger), 1902, (VIII + 206, mit 3 Taf.). 26 cm. 22 M.

Choline.

Struve, Heinrich. Beobachtungen über das Vorkommen und über verschiedene Eigenschaften des Cholins. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (544-550).

Chloroform.

Harcourt, A. Vernon. [Estimation of chloroform in mixtures of chloroform and air.] London, Proc. R. Soc. **70**, 1902, (504-510).

Waller, A. D. Demonstration of a new method for rapidly estimating the percentage of C H Cl_3 vapour in mixtures of CHCl_3 and air. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (xxxv-xxxvi).

Ethereal oils.

Erdmann, E. Erkennung und quantitative Bestimmung von Anthranilsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (24-27).

Guanidine.

Vozárik, A. Verfahren zur Bestimmung von Guanidin. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (670-672).

Hydroxylamine.

Ball, W. C. A new colour reaction of hydroxylamine. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (9).

Indigo.

Strauss, H[ermann]. Zur Methodik der quantitativen Indikanbestimmung. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (299-300).

Wangerin, Albert. Ueber die Titration des Indigos mit Hydrosulfit und über die Bildung von Indigo aus Phenylglycino-Carbonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1902, (72). 22 cm.

——— und **Vorländer, D[aniel].** Die Titration des Indigos mit Hydrosulfit. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (281-289).

Wolowski. Die quantitative Bestimmung des Indicans im Harn und ihre klinische Bedeutung. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (23-25).

Indigotin.

Binz, A[rthur] und **Rung**, F. Die Bestimmung des Indigotins auf geküpten Faserstoffen. Zur Theorie des Färbeprocesses in der Indigoküpe. (4. u. 5. Mitt. über Indigofärberei.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (557-559, 616-629).

Methoxyl.

Busch, M[ax]. Zur Kenntniss der Methylbestimmung nach Herzig und Meyer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1565-1567).

Hewitt, J. T. and **Moore**, T. S. A modification of Zeisel's method for the estimation of methoxyl groups. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (318-321); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (8).

Moll van Charante, J[acob]. Sur le dosage de méthoxyle avec le liquide laveur de M. Georg Gregor [comparé avec celui de Zeisel]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (38-41).

Nitroso group.

Clauser, R. und **Schweitzer**, G. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4280-4284).

Urea.

Arnold, Carl und **Mentzel**, Curt. Die quantitative Bestimmung des Harnstoffs nach Folin und mit verdünnter Alkalilauge. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (49-52).

Folin, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Harnstoffs im Harn. 2. Mitt. mit einem Nachtrag. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (333-342).

(p-3218)

6400 GAS ANALYSIS.

GENERAL.

Alexander, Hans. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bzw. Gasmessung und Gasanalyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (781-786).

Androwsky, C. Die Untersuchung von Grubenwettern. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1089-1091, 1267).

Baumgärtner. Die Ueberwachung von Feuerungen mit dem Heizeffektmesser „Ados“. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (320-321).

Carpenter, R. Forbes and **Linder**, Ernest. Examination of methods employed in estimating the total acidity of gases escaping from the chamber process for manufacture of sulphuric acid, with suggestions arising from the study of the interaction of nitrous and sulphurous acids, or their salts, in aqueous solution. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507).

Charičkov, K. V. Sur l'inapplicabilité de la méthode de M. Winkler à l'analyse du gaz naturel. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (393-395).

——— Sur l'incommodité des méthodes actuelles de l'analyse des gaz. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (525, procès verbal).

——— Analyse du gaz se dégagant dans la mer Caspienne au golf de Baku. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (712-713).

Garnier, R. Ueber Rauchgasuntersuchungen und die hierzu dienenden Apparate. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (429-431).

Hempel, Walther. Methods of gas analysis. Translated from 3rd German edition by L. M. Dennis. New York and London (Macmillan), 1902, (xix + 490, with fig.). 20 cm. 10s.

——— Ueber die Analyse der Gase durch Verbrennung. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (455-447).

Kurnakov, N. S. Composition du grisou obtenu des mines houillères du Donetz. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (654-659).

Lidov, A. Composition des quelques gaz de mines. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 737).

Richards, Theodore William. Concerning gas analysis by measurement in constant volume under changing pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., **38**, 1902, (273-279). [Separate.] 24.5 cm.

Riegler, E. Eine gasvolumetrische Bestimmungsmethode der Sulfate, der Schwefelsäure, der Carbonate und der Kohlensäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (17-25).

——— Eine gasometrische Methode der Alkalimetre. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (413-419).

Rircbieth, P. Gasvolumetrische Schul- und Vorlesungsversuche. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (145-147).

Schreiber, Fr. Beiträge zur Untersuchung der Grubenwetter. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (674-677).

——— Zur Untersuchung von Grubenwettern. [Betr. die Arbeit von Androwsky, Bd 15, S. 1089.] Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1128).

Vanino, L. Zur Chlorkalkanalyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (539-544).

Wencelius, A. Analyse der Hochofen- und Generatorgase. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (506-509, 663-667).

——— Notes pratiques pour l'analyse industrielle des gaz de hauts fourneaux et de gazogènes. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (13-18).

APPARATUS.

Bulakowski, Władysław. Sur un appareil permettant de prendre des échantillons moyens dans les gaz des cheminées. (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (59-63).

Landes, L. Burette zur raschen und genauen Ermittlung der schwefeligen Säure (Proc. SO₂) im schwefeligen Sättigungsgase. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (958).

Lester, J. H. An improved gas-sampler. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (386-387).

Mai, Julius] und Silberberg, M. Gasanalytische Bestimmungen mit dem V. Meyer'schen Dampfdichteapparat. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4229-4238); ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (875).

Richards, Theodore William. Modification des Hempel'schen Apparates zur Gasanalyse. [Üebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (359-364).

Schultze, G. A. Gaswagen nach Krell zur selbsttätigen Bestimmung des Kohlensäuregehaltes der Rauchgase. RevIngenieur, Berlin, **1902**, (63-64, 95).

Stromeyer, C. E. Chemical gas washing apparatus. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 8, (1-3).

Weissenberg, Hugo. Ein registrierender Bakterienspirometer. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (370-377).

Wohl, Alfred.] Gasometrische Bestimmungen in Gaskolben. I. Bestimmung eines Gasbestandtheils durch Flüssigkeitsmessung. II. Bestimmung eines Gasbestandtheils durch Druckmessung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3485-3492, 3493-3505).

SPECIAL.

AIR.

Chattaway, William und Wharton, F. M. Note on a convenient apparatus for the chemical and bacteriological examination of the atmosphere. London, Anal., **27**, 1902, (243-245).

Henriët, H. Sur une nouvelle vapeur organique de l'air atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (101-103).

König, Eduard. Apparat zur Bestimmung der atmosphärischen Kohlensäure nach Professor Rosenthal, verbessert von Regierungsrat Dr. Ohlmüller. Med. Diss. Bern, 1900-1901, (42), 8vo.

Lidov, A. P. Sur la détermination quantitative de l'azote gazeux. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42-52).

——— Contribution à l'étude de la partie inerte de l'air. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 445-446).

Liveing, G. D. and **Dewar, James.** On the separation of the least volatile gases of atmospheric air; and their spectra. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **12**, 1901, (207-215).

Carbon Dioxide.

Jones, Francis. On the action of alkalies on glass and paraffin, with special reference to the estimation of carbon dioxide by Pettenkofer's method. Manchester, Proc. Lit. Phil. Soc., **47**, 1902, Pt. I., 1-17.

Charičkov, K. V. Combustion fractionnée d'hydrogène, d'oxyde de carbone et d'isopentane. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, 461-465.

——— Combustion fractionnée de méthane et d'hydrogène suivant la méthode de C. Winkler. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (710-711).

Carpenter, R. Forbes and **Linder, Ernest.** [Absorption of acid oxides of nitrogen by alkaline and neutral absorbents.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507).

6500 APPLIED ANALYSIS.

AGRICULTURAL.

(See also Foods.)

GENERAL.

Festschrift zum 50jährigen Jubiläum der landwirtschaftlichen Versuchstation Möckern. Geschichtliches über die Versuchstation Möckern 1851-1902. Berlin (P. Parey), 1902, (IV + 220, mit 3 Taf.). 25 cm.

Biedenkopf, Hermann. Leitfaden für einfache landwirtschaftliche Unter-

suchungen. Zum Gebrauch an landwirtschaftlichen Schulen und zum Selbstunterricht bearb. Berlin (P. Parey), 1902, (VI + 86). 20 cm. Geb. 1 M.

Guthrie, F. B. and **Helms, R.** Pot-experiments to determine the limits of endurance of different farm-crops for certain injurious substances. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (191-200).

Mayer, Adolf. Vorschläge zu einer rationellen Folge von Siebnummern der zu agriculturchemischen und ähnlichen technischen Untersuchungszwecken dienenden Siebsätze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (601-606).

McAlpine, D. Black spot of the apple (*Fusicladium*), and its eradication. [Bordeaux mixture, etc.] Melbourne, Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (39-50).

Myers, Henry C. The sugar-beet as a reclaimer of arid and alkali regions. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (834-838).

Windisch, Karl. Mittheilungen aus der analytischen Praxis [Untersuchung von Nahrungsmitteln, Böden, Düngemitteln und Pflanzenschutzmitteln]. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (861-867).

FODDERS.

Beger, C. Zur Methode der Fettbestimmung in Futtermitteln. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (112-113).

Emmerling, [A.]. Ueber die Vorbereitung der Futtermittel für die Analyse (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 57) nebst Bemerkungen zur Probenahmenvorschrift (Protokoll des Futtermittel-Ausschusses, Berlin, 1900, S. 3) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (60-70).

Guthrie, F. B. and **Ramsay, G. A.** Fodder value of barley grass. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (309-311).

Herzfeld, [Alexander], Schrefeld, O. und **Stiepel, K.** Ueber die Haltbarkeit sowie einige Eigenschaften des Torfmelassefutters. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl., (207-217).

Kellner, O. Vergleichende Stickstoffbestimmungen nach der Methode des Verbandes und der Gunning-Atterberg'schen Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (297-304).

MANURES.

Aschmann, C. Ueber die Bestimmung der Gesamtposphorsäure in den Thomasschlacken. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (823).

Baskerville, Chas. Process for rendering phosphoric acid available. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1519-1520).

Bode, H. Zur Bestimmung der wirk-samen Bestandteile von Mergeln und Kalksteinen. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **51**, 1902, (729-733, 771-780).

Boes, J. Ueber das Martellin. Apoth-Ztg, Berlin, **17**, 1902, (422).

——— Ueber den Werth der Torf-asche als Düngemittel. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (150-151).

Emery, A. L. Rapid volumetric method for determining acid in fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (895-897).

Guthrie, F. B. and Helms, R. Manure experiments with wheat. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (661-666).

——— and **Norris, G. W.** Note on the effect of manuring upon the milling quality of the grain. Agric. Gaz., Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (727-729).

Knösel, Th. Ueber eine rationelle Verwerthung der Ablaugen aus Sulfitzellstoffabriken zur Herstellung von Düngemitteln. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (229).

Lemmermann, Otto. Die Düngerlehre. Lehrbuch zum Selbstunterricht sowie zum Gebrauche für Studierende und Lehrer der Landwirtschaft. Leipzig (M. Schäfer), 1902, (VII + 240). 28 cm. 4 M.

Loges. Ueber die Berechnung der Kaliverbindungen in Kalimischdüngern. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (30-32).

Neubauer, H. Beitrag zur Bestimmung der citronensäurelöslichen Phosphorsäure in Thomasphosphatmehlen nach der Molybdänmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1133-1135).

Passon, Max. Vereinfachtes Verfahren zur schnellen Bestimmung des Kalis im Kainit und dem 40-proc. Düngesalz. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1263-1265).

——— Handbuch des Düngewesens. Leipzig (M. Heinsius Nachf.), 1902, (X + 335). 24 cm. 6 M.

Sjollema, B. Zur Wertbestimmung des Thomasmehles. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (367-370).

Soxhlet, [Franz]. Die Neubauer'sche Methode der Kalibestimmung. (Landw. Vers.-Stat., Bd 56, S. 37.) Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (11-15).

Sutherst, W. F. The reversion of superphosphate of lime in the soil. Chem. News, London, **86**, 1902, (170-171).

Vukolov, S. Engrais phosphoriques. (Russe.) St. Peterburg, Dictionnaire encyclopédique, ed. F. A. Brokhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (355-364).

SOILS.

Briggs, Lyman J. Objects and methods of investigating certain physical properties of soils. Washington, D.C., Yearbook U. S. Dept. Agric., **1900**, 1901, (397-410, with 2 pl.).

Chelchowski, Stanisław. Analyses des sols provenant du Royaume de Pologne effectuées dans le laboratoire de chimie de la Station Expérimentale de Halle. (Polish.) Pam. fizyogr., Warszawa, **17**, II, 1902, (65-123, with 1 map).

Hall, Alfred Daniel and Russell, Edward John. [Estimation of carbonates in soils.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (81-85).

——— and **Plymen, Francis Joseph.** The determination of available plant food in soils by the use of weak acid solvents. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (117-144).

Heileman, W. H. Alkali and alkali soils. Agric. Exp. Sta., Washington, Pullman, Bull., 49, 1901, (1-35); [review] Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (627-629).

King, F. H. and Whitson, A. R. Development and distribution of nitrates and other soluble salts in cultivated soils. Agric. Exp. Sta., Wisconsin, Madison, Bull., 85, 1901, (1-48); [review] Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (229-231); Rep., **1901**, (210-231); [review] Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (930-931).

Kobus, J. D. und Marr, Th. Beitrag zur Untersuchung tropischer Böden. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (289-302).

Leather, John Walter. The sampling of soils. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (883-887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (125).

Lommel. Chemische Untersuchungen einiger Böden aus dem Hinterlande von Tanga, ausgeführt in der kgl. landwirtschaftlichen Akademie in Bonn-Poppelsdorf unter Leitung von Ferdinand Wohltmann. Ber. Landw. Ostafrika, Heidelberg, **1**, 1902, (182-194).

Miller, N. H. J. The amounts of nitrogen, as nitrates, and chlorine in the drainage through uncropped and unmanured land. A report to the Lawes Trust Committee. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (89-90).

Naylor, William. Note of the composition of a Jersey soil. Chem. News, London, **86**, 1902, (307-308).

Sutherst, Walter F. The effect of lime on the insoluble phosphates in soils. Chem. News, London, **85**, 1902, (157).

Tinsley, J. D. and Vernon, J. J. Soil and soil moisture investigations. Agric. Exp. Sta., New Mexico, Mesilla Park, Bull., 38, (55-95, with 12 pl.); [review] Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Off. Exp. Sta., Rec., **13**, 1902, (430-431).

Williams, C. B. Determination of sulphuric acid in soils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (658-661).

CEMENTS.

(See also 022.)

London Society of Chemical Industry, New York Section. Report of the subcommittee on uniformity in analysis of materials for the Portland cement industry. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (12-30).

Campbell, E. D. Some preliminary experiments upon the clinkering of Portland cement. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (969-992).

Hillebrand, W. F. Common errors in the determination of silica. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (362-374).

Peckham, S. F. Further notes on cement testing. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (831-832).

Stanger, W. Harry and Blount, Bertram. The proposed standardisation of cement analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1216-1220).

Stoermer, M. Untersuchungsmethoden der in der Thonindustrie gebrauchten Materialien, mit besonderer Berücksichtigung der häufig auftretenden Fabrikationsfehler, deren Ursachen und Verhütung. 2. verb. Aufl. von „Die Fehler bei der Thonwaren-Fabrikation und deren Abhilfe“. Freiberg i. S. (Craz. u. Gerlach), 1902, (VIII + 191). 23 cm. 6 M.

Young, R. F. and Baker, B. F. Note on cement analysis. Chem. News, London, **86**, 1902, (148).

CHEMICAL MANUFACTURES.

Bradburn, J. A. Some parts of the ammonia soda process open for improvement. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (689-690).

Carpenter, R. Forbes and Linder, Ernest. Examination of methods employed in estimating the total acidity of gases escaping from the chamber process for manufacture of sulphuric acid, with suggestions arising from the study of the interaction of nitrous and sulphurous acids, or their salts, in aqueous solution. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1490-1507).

Gill, Augustus H. and **Miller**, S. B. The specific heat of glycerin waste lyes and crude glycerin. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (833-834).

Goodwin, W. L. The manufacture of charcoal and by-products in Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (743-745).

Naylor, W. Trades waste: its treatment and utilisation, with special reference to the prevention of rivers pollution. London (Griffin), 1902, (xvi + 267, with 21 pl. and 27 diagrams). 21 cm.

Rhodin, B. E. F. Electrolytic manufacture of caustic soda and bleaching powder at Sault Ste. Marie, Ontario. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (449-451).

Stiepel, C. Ueber den Sulfatzusatz bei der Krystallsoda-Fabrikation. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (841-843).

Ward, G. J. The rôle of alumina in blast furnace slags. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (452-453).

COMMERCIAL CHEMICALS.

Zur Untersuchung der Quecksilber-salbe. Von K. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (93).

Zur Prüfung des Chloroforms. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (467).

Bellach. Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. [Mittheilungen a. d. photochem. Labor. der technischen Hochschule Berlin.] Allg. PhotZtg, Halle, **9**, 1902, (165-166).

Bocarius, N. Zur Kenntniss der Substanz, welche die Bildung von Florence'schen Krystallen bedingt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (339-346).

Carpenter, Frank B. Analysis of crude sulphur. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (832).

Coppalle, A. Sur le dosage industriel du zinc par le sulfure de sodium; influence de la quantité de fer sur ce dosage. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (94-96).

Coppalle, A. Contrôle analytique de la fabrication du sulfure de baryum. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (290-291).

Demichel. Sur le natromètre. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, (204-209). [0920].

Dombrowski, S. Méthode permettant de séparer des liquides animaux ou végétaux complexes, la plupart de leurs matières ternaires et plusieurs des bases qui peuvent les accompagner. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (182-184).

Dreher, C. Anleitung zur Ermittlung einiger der gebräuchlichsten Farbstoffe auf der Faser. Tl 1: Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (93-98).

Dupré, A. The determination of perchlorate in saltpetre. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (825-827).

Faragó, Andor. Kritische Betrachtungen über die Methoden der Galussäure-Analysen. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (148-154).

Fendler, G. Ueber Sanatol und Phenolschwefelsäuren als Desinfektionsmittel. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (242-243).

Gailhat, J. Application de la méthode manganométrique modifiée au dosage des glycérides industrielles et commerciales. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér 4), **16**, 1902, (89-106).

Gnehm, R. Taschenbuch für die Färberei und Farbenfabrikation. Unter Mitwirkung von H. Surbeck hrsg. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 229). 18 cm. Geb. 4 M.

Hamberger, Paul. Liquor Aluminii acetici. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (227).

Hassack, Paul. Ueber unrichtige Säure- und Alkohol-Bestimmungen als Veranlassung zu Betriebsschwierigkeiten. D. Essigind., Berlin, **6**, 1902, (357-358, 365-366).

James, J. H. and **Ritchey**, J. C. Analyses required for an electrolytic alkali Works. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (469-475).

Jungclaussen. Zur Prüfung des Liquor Ferri dialysati auf HCl-Gehalt. Apoth-Ztg, Berlin, **17**, 1902, (793).

Kellner, [O.] Die Gunning'sche Modifikation der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoffbestimmung. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (15-20).

Kielbasinski, Wl. Sur l'emploi de l'hyposulfite de sodium comme réactif. (Polish). Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (225-226).

Knaudt, O. Die chemische Analyse als Mittel zur Bestimmung der Güte des Materials bei der Abnahme. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1745-1746).

Korn, Adolf. Ueber Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen (F. Pietzker), 1902, (41). 23 cm.

Langgaard, A. Zur Prüfung des Chloroforms. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (600-601); Ther. Monatshfte, Berlin, **16**, 1902, (273-275).

Ludewig, Ph. Das Bleiweiss des Handels. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (366).

Marx, E. Die Ermittlung der bei der Carbonat-Verseifung von technischen Fettsäuren erforderlichen Mengen an kohlenstoffsaurem und kaustischem Alkali. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (200-202, 219-220, 237-238, 255-256, 272-274, 290-292, 308-309, 350-351).

Maynard. Dosage de la chaux libre anhydre et hydratée des agglomérants. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (858-862).

Moore, Russell W. The composition of commercial cyanide of potassium. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (392-393).

Mörner, K[arl] A[xel] H[ampus]. Zur Kenntniss der Bindung des Schwefels in den Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (207-338).

Odernheimer, Edgar. Ueber die Probenahme von Calciumcarbid. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (703-704).

Ostersetzer, J. Note on free acid in superphosphate. Chem. News, London, **85**, 1902, (195-196).

Philippi, Emil. Die Bestimmung des Salzgehaltes im Seewasser auf chemischem Wege. Berlin, Veröff. Inst. Meeresk., **1**, 1902, (48-49). [J 45].

Quantin, H. Sur une falsification de l'indigo. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (256-257).

Scheuer, Wilhelm. I. Ueber die Trennung und Bestimmung flüchtiger Fettsäuren. II. Die Analyse von Graukalk. III. Die Beurteilung und Unterscheidung der verdünnten Essigsäuren des Handels. Diss. München. Linden (Druck v. Gebr. Wengler), 1902, (62). 22 cm.

Scholvien, L. Zur Prüfung des Chloroforms. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (488-489 und 756).

Schwartz, R. Notiz über die Bestimmung des Alkalis in sodahaltigen Sulfatlösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (897).

Sellier, E. Quelques observations sur le phosphate ammoniac - magnésien. Rév. gen. chim., Paris, **5**, 1902, (77-79).

Steel, Fred. W. Note on the detection of arsenic and selenium in sulphur. Chem. News, London, **86**, 1902, (135).

Steinmann, A. Sur l'exécution de la réaction d'Alphen. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (85-87).

Stiepel, C. Ueber Titrations mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (1045-1048).

Szterkchers, E. Le dosage industriel du nitrate de soude. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (33-34).

——— L'analyse industrielle des miniums. Nouveau procédé de dosage volumétrique. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (101-104).

Taffe, Henri. Recherche de l'acide salicylique dans les aliments par la réaction colorée des sels ferriques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (701-702).

Ystgaard, A. Perchlorate in Chilisaltpetr. Norw. Norsk Landm., Kristiania, **21**, 1902, (161-164).

Weiss, J. Vergleich der Methoden von Stas, Otto und Kippenberger zum Nachweis von Alkaloiden. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (367-368).

White, John. Spurious cream of tartar. London, Anal., **27**, 1902, (118-120).

Jolles, Adolf. „Die neuen Arzneimittel im Jahre 1901.“ Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (327-328).

DRUGS AND PHARMACEUTICAL PREPARATIONS.

GENERAL.

Hager's pharmaceutisch-technisches Manuale. Encyclopädische Vorschriftenammlung für Apotheker, Chemiker, Drogisten und verwandte Berufszweige. Vollständig neu bearb. und hrsg. v. Wilhelm Arnold und Willy Wobbe. 7. Aufl. des Originalwerkes. Lfg 1 7. Leipzig und Berlin (E. Günther), 1902, (1-640). 25 cm. In 12 Lfg à 2 M.

Bell, Albert E. A new method of detecting turmeric [in complex powders]. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (551).

Biecheler, Max. Die chemischen Prozesse und stöchiometrischen Berechnungen bei den Prüfungen und Wertbestimmungen der im Arzneibuche für das deutsche Reich (4. Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Gleichzeitig theoretischer Teil der Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuche für das deutsche Reich (4. Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. Berlin (J. Springer), 1902, (XII + 320). 17 cm. Geb. 4 M.

Bredemann, B. Vergleichende Untersuchungen über die Bereitung der Tinkturen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (12-14, 20-22, 29-30).

Dresler, H. Zur Controle der einzelnen Tabletten und Pulver auf ihren Gehalt an starkwirkenden Arzneimitteln. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (415-418).

Hanausek, Eduard. Ueber Neuheiten in der Waarenkunde (Pharmakognosie) im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (786-790).

Hollmann, M. Vergleichende Untersuchungen über die Bereitung der Tinkturen. (3. Preisarbeit der Hagen-Buchholz-Stiftung des Deutschen Apotheker-Vereins.) ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (226-227, 233-234).

Kassner, G[eorg]. Pharmazeutische Präparate. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (378-380, 632-634, 663-666).

Kippenberger, C[arl]. Neuerungen in der Darstellung pharmaceutisch-chemischer Präparate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (643-651).

Koenig, Paul. Vergleichende Untersuchung über die Bereitung der Tinkturen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (57-58, 65, 72-74, 89-90 und 97-98).

Kühl, H. Ueber Mel depuratum. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (228).

——— Ueber Farbenreaktionen von Cortex Granati und Flores Koso. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (377-378).

Ley, Herm. Mel und Mel depuratum D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (227-228).

Mai, C. Kritische Gänge auf forensisch-chemischem Gebiet. [Betr. Nachweis anorganischer und organischer Gifte.] (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1106-1111).

Meinecke, Th. Liqueur Aluminii acetic. (Eine Ursache seines Misslingens.) Apoth-Ztg, Berlin, **17**, 1902, (200-201).

Stoeder, W[illem]. Gehaltbestimmungen in Drogen und pharmaceutischen Praeparaten. [II.]. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (141-146).

Weigt. Die Thätigkeit des chemischen Laboratoriums beim ostasiatischen Expeditionskorps und der Besatzungsbrigade. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (536-537).

SPECIAL.

Aloes.

Tschirch, A. Ueber die Aloe. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (497-501).

Weigel, Georg. Ueber Aloë, insbesondere leberfarbige Kap-Aloë (Uganda-Aloë). Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (431-436).

Wielen, P[iet]er van der. [Die Eigenschaften und Zusammensetzung der] glänzenden Curaçao-Aloë. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, **39**, 1902, (5-9).

Chrysarobin.

Jowett, H. A. D., and Potter, Charles Etty. The constituents of commercial chrysarobin. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1575-1585). [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (191-192). [Abstract].

EXT. COCAE LIQ.

Garsed, W. [The assay of] liquid extract of coca. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (214-215).

Ipecacuanha.

Allen, Alfred H. and Scott-Smith, G. E. Certain reactions of the alkaloids of Ipecacuanha. London, Anal., **27**, 1902, (345-349).

Frerichs, G. und Fuentes Tapis, N. de. Die Wertbestimmung der Ipecacuanhawurzel. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (390-423).

Paul, B. H. and Cownley, A. J. Indian ipecacuanha. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (256-257).

————— Note on valuation of ipecacuanha and the determination of its different alkaloids. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (317).

Utz, F[r]anz. Unterscheidung von Infusum Ipecacuanhae und Infusum Senegae. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (92).

Morphine.

Fromme. Antimorphin. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (620-638).

Mayer, Y. L. Ueber die Lloyd'sche Morphin-Reaction. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (451-452).

Schlotterbeck, J. O. Does "Argemone Mexicana" contain morphine? J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (238-242).

Opium.

Allen, Alfred H. and Scott-Smith, G. E. The analysis of preparations containing opium. London, Anal., **27**, 1902, (350-353).

Schidrowitz, Philip. Note on Reichard's "Silver" method for the determination of morphine in opium. London, Anal., **27**, 1902, (117-118).

MISCELLANEOUS.

Böhm, C. R. Cerium oxalicum medicinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (297-298).

————— Prüfung von Cerium oxalicum medicinale. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (737-739).

Braeutigam, Walter. Zur Prüfung des Extractum Colocynthis. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (315-316).

Davis, Frederick. Chemistry of *Solanum dulcamara*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (160-161).

Enell, Henrik. Untersuchung von Hydrargyrum iodatum flavum auf freies Quecksilber. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (491).

Hartwich, C. Ueber zwei Verfälschungen der Folia Belladonnae. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (430-432 mit 5 Fig.).

Ludewig, Ph. Zur Prüfung von Codeinum phosphoricum nach dem D[eutschen] A[rznei] - B[uch]. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (420).

Perkin, Arthur George, and Yoshitake, E. Constituents of acacia and Gambier catechus. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1160-1173); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (139-140).

Retzlaff, Friedrich. Ueber Herba Gratiolae. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (561-568).

Tschirch, A. Ueber die Copaivabalsame. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (509-512).

EXPLOSIVES.

Commission des substances explosives. Instruction sur le dosage du perchlorate et du chlorate de potasse dans le salpêtre raffiné destiné au service de l'artillerie. Mém. poudres salp., Paris, **11**, 1901-1902, (63-67).

Aspinwall, H. C. Stability tests for smokeless powder and nitro-explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (687-689).

Robertson, Robert. On the Will test for nitrocellulose. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (819-824).

FOODS.

GENERAL.

Anweisung für die Probeentnahme und chemische Untersuchung von Fleisch und Fetten. Ausführungsvorschriften zum Gesetz vom 3. Juni 1900, betr. Schlachtvieh- und Fleischbeschau. (Bekanntmachung des Reichskanzlers vom 30. Mai 1902.) Berlin (Deutscher Apotheker-Verein), 1902, (17). 22 cm. 0,30 M.

Vereinbarungen zur einheitlichen Untersuchung und Beurtheilung von Nahrungs- und Genussmitteln sowie Gebrauchsgegenständen für das deutsche Reich. Ein Entwurf . . . Heft 3. Mit einem Sachregister zu Heft 1-3. Berlin (J. Springer), 1902, (XI + 184). 21 cm. 5 M.

Arnold, C[arl] und **Mentzel**, C. Ueber den raschen Nachweis von Formaldehyd in Lebensmitteln. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (246-247).

Bein, S. Ueber die Feststellung von Eigelb in Nahrungsmitteln. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, 188-189).

Bell, Albert E. A new method of detecting turmeric [in complex powders]. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (551).

Berntrop, J. C. Ueber den Nachweis von kleinen Mengen von Arsen in Nahrungsmitteln. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (11-13).

Farnsteiner, K. Ueber organisch gebundene schweflige Säure in Nahrungsmitteln. (Vorl. Mitt.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1124-1125).

Giesenhausen, K[arl]. Die gesetzlichen Grundlagen der marktpolizeilichen Kontrolle des Pilzhandels in München. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (593-603).

Juckenack, A. und **Sendtner**, R. Neuere Beiträge zur Beurtheilung und Untersuchung der Teigwaren des Handels. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (997-1018).

König, J[os.]. Prozentige Zusammensetzung und Nährgehalt der menschlichen Nahrungsmittel nebst Ausnutzungsgrösse derselben und Kostsätzen. Graphisch dargestellt. 8. umgearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (8, mit 1 Taf.). 24 cm. 1,20 M.

——— Ueber die Veränderungen, welche Futter- und Nahrungsmittel beim Aufbewahren erleiden. Braunschweigische landw. Ztg, **70**, 1902, (13-14, 17-18).

——— und **Spieckermann**, A. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. II. Das Fadenziehendwerden des Brotes. Ausgeführt von J. Tillmans. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (737-763).

Manget et Marion. Sur une nouvelle réaction du formol, permettant sa recherche dans les denrées alimentaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (584).

Medicus, L[udwig]. Bestimmung von Metallspuren in Nahrungs- und Genussmitteln durch Electrolyse. Referat über die Arbeit von Chr. Uebold. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (690-694).

Meyer, Willy. Die Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel. Nach

Vorträgen bearb. . . . (Genossenschaftl. Zeit- und Streitfragen. Heft 6.) Berlin (J. Guttentag), 1902, (24). 23 cm. 0.60 M.

Micko, K. Vergleichende Untersuchung von Fleischextrakten und deren Ersatzmitteln. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (193-210).

Partheil, A[lfred] und Rose, J. Die direkte gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure in Nahrungsmitteln. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1049-1053).

Piorkowski, M[ax]. Die spezifischen Sera und ihre Verwertung bei der Fleischuntersuchung. [Vortrag.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (30-38).

Raumer, E. von und Spaeth, E. Kürzere Mittheilungen aus der Praxis. I. Fälschungen von Gewürzen und anderen Nahrungsmitteln. II. Eine Arsenvergiftung nach dem Genuß von Schwarzbrot. III. Vergiftung durch bleihaltige Topfglasuren. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (409-411).

Rühle und König, J[os.]. Die Nahrungsmittelchemie im letzten Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (383-384, 409-410 und 441-443).

——— Die Nahrungsmittelchemie im ersten Vierteljahre 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (635-637, 667-669).

Scholl, A. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1901. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (418-420, 426-428, 439-442).

Schmid, A. und Philippe, E. Zur Untersuchung der Eierteigwaren. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (339-341).

Spaeth, Ed. Rückblick über die Fortschritte in der Untersuchung und Beurteilung von Nahrungs- und Genussmitteln. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (10-11, 17-19, 41-42, 58-59, 68-69, 92-93, 100-102, 119-121, 157, 164).

Weissbein, S[iegfried]. Ueber einige neuere Nährpräparate. Eine farben-

analytische Studie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (24-26).

Wintgen, M. Ueber einige neue Nahrungsmittel aus Pflanzenprotein. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (280-301).

Wittmack, [Ludwig]. Die Grundsätze bei der Beurteilung von Kleien. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (32-52).

BEER AND BREWING MATERIALS.

General.

London, Society of Chemical Industry and Society of Public Analysts. Report of the conjoint Committee on the detection and approximate estimation of minute quantities of arsenic in beer, brewing materials, food-stuffs and fuels. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (94-96); London, Anal., **27**, 1902, (48-53).

Jahrbuch der Versuchs- und Lehranstalt für Brauerei in Berlin. Bd 4. 1901. (Erg. Bd zur Wochenschrift für Brauerei.) [Hrsg.] von W[ilhelm] Windisch. Berlin (P. Parey), 1902, (X + 381 + 68). 22 cm.

Untersuchungs-Ergebnisse in Nürnberg gebrauter und zum Ausschank gelangter fremder Biere. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (57-58).

Untersuchungs-Ergebnisse in Nürnberg gebrauter und zum Ausschank gelangter fremder Bockbiere. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (185-186).

Untersuchungs-Ergebnisse in Nürnberg zum Ausschank gelangter Luxusbiere in den Jahren 1901 und 1902. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (1086).

Allen, Alfred H. A contribution to a knowledge of the chemistry of cider. London, Anal., **27**, 1902, (183-192).

Aschan, Ossian. Ueber die Zusammensetzung finländischer Biere. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (202-203).

Bau, Arminius. Wie lässt sich mittelst chemischer Untersuchung feststellen, ob ein Bier pasteurisiert ist? Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (44-45).

Berntrop, J. C. On the detection of small quantities of arsenic in foods, especially in beer. Chem. News, London, **85**, 1902, (122); D. Brauind., Berlin, **27**, 1902, (231-232).

Ehrich, E. Die brautechnische Betriebskontrolle. Bierbr., Halle, **1902**, (145-148, 157-160).

Pétermann, A. Origine de l'arsenic contenu dans certaines bières. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (281-284).

Richardson, F. W. Methods for arsenic determination in malt liquors, etc. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (901-903).

Vogel und Luff. Neuerungen auf dem Gebiete der Brauerei und Mälzerei. ChemZtg. Cöthen, **26**, 1902, (422-426).

Windisch, Wilhelm. Das chemische Laboratorium des Brauers. Anleitung zur chemisch-technischen Betriebskontrolle für Studierende und Praktiker. 5. erweiterte Aufl. Berlin (P. Parey), 1902, (XVI + 373). 23 cm. Geb. 15 M.

Hops.

Beckenhaupt, C. Die spezifische Sortenkonstitution und die Feinheit der Entwicklung als Grundlagen der Hopfenbewertung und deren Bestimmung durch den Aromaprüfer und die Spindelgliedermessungen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (432-435, 445-448, 461-463, 479-480).

Remy, Th[eodor]. Versuche, den Bitterstoff- und Aroma-Charakter des Hopfens durch chemische Hilfsmittel näher zu bestimmen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (614-618).

Malt.

Barth, Georg. Zur Prüfung des Mehles auf Backfähigkeit. Zs. Unters.

Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (449-457).

Behrend, [Paul] (Ref.) und Wolfs, H. Die von Prof. Dr. Prior-Nürnberg angeregte Erweiterung der Darmmalz-Analyse. D. Bierbr., Stuttgart, **17**, 1902, (587-589).

Dennhardt, R. Weizenmalze letzter Kampagne. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (254-255).

Ehrich, [E.]. Omnia mutantur—auch die Methode der Malzanalyse. Bierbr., Halle, **1902**, (212-213).

Malze, welche im verflossenen Oktober in der Versuchstation für Brauerei und Mälzerei zu Worms untersucht worden sind. Bierbr., Halle, **1902**, (601-603).

Frew, W. Some notes on the analysis of malts: a plea for simplicity and uniformity. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (341-359).

Hajek, Th. Etwas von der Farbbestimmung des Malzes. Bierbr., Halle, **1902**, (277-278).

Hanow, H. Die im November 1901 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (25-26).

Die im Dezember 1901 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (127).

Die im Januar-Mai 1902 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (242-243, 289, 302-303, 478-479, 524). [M 3120].

Ling, Arthur R. Malt analysis. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (441-454).

Parsons, Charles Lathrop. The identification and composition of malt liquors. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1171-1178).

Prior, E. Zur Analyse und Beurteilung der Darmmalze. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (455-462).

Reimann, H. Beitrag zur Kenntnis der Malze aus 1901er Gerste. Bierbr., Halle, **1902**, (279-282).

Saare, O. Zum Malzkauf nach Analyse. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (126-127).

Saare, O. Uebertragung des Extraktgehaltes von Malz nach K. Windisch in den Extraktgehalt nach Balling. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (145-146).

Windisch, W[ilhelm]. Die Extrakt- ausbeute [des Malzes] in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (123-126, 143-145, 166-167, 189-192).

Yeast.

Hebebrand, A. Ein neues Verfahren zur Bestimmung des Kartoffelmehls in Hefe. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (58-61).

Marbach, A. Ueber die Unterscheidung von Getreide- und untergähriger Bier- Presshefe durch Bestimmung der Gährkraft bei verschiedenen Temperaturen. Zs. Spirit-Ind., Berlin, **25**, 1902, (100).

Soltsien, P. Approximative Bestimmung eines Kartoffelmehlzusatzes zur Hefe. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (491-492).

Wolf, A. Ovov, ein Hefeeiweisspräparat. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (210).

BUTTER.

Beythien, A[dolf] und Stauss, W. Kokosfethaltige Margarine. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (856-858).

Crampton, Charles A. The influence of the growth of mold upon the chemical composition of oleomargarine and butter. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (711-719).

Gerber, N. und Wieske, P. Nochmals die sog. Nitro-Acid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (516-518, 584).

Helmer, Otto und Helmer, Charles W. Fluorides as butter preservatives, with observations on their influence on artificial digestion. London, Anal., **27**, 1902, (173-177).

Kaniss, A. W. Die Nitro-Acid-Butyrometrie und ihre Genauigkeit. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (534-535).

Kickton, A. Ueber Butteruntersuchung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (458-459).

Pollatschek, Paul. Ueber Kokosbutter. (Schluss.) Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (28-29).

Richmond, H. Droop and Harrison, J. B. P. The rapid estimation of boric acid in butter. London, Anal., **27**, 1902, (179-181).

Siedel, Johs. (Berichterstatte[r]) und Hesse. Ueber den Einfluss des Salzens der Butter auf deren Zusammensetzung. Molktg, Hildesheim, **16**, 1902, (953-956).

Sjollema, B. und Tulleken, J. E. Ueber die Halphen'sche Reaktion und ihren Werth für Butteruntersuchungen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (914-916).

Utz. Zur Untersuchung der Kakao-butter. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (11-20).

——— Beitrag zur Margarinefrage. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (730-732).

——— Butteröl. Zs. öf. Chem., Plauen, **8**, 1902, (48-49).

Weiser, István. Beiträge zur Analyse von Gansfett. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (113-115).

Zaitschek, Arthur. Die Zusammensetzung der Butter. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (185-187).

CHEESE.

Hollstein, Franz. Ueber die Zusammensetzung einiger in Mecklenburg gewonnenen Magerkäse. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, (33). 22 cm.

Steinegger, Rudolf. Die Salzsteine, ihre chemische Zusammensetzung, Bildung und Verhütung. Ein Beitrag zur Verbesserung des Technik der Emmen-thaler Käsefabrikation. Phil. Diss. Bern, 1900-1901, (30). 8vo.

Sutherst, Walter F. The chemical changes in the ripening of cheese. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (219-221).

Van Slyke, Lucius L. and **Hart**, Edwin B. A study of some of the salts formed by casein and paracasein with acids: their relations to American Cheddar cheese. *Agric. Exp. Sta.*, New York, Geneva, Cont. No. 1; *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (411-438).

Winterstein, E. und **Thöny**, J. Beiträge zur Kenntniss der Bestandtheile des Emmenthaler Käses. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **36**, 1902, (28-38).

CEREAL PRODUCTS.

Arpin, Marcel. Dosage du gluten humide dans les farines. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (325-331, 377-381).

Browne, Frank. Chinese rice. *Pharm. J.*, London, (Ser. 4), **15**, 1902, (276).

Guthrie, F. B. and **Norris**, G. W. Note on the nature of the flour produced in the gradual reduction of wheat. *Agric. Gaz.*, Sydney, N.S.W., **13**, 1902, (936-939).

Kober, Hermann. Ueber Unkrautsamen im Mehl. *Diss. Würzburg* (Druck v. C. J. Becker), 1902, (53). 22 cm.

Kosutány, Tamás. Beiträge zur Kenntniss des Weizenklebers und ungarischer Mehle. (Ungarisch.) *Math. Term. Ért.*, Budapest, **20**, 1902, (187-231).

——— Ueber den Klebergehalt und die Ausgiebigkeit des Weizenmehles. (Ungarisch.) *Term. Közl.*, Budapest, **34**, 1902, (613-623).

Marion. Rapport existant entre l'humidité et le poids naturel du blé. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (8-10).

Medicus, I[udwig] (Referent) und **Kober**, H[ermann]. Ueber Unkrautsamen besonders Kornrade im Mehl. (Vortrag). *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1077-1091).

MILK.

Behrend P[aul] und **Wolfs**, H. Untersuchungen über die Zusammensetzung und die Beschaffenheit des Butter-

fettes aus der Milch einzelner Kühe. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (689-719).

Beger, C. und **Wolfs**, H. Die Gerber'sche Fettbestimmung in ihrer Anwendung auf Schafmilch. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (309).

Bischoff, B. Zur Beurteilung der Vollmilch. *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902, (240-241).

Blyth, M. Wynter. The detection of artificial colouring matters in fresh and sour milk. *London, Anal.*, **27**, 1902, (146-151).

Bordas, F. et **Raczkowski**, Sig. de. Sur le dosage de la lécithine dans le lait. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1592-1594); *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (331-333).

——— Variation de l'acide phosphorique suivant l'âge du lait. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (370-374).

——— De l'influence de l'écémage sur la répartition des principaux éléments du lait. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (354-355); *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (372-373).

Collins, S. H. Composition of milk in the North of England. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (1512-1513).

Denigès, G. Détermination de l'acide citrique dans le lait. *Paris, C.-R. soc. biol.*, **54**, 1902, (197-198).

Du Roi und **Köhler**. Ueber ein neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. *Milchztg*, Leipzig, **31**, 1902, (17-18).

——— Entgegnung auf die Mitteilungen des Herrn Professor V. Storch, Kopenhagen, in Nr 6 der *Milchzeitung* 1902, [betr. Erkennung erhitzt gewesener Milch]. *Milchztg*, Leipzig, **31**, 1902, (113).

Frear, William and **Pingree**, M. H. Creaming of milk during its sale. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1136-1138).

Friedmann, [Salo]. Die Beurtheilung der Qualität der Frauenmilch nach ihrem mikroskopischen Bilde. *D. med. Wochenschr.*, Berlin, **28**, 1902, (66-67).

Gerber, N. und Wieske, Paul. Die hohe Bedeutung der Nitratreaktion hinsichtlich der Milch-Hygiene und Milch-Verwertung. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (82-84).

Hals, Sigmund und Gregg, Harald. Ueber die refraktometrische Methode der Fettbestimmung in Milch nach Prof. Dr. Wollny. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (433-436).

Jäckle, Hermann. Ueber den Lecithin-gehalt der Fette. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1062-1077).

Kirsten, Arthur. Einiges über die Milchcontrole und den Nachweis von Milchverfälschungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, 651-653.

——— Untersuchungen über die Abnahme des Säuregrades der Milch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (97-109).

——— Beiträge zur Untersuchung und Kenntniss der Zusammensetzung des Milchfettes. I. Die unverseifbare Substanz des Milchfettes. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (833-856).

Klein, J. (Referent) und Kirsten, A. Untersuchung über die chemische Zusammensetzung des Milchfettes einzelner Kühe von verschiedenem Alter im Laufe einer Laktation. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (577-578, 594-596, 611-613).

König, Josef. Ueber einige neuere Nahrungsmittel aus Magermilch. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **51**, 1902, (5-8).

Macdougald, G. D. New apparatus for milk analysis. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (143-144).

Manget et Marion. Butyrodoseur pour le dosage du beurre dans le lait. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (297).

——— Recherche rapide du carbonate de soude dans le lait. Ann. chim. analyt., Paris, 1902, (239).

Mastbaum, Hugo. Milchversorgung und gebrochenes Melken. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (248).

(D-3218)

Meyer, Erich. Der Eiweißgehalt der Frauenmilch. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (32). 21 cm.

Natanson, Michael. Expériences sur la quantité de graisse contenue dans le lait. (Polish.) Gaz. roln., Warszawa, xlii, 1902, (260-262).

Nisius, Johannes. Ueber das spezifische Gewicht und den prozentischen Wassergehalt des Milchplasmas. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (417-419).

Reinsch, A. Die Untersuchungen von Meierei-Produkten, Margarine und Fleischwaren im chemischen Untersuchungsamt der Stadt Altona in der Zeit vom 1. April 1900 bis 31. Dezember 1901. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (289-290, 306-308).

Rettger, Leo F. The liberation of volatile sulphide from milk on heating. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1902, (450-457).

Richmond, H. Droop. The litmus-paper test for milk. Chem. News, London, **86**, 1902, (192-193).

——— The composition of milk. London, Anal., **27**, 1902, (240-243).

Schardinger, Franz. Ueber das Verhalten der Kuhmilch gegen Methylenblau und seine Verwendung zur Unterscheidung von ungekochter und gekochter Milch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1113-1121).

Schwarz. Die Wichtigkeit richtiger Entnahme und Behandlung von Milchproben für die Vergleichung verschiedener Untersuchungen. Molktztg, Hildesheim, **16**, 1902, (749-750).

Siedel, Johs. Eine Ablesevorrichtung für Milchuntersuchungsgläser nach dem Dr. N. Gerber'schen Verfahren. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (195-196).

Steinegger, R. Die Beschaffenheit der Milch in den einzelnen Theilen des Gemelkes. Schweiz. Milchztg, **27**, 1901, (No. 15).

——— Die Milchsäurebestimmung in der Praxis. Schweiz. Milchztg, **27**, 1901, (No. 2, 3, 4).

Storch, V. Ueber ein sogenanntes neues Verfahren zur Erkennung erhitzter gewesener Milch. *Milchztg, Leipzig*, **31**, 1902, (81-82).

Sutherst, Walter F. The composition of colostrum. *Chem. News, London*, **86**, 1902, (1-2).

Trillat et Forestier. Sur la composition du lait de brebis. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1517-1519); *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (321-323).

Utz, F. Nachweis gekochter und ungekochter Milch. *Milchztg, Leipzig*, **31**, 1902, (145-146).

Weigmann, H., Lauterwald, Fr. und Gruber, Th. Fortschritte der Wissenschaft und der Technik auf dem Gebiete der Erzeugung und Verarbeitung der Milch. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (593-597).

Weil. Ueber Hygiene der Milch. Vortrag. *ApothZtg, Berlin*, **17**, 1902, (665-667).

Winter, Adolf. Die Beurtheilung der Qualität der Frauenmilch nach ihrem mikroskopischen Bilde. Bemerkungen zu dem Aufsatz von Dr. Friedmann in No. 4 dieser Wochenschrift. *D. med. Wochenschr., Berlin*, **28**, 1902, (470-471).

SPIRITS.

Alkoholberechnungstafeln. Berlin (D. Apotheker-Verein), [1901]. Blatt zu 29 x 39 cm. 0,20 M.

Benz, G. Ueber Alkoholbestimmung in Spirit, Weinessig etc. mittels Vaporimeters. *D. Essigind., Berlin*, **6**, 1902, (230).

Boes, J. Ueber den Eierkognak. *Pharm. Ztg, Berlin*, **47**, 1902, (482).

Cardoso-Pereira, A. Sur le coefficient d'impuretés des eaux-de-vie. Paris, *Bul. soc. chim., (sér. 3)*, **27**, 1902, (555-556).

Fischern, Theodor. Spiritus-Tabellen. Tafeln zur Verwandlung der Litermasse weingeistiger Flüssigkeiten in Gewicht und zur Verwandlung des Gewichtes in Litermasse . . . Zum Gebrauche für Brennereinhhaber . . . 3. Aufl. Leipzig

(R. C. Schmidt & Co.), 1902, (VII + 107). 20 cm. 1 M.

Hanow, H. Fortschritte in der Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (541-545).

Hewitt, J. T. The retarding influence of aldehydes on the maturation of potable spirits. London, *J. Soc. Chem. Indust., 21*, 1902, (96-100).

Herzfeld, [H.]. Die Untersuchung der Branntwein-Denaturierungsmittel. (Vortrag.) *Zs. öff. Chem., Plauen*, **8**, 1902, (435-438).

Kickton, A. Ueber Eiercognac. *Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin*, **5**, 1902, (554-555).

Mathieu et Billon. Méthode de dosage de l'acide sulfureux libre dans les boissons fermentées. *Ann. chim. analyt., Paris*, **7**, 1902, (252-256).

Schidrowitz, Philip. Chemistry of whisky. London, *J. Soc. Chem. Indust., 21*, 1902, (814-818).

Struve, Heinrich. Die Cholinprobe zur Beurtheilung des Cognacs. *Zs. anal. Chem., Wiesbaden*, **41**, 1902, (284-289).

Acetic Acid.

Rothenbach, F[ritz]. Die Thätigkeit der Versuchsanstalt des Verbandes deutscher Essigfabrikanten im Jahre 1901. *D. Essigind., Berlin*, **6**, 1902, (125-127, 133-134).

—— Bericht über die Preisbewerbungen zum Nachweis von Essigessenz im Gahrungsessig. *D. Essigind., Berlin*, **6**, 1902, (49-50, 59-64).

Methyl Alcohol.

Wolff, F. Présence de l'alcool méthylique dans les jus fermentés des fruits. Schweiz. *Wochenschr. Chem., 39*, 1901, (337-339).

SUGAR AND MOLASSES.

Les poids spécifiques des solutions pures de sucre à 20° C et les degrés de Brix qui y correspondent. Par. K, zb. (Polish.) *Gaz. cukr., Warszawa*, **18**, 1902, (444-449).

Vorschrift für die Ausführung der Alkalitätsbestimmung im Rohzucker I. Produktes. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (352–353).

Ueber Bestimmung und Nachweis der einzelnen Stickstoffformen in den Säften der Zuckerfabrikation. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (17–22, 54–58).

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesamtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 41, 1901. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903, (XII + 374). 22 cm. Geb. 12 M.

Zusammenfassender Bericht über die Arbeiten der staatlichen Commission zur Prüfung der Reinigungsverfahren von Zuckerfabrikabwässern in der Campagne 1901–1902, nebst den Protokollen über die in den Zuckerfabriken zu Brehna, Ochtmersleben . . . vorgenommenen Besichtigungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **53**, 1903, Allg. Tl. (26–72).

Andorff, Bernhard. Zur Bestimmung der Acidität und Alkalität in verschiedenen Fabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (529–530).

Braeutigam, Walter. Ein Beitrag zur Honigprüfung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (109).

Bresler. Ueber Bestimmung und Nachweis der einzelnen Stickstoffformen in den Säften der Zuckerfabrikation. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (89–91, 133–141, 226–229).

——— Ueber die Bestimmung von Alkalität und Acidität verschiedener Fabrikprodukte. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (275).

——— Ueber das Vorkommen der bei der Spaltung von Eiweisssubstanzen entstehenden Amidosäuren und Hexonbasen in der Melasseschlempe. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (525–529).

Collins, S. H. Sugar in swedes. Part II.—Variation in the amount of sugar under different conditions of growth. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1513–1516).

Desmoulière, A. Sur la matière colorante et le sucre des abricots. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (323–324). (D-3218)

Grzybowski, Leonard. Sur l'analyse des masses cuites et des mélasses. (Polish.) Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (440–444).

Heinze, Max. Ueber Versuche, die Wasserbestimmung von Rohzuckern I. Produktes mit der Veraschung zu verbinden. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1109–1110).

Herzog, Wilhelm. Beiträge zur Untersuchung von Rohzuckerfabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1422, 1427–1428, 1454, 1459–1461, 1527–1529).

Jodlbauer. Ueber den Werth der Nitro-Propioltabletten zum Nachweis von Zucker im Harne, nach Versuchen von F. Falk. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (425).

Kröber, E., Rimbach, C. und Tollens, B[ernhard]. Anwendung der Pentosan-Bestimmungsmethode auf verschiedene vegetabilische Stoffe und die Materialien der Papierfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (508–510).

Landolt, Hans [Heinrich], assisted by O. Schonrock, P. Lindner, F. Schütt, L. Berndt and T. Posner. The optical rotating power of organic substances and its practical application. 2d ed. Translated with additions by John H. Long. Easton, Pa., (Chem. Pub. Co.), 1902, (xxi + 751). 24 cm.

Lauterbach, Fritz. Ueber die Alkalitätsbestimmung des Zuckers durch Phenolphthalein. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (353–354).

——— Zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (778–782).

Liciński, [H.]. Le dosage du sucre dans les cossettes. (Polish.) Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (515–518).

Lippmann, Edmund O. von. Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (156–158).

——— Bericht (Nr 38) über die wichtigsten, im I. Halbjahre 1902 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete

der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1208-1210, 1250-1253, 1277-1279).

Mittelstaedt, Otto. Aus der Praxis der Zuckerindustrie. Ein Beitrag zur chemischen Betriebskontrolle in der Zuckerfabrikation. 3. Aufl. [A. Rathke's Bibliothek für Zucker-Interessenten, Bd 12.] Magdeburg (A. Rathke, 1902, (95). 22 cm. Geb. 3 M.

Patein, G. et **Dufau**, E. De l'emploi du nitrate acide de mercure dans l'analyse des liquides sucrés. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (160-162); J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (221-226).

Raumer, von. Ueber den Einfluss der Fütterung von Rohrzucker und Stärkesyrup auf die Beschaffenheit des Honigs. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (333-350).

Rose, Hermann. Weiterer Beitrag zur Alkalitätsfrage [des Zuckers]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1421-1422).

Rümpfer, A. Die Bestimmung der Alkalität in dunklen Fabrikprodukten. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (606-607).

Schaffer, F. und **Schütz**, I. Zuckerbestimmung in der condensierten Milch. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (144-145).

Schmoeger. Antrag Schmoeger: „Die Bestimmung des Gehaltes der Melassemischungen an Melasseträger und an Melasse ist entweder durch Bestimmung der wasserunlöslichen Trockensubstanz oder durch Bestimmung des spezifischen Gewichtes eines wässerigen Auszuges (Methode Neubauer) auszuführen.“ Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (21-29).

Schrefeld, O. Zur Bestimmung des Rohrzuckers in stärkezuckerhaltigen Fruchtconserven. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. Tl. (204-206).

Schulze, B. Ueber den zulässigen Wassergehalt der Melassefuttermische (Landw. Versuchstat., Bd 56, S. 51.). Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (20-21).

Sprankling, Chas. Henry Graham. Note on the localisation of phosphates in the sugar cane. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1543-1546) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (196-197) [Abstract].

Stich, [Konrad]. Eiweiss- und Zuckerreaktion am Krankenbette. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1100).

Stutzer. Wie soll die Alkalität des Rohrzuckers bestimmt werden? Hat die jetzt vorgeschriebene Methode der Alkalitätsbestimmung noch Werth? (Vortrag.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl. (601-636).

Vibrans, O. Ueber die Bezahlung der Zuckerrüben nach dem Werthe. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (313-319, 383-385, 467-468, 469, und 499-503).

Wolfmann, Jul[ius]. Zur Alkalitätsfrage [Zuckerfabrikprodukte]. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1024-1025).

———. Ablagerungen in Retour-dampfleitungen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1068-1069).

———. Verschiedenes über Entzuckerungs- und Brennereschlempen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1325-1328).

STARCH.

Hanow, H. Ueber Fortschritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (381-384).

Hönig, M[ax]. Ueber Zusammensetzung und Untersuchung von Stärkesyrupen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (641-653).

Lindet, L. Dosage de l'amidon dans les grains des céréales. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (41-43). [1840].

Saare, O. Die Grädigkeit der Stärkesyrupen. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (44-45).

WINES.

Die für das Grossherzogthum Baden geltenden reichs- und landesgesetzlichen Bestimmungen über den Verkehr mit Wein, Nahrungsmitteln, Genussmitteln und Gebrauchsgegenständen, sowie über

Schlachtvieh- und Fleischbeschau nebst Zusätzen und Verweisungen. Karlsruhe (K. Scherer), 1902, (VII + 118). 19 cm. Geb. 1.80 M.

Zur Beurteilung der Branntweine hinsichtlich ihres Gehaltes an Estern, Säuren, höhern Alkoholen, etc. (Mitteilungen aus dem Laboratorium der Alkoholverwaltung.) Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (479-486).

Ackermann, E. Sur les vins blancs nouveaux de 1901 du canton de Genève. Modification de la méthode de dosage de l'extrait. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (558-560).

Ackermann, E. Dosage de l'extrait sec dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (87-88).

Andrieu, Pierre. Treatment of vintage by diffusion. [Trans. from the French by Dubois, Raymond, and Wilkinson, W. Percy.] Vict. Journ. Dept. Agric., Melbourne, **1**, 1902, (151-166, 256-259).

Bernard, Maurice. Die chemische Untersuchung des Weines. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (140).

Boes, J. Ueber sizilische Muskat- und Malvasiaweine. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (131).

——— Analyse eines Natur-Griechenweines. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (243).

Cari-Mantrand. Moûts de vendange et vins de liqueur. Leurs caractères spécifiques. Leurs analyses. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (822-829).

Carles, P. Dosage des matières tartreuses; méthode de la cristallisation et température. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (121-123).

——— Essai des tartres et des lies; comparaison entre les méthodes empiriques et scientifiques. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (277-290).

Dugast, J. Dosage des acides volatils dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (19).

Grünhut, L[eo]. Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurteilung des Weines. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (172-176).

Hubert, A. Dosage de l'acide tartrique total dans les lies et dans les tartres. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (168-174); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (19-22).

Kelhafer, W. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilung von auf verschiedene Art bereiteten Weinen und weinähnlichen Getränken. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (438-443).

Kleiber, A. Ueber Bestimmung der flüchtigen Säuren und der Chloride im Weine. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (295-300).

Kreis, H. Beiträge zur schweizerischen Weinstatistik.—Resultate von Weinmostuntersuchungen aus den Kantonen Basel-Stadt und Basel-Land. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (471).

Magnier de la Source. Sur le dosage de l'acide tartrique libre dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (246-249).

Mathieu, L. Dosage des acides volatils dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (45-48).

——— Recherche et dosages rapides de l'acide sulfureux dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (364-367).

Ostermayer, E. Heidelbeerwein, ein natürlicher Eisenmanganwein. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (316).

Partheil, A[lfred]. Die Milchsäure, ein integrierender Bestandtheil der flüchtigen Säuren des Weines. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1053-1062).

Rocques, X. Analyse et composition des vins de liqueur. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (149-156).

Schidrowitz, Philip. The mannitic fermentation of wine. London, Anal., **27**, 1902, (42-47).

Trillat, A. Procédé de dosage de la glycérine dans le vin. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (903-905).

Windisch, Karl. Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1900 aus den preussischen Weinbaugebieten. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (49-54).

MISCELLANEOUS.

Bread.

Berntrop, J. C. Ueber die Bestimmung des Fettgehaltes von Weizenbrot und die Beantwortung der Frage, ob dasselbe mit Milch, mit Wasser oder unter Hinzufügung eines anderen Fettes als MilCHFett gebacken ist. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (121-125).

Haefelin, H. Vorschläge zur Säurebestimmung im Mehl, Brot und Teigwaren. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (304-305).

Lehmann, K[arl] B[ernhard]. Hygienische Untersuchungen über Mehl und Brot. X. Neue Studien über die Acidität des Brotes, ihre Ursachen und ihre beste Bestimmungsmethode. Arch. Hyg., München, **44**, 1902, (214-237).

Chocolate and Cocoa.

Beythien, A[dolf]. Chocoladenmehle. (Berichtigung). Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (555-556).

Clayton, E. G. Notes on cocoa essences. Chem. News, London, **86**, 1902, (51).

Goske, A. Ueber die Ermittlung des Hafermehlgehaltes im Hafercacao. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (22-23).

Hanausek, T. F. Einige Bemerkungen zu den Kapiteln „Kaffee“ und „Kaffee-Ersatzstoffe“ in den „Vereinbarungen“. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (657-658).

Peters, R. Ueber die Ermittlung des Hafermehlgehaltes in Hafercacao Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (324-325).

Welmans, P. Ueber einige Bestandtheile des Kakao und ihre Bestimmung. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (798-799).

Zipperer, Paul. The manufacture of chocolate and other cacao preparations. 2. edit. Berlin (M. Krayn), 1902, (X + 277, mit Taf.). 25 cm. Geb. 16 M.

Coffee.

Cribb, Cecil H. Note on (1) samples of coffee containing added starch; (2) a sample of artificial coffee berries. London, Anal., **27**, 1902, (114-115).

Reiss, Rud. Kaffee und Kaffee-Ersatzstoffe. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (690).

Fruits, Vegetables, etc.

Beythien, A. und **Bohrisch**, Paul. Ueber amerikanisches getrocknetes Obst. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (401-409).

Buchwald, Johannes. Die Erkennung der Mandeln und verwandter Samen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin **5**, 1902, (545-554, mit 1 Taf.).

Fresenius, Wilhelm] und **Grünhut**, L[eo]. Ueber geschwefeltes Dörrobst und seine Beurtheilung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (33-41).

Hebebrand, A. Ueber Menge und Bestimmung der Borsäure in Vegetabilien. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1044-1049).

Leuscher, E. Einiges über Bananen. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (85-91, 105-114, 125-134).

Peters, W. Untersuchung der Spargelsamen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (53-56).

Stäger, Rob[ert]. Chemischer Nachweis von Nektarien bei Pollenblumen und Anemophilen. Bot. Centralbl., Jena, Beihefte, **12**, 1902, (34-43).

Tolman, L. M. The polarization of fruits, jellies, jam, and honies. Washington, D.C., Cont. Bur. Chem. U.S. Dept. Agric. No. 44; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (515-524).

Winton, A. L. Beiträge zur Anatomie des Beerenobstes. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (785-814).

Honey.

Leffmann, Henry. Note on honey. [Detection of adulteration.] London, Anal., **27**, 1902, (355-357).

Lard.

Helmer, Otto. On Belfield's test for beef-stearine in lard. London, Anal., **27**, 1902, (247-248).

Meat, etc.

Beythien, A[dolf]. Einige Paprika-Analysen. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (858-861).

Hasterlik, A. Der chemische Nachweis von Pferdefleisch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (156-158).

Ruppin, Ernst. Zum Nachweise von Pferdefleisch. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (356-362).

Pepper.

Heckmann, J. Ueber verfälschte (künstliche) weisse Pfefferkörner. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (302-303).

Tea.

Beythien, A. Zur Theeuntersuchung. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (457-458).

Nestler, A[nton]. Nachweis von extrahiertem Thee durch Sublimation. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (245-247).

Vanilla.

Winton, A[ndrew] L. and Silverman, M. The analysis of vanilla extract. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1128-1135).

Desmoulière, A. Recherches de la gélatine et de la gélose dans les confitures. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (201-204).

Fleury, G. Sur les cendres de houille. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (96-97). [8030].

Thatcher, R. W. Filtration in determination of crude fiber. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1210-1211).

Tolman, L. M. and Munson, L. S. Refractive indices of salad oils.—Correction for temperature. Washington, D.C., Cont. Bur. Chem. U.S. Dept. Agric. No. 45; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (751-758).

Zega, A. Essbare Pilze. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (10).

FUELS.

London, Society of Chemical Industry and Society of Public Analysts. Report of the conjoint Committee on the detection and estimation of minute quantities of arsenic in beer, brewing materials, food-stuffs and fuels. London, J. Soc., Chem. Indust., **21**, 1902, (94-96); London, Anal., **27**, 1902, (48-53).

Anderson, W. Carrick, and Henderson, J. A. Russell. The coals of Bengal and Japan. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (237-242).

Donath, Ed[uard] and Margosches, B. M. Beitrag zur Unterscheidung der Kohlenstoff- und Kohlenarten. (Vorl. Mitt.) Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (226-231).

Dunstan, Wyndham R. The coal resources of India and their development [with tabulated results of analyses]. London, J. Soc. Arts, **50**, 1902, (371-400).

Garnier. Brennstoffuntersuchungen im zweiten halben Jahre 1901. Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (75-76); Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (30-31).

——— Braunkohlenbrikett „Caroline“. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902; Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (133).

——— Untersuchung einiger Braunkohlenbriketts. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (233-234).

——— Brennstoffuntersuchungen im ersten halben Jahre 1902. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (489-490).

Job, Robert and Young, J. B. Arsenic contents of certain Pennsylvania anthracites. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (693).

Kalecsinszky, Sándor. Die Steinkohlen Ungarns mit besonderer Rücksicht auf ihre chemische Zusammensetzung. (Ungarisch.) Budapest, 1901, (309, mit 1 Taf.). 26 cm.

Konek, Frigyes. Ueber die chemische Zusammensetzung und den Calorienwerth von ungarischen Steinkohlen. (Ungarisch.) Math. Termt. Ért., Budapest, **20**, 1902, (588-598).

Keppeler, Gustav. Fortschritte in Heizung und Beleuchtung im IV. Vierteljahre 1901. Mondgas-Gleichgewichte im Schachtofen. Explosive Gasgemenge. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (314-318).

Marckwald, Ed. und Frank, Fritz. Ueber die Bestimmung des Bitumens in bituminösen Gesteinen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (897-898).

Rosenhain, Walter. On an improved form of coal-calorimeter. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (451-458).

Slaus-Kantschieder, Joh. Chemische Zusammensetzung dalmatinischer bituminöser Kalksteine. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (54-55).

Stoddart, Charles W. On the determination of sulphur in coal. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 68; J. Amer. Chem. Soc. Easton, Pa., **24**, 1902, (852-864).

ILLUMINATING GASES.

(See also Acetylene, 1120.)

Becker, J. Ueber Luftzuführung zum Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (438-439).

Bernheimer, O. und Schiff, F. Beiträge zur Bestimmung des Blaus in ausgebrauchter Gasreinigungsmasse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (227-228).

Borchardt, C. Einführung von Wassergas in die Retorten der Steinkohlengasanstalt. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (797-798).

Brame, J. S. S. and Lewes, Vivian B. [Production of a mixture of methane, hydrogen and acetylene from a mixture of manganese and calcium carbides.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (755-759).

Bulakowski, Władysław. Sur un appareil permettant de prendre des échantillons moyens dans les gaz des cheminées. (Polish.) Gaz. cukr., Warszawa, **18**, 1902, (59-63).

Clowes, Frank. The new table photometer and Standard Pentane Burner, prescribed by the Gas Referees for use in London Gas Testing Stations. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (313-315).

Cudell, Carl. Neuerungen an Kraftgasanlagen. Gasmotorentechnik, Berlin, **1**, 1902, (167-174).

Dibdin, W. J. and Grimwood, R. G. The detection and estimation of minute quantities of sulphuretted hydrogen in coal-gas. London, Anal., **27**, 1902, (219-223).

Fischer, H. Zur Destillation der Holzabfälle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (51).

Fritzsche, P. Die schweren Kohlenwasserstoffe im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (281-282).

Goldschmidt, Friedrich. Erzeugung von Heiz- und Leuchtgas aus organischen Abfällen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (26-27).

Hempel, Walther. Die Gewinnung des Leuchtgases aus Koksöfen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (209-226).

——— Untersuchungen der mit konzentrirem Sauerstoff (Lindeluft) gewonnenen Generatorgase. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (242-267).

Hilgenstock. Ueber Destillations-Cokerei. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (617-621).

Hudler. Durch welche Mittel lässt sich ein rationeller Betrieb der Retortenöfen erreichen? (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (640-644).

Jean, Ferdinand. Sur le dosage de l'oxyde de carbone et de l'acide carbonique dans les airs viciés. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (746-748).

Killing, C. Mikroskopische Glühkörper-Untersuchungen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (461-467).

Körting, Joh. Kraft- oder Generatorgasanlagen für Druck- und Sauggas. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (579-584).

Langen, Adolf. Sauggeneratorgasanlagen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1681-1687).

Lewes, Vivian B. Gas and gas-lighting. En cycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (590).

Merz, E. Ueber Anlage und Betrieb von Gasöfen mit geneigten Retorten. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (597-603).

Mewes, Rudolf. Ueber Gaserzeugung und Gasfeuerungen in der Industrie. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (544-548, 562-564).

Munsterberg, Oscar. L'état actuel de l'industrie du carbure de calcium et de l'acétylène. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (528-534).

Pflücke. Reinigung [des Gases] unter Luftzuführung bei Saugerbetrieb mit Gasmotor. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (725-726).

Schwartz, R. Ueber die Bestimmung des Berliner Blaues in ausgebrauchten Gasreinigungsmassen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (874-875).

Staus, Anton. Ueber Sauggas und Sauggasmotoren. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (517-522, 813-816, 837-841, 861-864).

White, A. H., and Traver, A. F. Theory of the incandescent mantle. [The temperature of the flame and the mantle, the relation between the temperature and illumination, and the causes of the illuminating effect.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1012-1017).

LEATHER AND TANNING MATERIALS

TANNING MATERIALS.

Blockey, F. Austyn. The analysis of some new tanning materials. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (158-162).

Crouzel, Ed. Procédé nouveau de dosage du tannin. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (373-374).

Hooper, David]. A list of the raw stuffs of India which contain tannin, with notes on their composition and the preparation of extracts. Agric. Led., Calcutta, **1902**, No. 1, (1-56).

Paessler, J. Fortschritte auf dem Gebiete der Gerberei. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (413-415).

Parker, J. Gordon. The application of Kjeldahl's method of estimating nitrogen in the tanyard as a means of controlling the tanning and finishing of sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (838-841).

Reed, Herbert C. Analysis of tanning materials: filter papers and soluble solids. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (691-692).

Thompson, Albert. Méthode de dosage volumétrique du tannin et analyse des bois et extraits tanniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (689-691).

Wiley, H[arvey] W. Official method for analysis of tanning materials. Washington, D.C. Cir. U.S. Dept. Agric., Bur. Chem., **8**, [1901], (1-2).

MINERALS.

Auzenat, R. Dosage du soufre dans la pyrite de fer. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (93-94).

Babbitt, H. C. A rapid method for separating zinc and the alkaline metals from iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1211-1212).

Bachelder, G. N. Note on Chism's method for the assay of mercury ores. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (98).

Bull, Irving C. On the determination of lead in ores. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 67; Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (318-366).

Becker, Gustav. Zur Kenntniss der sesquioxyd- und titanhaltigen Augite. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (55, mit 4 Taf.). 22 cm.

Berthelot, [M.]. Sur une lampe pré-historique trouvée dans la grotte de la Mouthé. *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (77-78).

———. Analyse de quelques objets métalliques antiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (142-145); *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (464-467).

———. Sur un vase ancien trouvé à Abou-Roach. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (501-503); *Ann. chim. phys.*, Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (467-470).

Browne, Frank. [Analysis of] Chinese red earth. *Pharm. J.*, London, (Ser. 4), **15**, 1902, (276).

Byrom, T. H. The solvent power of phosphoric acid [for ferro-chromium alloys, etc.]. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (214).

Černik, G. P. Analyse chimique de deux minéraux rares provenant du Caucase, du district de Batoum. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (684-695).

Colson, Albert. Sur la fabrication de certains outils métalliques chez les Égyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (989-991).

Coppalle, A. Sur l'examen des fondants dans l'essai des galènes argentifères. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (291-292).

Dittrich, M[ax]. Ueber Manganbestimmung in Gesteinen. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4072-4073).

Ehrmann, C. und **Slaus-Kantschieder**, J. Ueber dalmatinische Quecksilbererze und deren chemische Untersuchung. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (201-202).

Feist, K. Ueber den Mineralkermes. *Arch. Pharm.*, Berlin, **240**, 1902, (241-244) [Desmin; Laumontit; Arsenkies; Orthit; Graphit, Albit, Prehnit, Apophyllit und Quarz; Chalkodit.]

Fromme, Johannes. Minerale aus dem Radauthale, Braunschweig, Jahresber. Ver. Natw. **12**, 1902, (68-79).

Goetzl, Alberto. Beitrag zur Analyse von Carborundum. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (967).

Guerreau. L'essai micrométrique des minerais d'or. Paris, *Bul. Soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (790-792).

Kovazs, Jenö. Ueber Asphalt, sein Vorkommen, seine Verwendung und über einschlägige Untersuchungen. (Aus einem Vortrage . . .) *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (103-105, 130-133, 156-161).

Kurnakov, N. S. et **Podkopajev**, N. I. Analyse de l'asbolith de la Nouvelle Calédonie et Nijnj Taguil. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 517-518).

Leuscher, E. Eigenartige Mineralien-schlüsse in jamaicanischen Böden. *Zs. öff. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (28-29).

Lewis, Ernest A. The effect of sea water on Muntz's metal sheathing. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (134-135).

Low, Albert H. The copper assay by the iodide method. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1082-1086).

Lunge, G. Zur Analyse des Schwefelkieses und zur Schwefelsäure-Bestimmung im Allgemeinen. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (73-74).

MacIvor, R. W. Emerson. On minerals occurring in Australian bat guano. *Chem. News*, London, (181-182, and 217).

Metzger, Floyd J. A new separation of thorium from cerium, lanthanum, and didymium and its application to the analysis of monazite. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 64; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (901-917).

Mühlhaeuser, Otto. Analyse Zinkspinell-haltiger Scherben. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1242-1244).

———. Untersuchung amerikanischer Weichbleibleche. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (758-759).

Müller, J. A. Analyse des minerais d'étain. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (174-178).

Newlands, B. E. R. Analysis of the volcanic dust from the recent eruption in the West Indies. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (258).

Pontio. Contribution à l'étude d'un alliage d'antimoine, d'étain et de cuivre renfermant du fer et du plomb. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (163-164).

Ransome, F[rederick] L[eslie]. Chemical classification of eruptive rocks. *Science*, New York, N.Y., (New Ser.), **15**, 1902, (673-674).

Reitinger, Josef. Analytische Untersuchungen über die natürlichen Phosphate der Ceriterden und Yttererden sowie über Zirkon- und Titanmineralien. *Diss. Techn. Hochsch. München* (Druck v. M. Volk), 1902, (60). 21 cm.

Rhead, E. L. and Sexton, A. Humboldt. Assaying and metallurgical analysis. London (Longmans), 1902, (X + 431. 23 cm. 10s. 6d. [6200]).

Romanov, L. Zur Analyse von Chromeisenerz. (Russ.) *Chimik*, Vilna, **II**, 10-11, 1902, (268-274).

Rosales, Henry. Reprint of Report on the loss of gold in the reduction of auriferous veinstone in Victoria. *Vict., Spec. Rep. Dep. Mines*, Melbourne, **1902**, (45-65).

Sabeck, Alexander. Beiträge zur Kenntnis der rationellen Analyse der Thone. *Chem. Ind.*, Berlin, **25**, 1902, (90-99).

Stewart, H. Some analyses of Mount Lyell [Tasmania] ores, rocks, &c. Melbourne, *Trans. Austral. Inst. Min. Eng.*, **8**, 1902, (228-235).

Stillwell, A. G. [Estimation of] graphite in ores. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (759-760).

Stockmeier, Hans. Fortschritte der chemischen Metallbearbeitung und verwandter Zweige. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (523-526).

Szterkshers, E. Analyse industrielle les miniums; nouveau procédé de dosage volumétrique. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (214-217).

Treadwell, F[red.] P. und Koch, A. A. Ueber die Bestimmung der Kohle in Pyrit. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **16**, 1903, (173-175).

Trenzen, Carl. Beiträge zur Kenntniss einiger niederhessischer Basalte. *Diss. Marburg* [Druck v. C. Grüniger, Stuttgart], 1902, (43). 23 cm.

Truchot, P. Analyse des cuivres et mattes industriels. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (1-5 et 58-61 et 180).

Weber, Carl Otto. Die Analyse des Schwefelantimons (Goldschwefel). *Gummitztg*, Dresden, **17**, 1902, (181-182).

Zambonini, Ferruccio. Kurzer Beitrag zur chemischen Kenntniss einiger Zeolithe der Umgegend Roms. *N. Jahrb. Min.*, Stuttgart, **1902**, 2, (63-96).

OILS, FATS AND WAXES.

FIXED OILS AND FATS.

General.

Ueber die Verwendung des denaturirten Spiritus für technische Fettuntersuchungen. Von S. C. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (329-330).

Bömer, A. Beiträge zur Analyse der Fette. VIII. Ueber den Nachweis von Margarine in Butter mittels der Phytosterinacetat-Probe. (Nach in Gemeinschaft mit F. Hart und A. Scholl ausgeführten Untersuchungen.) (Vortrag.) *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (1018-1035).

Caspari, Charles E. An investigation of the fatty oil contained in the seeds of linder benzoin. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (291-303).

Fahrion, W. Die Fettanalyse im Jahre 1901. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (125-134).

Halphen, G. Recherche et caractérisation des huiles siccatives et des huiles d'animaux marins dans les mélanges. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (5-8, 54-58).

Hurst, George H. Lubricating oils, fats and greases: their origin, preparation, properties and analysis. 2nd Ed.

Revised and enlarged. London (Scott, Greenwood), 1902, (viii + 317). 22 cm. 10s. 6d.

Gill, Augustus H[eriman] and **Rowe**, Allan W. The analytical constants of neatsfoot, tallow and horse oils. *J. Amer. Chem. Soc.* Easton, Pa., **24**, 1902, (466-467).

——— A test for the gumming quality of lubricating oils. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (467-468).

Ingle, Harry. The origin and nature of the free acid formed during Hübl's reaction with unsaturated compounds. *London, J. Soc. Chem. Indust*, **21**, 1902, (587-595).

Jellinek, Theodor. Prüfungsmethode für Schmieröle. *Seifensztg*, Augsburg, **29**, 1902, (380).

Kreis, Hans. Ueber neue Farbenreactionen fetter Oele. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (897).

Lewkowsitch, J. On oxidized oils. *London, Anal.*, **27**, 1902, (139-146).

——— Laboratoriumsbuch für die Fett- und Oel-Industrie. Braunschweig (Fr. Vieweg & S.), 1902, (X + 149). 24 cm. 6 M.

McIlhiney, Parker C[airns]. Further notes on the bromine absorption of oils. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1109-1114).

Niederstadt, B. Untersuchung verschiedener fetter Oele brasilianischer Pflanzen. Berlin, *Ber. D. pharm. Ges.*, **12**, 1902, (143-145).

Seyler, H. Ueber einen neuen Bestandtheil im deutschen Salbeöl. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (550-552).

Sherman, H. C., **Danziger**, J. L. and **Kohnstamm**, L. On the temperature reaction of oils with sulphuric acid—Maumené's test. New York, N.Y., Columbia Univ., Cont. Havemeyer Lab., No. 48; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (266-273).

——— and **Snell**, J. F. On the relation of the heat of combustion to the specific gravity in fatty oils. New

York, N.Y., Columbia Univ., Cont. Havemeyer Lab., No. 61; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (348-353).

Stillman, J. M. and **O'Neill**, E. C. On the acids of the fat of the California bay tree. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (327).

Vuttás, Hermann T. and **Gibson**, Harriet Winfield. Metallic soaps from linseed oil. An investigation of their solubilities in certain of the hydrocarbons. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (215-222).

Walker, John [H.] and **Warburton**, George. Hexabromides of glycerides and fatty acids [from various fixed oils]. *London, Anal.*, **27**, 1902, (237).

Utz. Die Welmans'sche Reaktion zum Nachweise von Pflanzenfetten und ihre Modifikation durch Geuther. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (231-232).

Zega, A. Zur Bestimmung des Flüssigkeitsgrades von Schmierölen. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (734).

Iodine Number.

Harvey, T. J. The Wijs method of determining the iodine value of oils and fats. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (1437-1439).

Hunt, F. W. A comparison of methods used to determine iodine values of oils. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (454-455).

Kreis, Hans. Ueber Jodzählbestimmungen nach Wrs. Schweiz. Wochenschr., Chem., **39**, 1901, (213-215).

Salome, G. Nombres d'iode pour les fractions légères de la naphte de Grosnij. (Russe.) St. Peterburg, *Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 850).

Special.

Trotman, S. R. and **Peters**, H. The analysis of cod-oils for tanning purposes. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (693).

Fulmer, Elton. Some notes concerning Halphen's test for cottonseed oil. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1148-1155).

Gill, Augustus H[erman] and Dennison, Charles H. A study of the Bechi test for cottonseed oil. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (397-398).

Raikow, P. N. Zur Frage nach dem Chemismus der Halphen'schen Reaction auf Cottonöl. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (10-11).

Steinmann, A. Sur l'exécution de la réaction de Halphen. *Schweiz. Wochemenschr. Chem.*, **39**, 1901, (560-562).

Utz. Beitrag zur Halphen'schen Reaktion auf Baumwollsaamenöl. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (125-126).

Elderberry oil.

Byers, H. G. and Hopkins, Paul. Investigation of the oil of the red elderberry, "*Sambucus Racemosa Arboreseens*." *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (771-774).

Lavender oil.

Weber, J. Everhard. On an adulteration of lavender oil with salicylic acid. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1027-1028).

Milfoil oil.

Aubert, A. B. A preliminary note on the oil of Milfoil. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (778-780).

Olive oil.

Tolman, L. M. A note on the use of the Bechi or silver nitrate test on olive oils. *Washington D.C. Cont. Bur. Chem. U.S. Dept. Agric.*, No. 43; *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (396-397).

Umney, John C. and Bennett, C. T. Olive oil; its commercial varieties and the pharmacopoeial tests. *Pharm. J.*, London, (Ser. 4), **15**, 1902, (144-146).

Utz. Der Nachweis von Baumwollsaamenöl in Schweineschmalz und Olivenöl. *SeifensZtg*, Augsburg, **29**, 1902, (415-416, 435, 455, 475-476, 490, 508-509, 525, 543, 562, 580, 599-600, 616-617).

SOAPS AND THEIR MANUFACTURE.

(See also 1300.)

Blochmann, Richard. Komplementärfarben und ihre Verwendung zur Herstellung weisser Toiletteseifen. *SeifensZtg*, Augsburg, **29**, 1902, (182-183).

Hirsch, R. Ueber die alkalische Reaktion neutraler Seife. *Seifenfabr.*, Berlin, **22**, 1902, (1069-1070).

——— Ueber Titriren mit Phenolphthalein in alkoholischer Lösung. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2874-2877).

Holde, [D.] und Marcusson. Die quantitative Bestimmung von Kolophonium neben Fettsäuren in Seifen, Fetten, Ceresin u. s. w. *Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst.*, **20**, 1902, (41-49).

Schmatolla, Otto. Phenolphthalein als Indicator. *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (3905-3907).

Telle, F. Analyse rapide des savons. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (367-370).

Volland, C. E. Einiges über Wagenfette und deren Prüfung. *SeifensZtg*, Augsburg, **29**, 1902, (707-708).

Ueber Wirkung und Werthbestimmung der Seife. *Seifenfabr.*, Berlin, **22**, 1902, (104-106).

Prima Seifenpulver. Von X. *Seifenfabr.*, Berlin, **22**, 1902, (402-403).

MINERAL OILS.

Curtis, Marvin and Tompkins, P. W. Notes on the determination of water in California crude oils. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (1519).

Gray, Thomas. The phenols from shale oil. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (845-847).

Herzfeld, H. Zur Trennung der Mineralöle von Terpentinöl und Harzöl. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (446-447).

Kissling, Richard. Die Erdöl-Industrie im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (490-492).

Mabery, Charles F[rederic]. The composition of petroleum. On the hydrocarbons in Pennsylvania petroleum with boiling points above 216°. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 41; Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **28**, 1902, (165-198).

——— and **Shepherd, Lee.** A method for determining the index of refraction of solid hydrocarbons with the Pulfrich refractometer. Solid hydrocarbons in petroleum. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 44, Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., **38**, 1902, (283-290). [Separate.] 24.5 cm.

Richardson, Clifford and Wallace, E. C. On the occurrence of free sulphur in Beaumont petroleum. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (316-317).

——— The determination of Paraffin in petroleum residues, asphaltic oils, and asphalts fluxed with paraffin oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (690-691).

Ross, Raymond. The constitution of gas oils. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (676-681).

Schultz, G[ust.]. Untersuchung eines rumänischen Petroleums. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (451-452).

Singer, Leopold. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Mineralölanalyse und Mineralölfabrikation im Jahre 1901. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (45-48, 71-74 und 98-102).

Thiele, F. C. Ueber freien Schwefel im Petroleum von Beaumont. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (896-897).

Walker, John H. and Robertshaw, Charles D. On the determination of mineral oil in rosin oil. London, Anal., **27**, 1902, (238-239).

Young, R. F., and Baker, B. F. Apparatus for determining mineral oil in a mixture of mineral and vegetable oils. Chem. News, London, **86**, 1902, (51).

Zaloziecki, R[oman] und Frasch, G. Untersuchung des galizischen Erdöles, 1. Nitrierung der Iso-Hexanfraktionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (386-391).

VOLATILE AND ESSENTIAL OILS.

General.

Garrett, Frederic Charles and Smythe, John Armstrong. The bases continued in Scottish shale oil. Part I. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (449-456). [Abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (47).

Grünwald, Maximilian. Allgemeines über die ätherischen Oele, ihre Eigenschaften, Prüfung und Gewinnung. SeifensZtg, Augsburg, **29**, 1902, (165-166, 184-185, 202-203).

Hesse, Albert und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2355-2357). [M 3120].

Mann, Carl. Ueber quantitative Bestimmung ätherischer Oele in Gewürzen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (149-160, 161-166).

Stich, Conrad. Zur Phosphorölfrage. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (500-502). [Q 9115].

Thoms, H[ermann] und Beckstroem, R. Ueber des Calameon des Calmusöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3195-3200).

Special.

Andés, Louis Edgar. Lärchenterpentin und venetianischer Terpent. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (126-128). Berichtigung ebenda, **9**, 1902, (161).

Andés, Louis Edgar. Maisöl. Seifens Ztg, Augsburg, **29**, 1902, (452, 474-475).

Atkinson, C. E. Oil of *Leptospermum Scoparium*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (368).

Boes, J. Anthracenöl. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (754-755).

Darzens, Georges. Sur l'essence d'ylangylang. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (83-85).

Deussen, Ernst. Zur Kenntniss des westindischen Sandelholzöles. 2. Mitt. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (288-293).

Erdmann, E. Notiz über Jasminblüthenöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (27-30).

——— Beitrag zur Kenntniss des Kaffeeöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1846-1854).

——— Beitrag zur Kenntniss des Kaffeeöles und des darin enthaltenen Furfuralkohols. Habilitationsschr. Halle a. S. (Druckerei des Waisenhauses), 1902, (III + 46). 24 cm.

Fendler, G. Zusammensetzung des Mikrosol. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (599).

Fromm, Emil und **Emster**, Konrad van. Ueber Maticoöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4347-4362).

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de cèdre de l'Atlas. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (582-583).

Gulli, Salvatore. On citron oil. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (19).

——— Oil of Bergamot-leaves. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (995).

Houben, J. Ueber das deutsche Rautenöl und die Umlagerung des Methyl-nonylketoxims. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3587-3592).

Kimoto, Chōtarō. On the volatile oil in the wood of *Cryptomeria Japonica*. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (403-405).

Moore, G. H. Ogston. Lemon, orange and bergamot oils: their physical properties. Chem. and Drug., London, **60**, 1902, (154-155).

Parry, Ernest J. Oil of lavender. Notes on its ester-content. Chem. and Drug., London, **61**, 1902, (168-169).

Peters, W. Ueber das fette Oel der Samen Coccognidii. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (56).

Power, Frederick B. and **Lees**, Frederic H. The constituents of an essential oil of rue. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1585-1594) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (192-193) [Abstract].

——— The constituents of the essential oil of *Asarum canadense*. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (59-73).

Romburgh, P. van. On some further constituents of the essential oil of *Kaempferia Galanga*, L. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (621-623) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (618-620) (English).

Schindelmeiser, J. Einige Bestandtheile des Galgantöles. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (308).

Schnell, J. Zur Kenntniss des Erdnussöles. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (961-963).

Tardy, E. Sur l'essence de badiane du Japon. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (987-990).

——— Sur l'essence de badiane de Chine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (990-994).

——— Sur les essences de fenouil amer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (994-997).

Theulier, Eug. Etude sur l'essence de fleurs d'orangers douces ou néroli portugal. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (278-280).

Thoms, Hermann] und **Beckstroem, R.** Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3187-3195).

Tortelli et Ruggeri, R. Nouvelles recherches sur la détermination de l'huile d'arachide. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **16**, 1902, (215-217).

Umney, John C. and Bennett, C. T. Chinese oil of neroli. Pharm. J., London, (Ser. 4), **15**, 1902, (146-147).

Utz. Nachweis von Sesamöl in Chocolate. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (309).

——— Zum Nachweise des Sesamöles. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (177-178).

Vojnarovskaja, S. et Naumova, S. Analyse technique d'une huile obtenue des graines des melons d'eau. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsr., **34**, 1902, (695-697).

Weber, J. Everhard. Verfälschung von Lavendelöl mit Salicylsäure. ChemZtg, Cöthen, **23**, 1902, (875).

WAXES.

Berg, R. Ueber eine ungewöhnliche Fälschung von Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (310).

——— Einwirkung des Bleichens auf Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (605-606).

Dieterich, Karl. Ueber verfälschtes türkisches Wachs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (554-555).

Gram, Bille. Ueber die Protein-körner im Samen der Oelgewächse. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (257-296, mit 4 Taf.).

Kraemer, G. und Spilker, A. Das Algenwachs und sein Zusammenhang mit dem Erdöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1212-1223).

Medicus, Ludwig] (Referent) und **Wellenstein, Carl]** A[dolf]. Ueber die

Veränderung des Bienenwachses durch die chemische Bleiche. (Vortrag.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1092-1099).

TARS.

Becker, J. Bestimmung des Wassergehaltes im Teer. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (764-765).

Byers, H. G. and Hopkins, Paul. An investigation of wood tar from the Douglas Fir, "*Pseudotsuga Taxifolia*." J. Amer. Chem. Soc., Eaton, Pa., **24**, 1902, (764-771).

Markfeldt, Oskar. Teeröle in der Lack- und Farbenfabrikation. Farbenztg, Dresden, **7**, 1902, (480-481).

Mjöen, J. Alfred. Ueber die chemische Zusammensetzung des norwegischen Holztheers. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (97-111).

Russig, F. Die Industrie der Teerprodukte. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (285-287, 311-313, 342-345).

——— Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende April 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (574-577, 599-602).

Senger, E. Bestimmung des Wassergehaltes im Teer. Schillings J. Gasbeleucht. München, **45**, 1902, (841).

CAOUTCHOUC.

Alexander, Paul. Aus der analytischen Praxis [betr. Bestimmung von Schwefel in Kautschuk]. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (113).

Arnaud. Recherches et dosage du caoutchouc dans quelques lianes africaines. Bul. Muséum, Paris, 1902, (69-76).

Bernard, Maurice. Die Werthbestimmung der Guttapercha. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (569-570).

Frank, Fr. und Marckwald, E. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaaren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902,

(335, 632); Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (566-567, 797-798).

Heintz, Arvid. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaaren. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (247-248).

Lühn, Fr. Indische Gummi. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (666-668).

Marckwald, Ed. und **Frank**, Fritz. Ueber die Bestimmungsmethoden der Guttapercha. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1029-1032); Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (89-90).

————— Aus der analytischen Praxis [betr. Schwefelbestimmung in Kautschuk]. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (72).

Mayer, Otto. Ein Beitrag zur Analyse von Kautschukwaaren. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (481); Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (779).

Ramsay, William, **Chick**, Harriette and **Collingridge**, Frank. Experiments on the chemical behaviour of gutta-percha. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1367-1372).

Romburgh, [Pieter] van et **Tromp de Haas**, W. R. . . . analyse chimique . . . [de la] gutta-percha. Bulletin zorg, Bull. Inst. bot., **15**, 1902, (17-28).

Weber, Carl Otto. The chemistry of india rubber, including the outlines of a theory on vulcanisation. London (Griffin), 1902, (xi + 314, with 4 pl.). 23.5 cm. 16s.

————— Zur Schwefelbestimmung in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, **17**, 1902, (179-180).

RESINS AND BALSAMS.

(See also Drugs.)

Die Analyse des Harzes und seine qualitativen und quantitativen Bestimmungsmethoden in Seifen. Von C. S. Seifenfabr., Berlin, **22**, 1902, (473-476, 501-503).

(6-3218)

Zur Untersuchung des Leberthrans. Von Cl. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **42**, 1902, (183).

Hertkorn, J. Beitrag zum Nachweise von mineralischen und organischen Verunreinigungen in Hartharzen. Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (602-603).

Holde, D. Die quantitative Bestimmung von Colophonium neben Fettsäuren. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (650-657).

Lippert, W. Ueber Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (51-54, 76-80).

Tschirch, A[lexander] und **Koch**, M. Untersuchungen über die Sekrete. 45. Ueber das Harz von *Dammara orientalis* (Manila-Copal). Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (202-229).

Weigel, Georg. Beiträge zur Prüfung der Jalapenknollen auf ihren Harzgehalt. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (103-108).

PHYSIOLOGICAL.

(See also Urine.)

Boes, J. Ueber die Prüfung von Hühnereiwäss. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (462).

Brévans, J. de. Recherche de l'acide benzoïque et des benzoates alcalins dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (43-45).

Burghart, [Hans]. Ueber Beeinflussung der Ehrlich'schen Diazoreaktion durch Substanzen von starker Affinität zu dem Ehrlich'schen Reagens. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (276-278).

Frerichs, G. Einfaches Verfahren zur Prüfung von Sublimatverwandstoffen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (831).

3 K

Gruner, Max. Biologische Untersuchungen an Schaumcikaden. (Gatt. *Aphrophora* Germ. und *Philacnus* Stål.) Diss. Berlin (Druck v. J. F. Starcke), 1901, (40, mit 1 Taf.). 22 cm.

Jaeckle, Hermann. Ueber die Zusammensetzung des menschlichen Fettes. Ein Beitrag zur Analyse der Fette. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (53-84).

Levene, P. A. Embryochemische Untersuchungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (80-83).

Paul, Theodor. Entwurf zur einheitlichen Werthbestimmung chemischer Desinfektionsmittel. Mit besonderer Berücksichtigung der neueren physikalisch-chemischen Theorien der Lösungen. Diss. Leipzig. Berlin (Druck v. G. Schade), 1901, (55). 20 cm.

Pekelharing, C. A. Mittheilungen über Pepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (8-30).

Pfenniger, A. Beiträge zur Biologie des Zürchersees. Zs. Gewässerkr., Leipzig, **4**, 1902, (321-381, mit Taf.).

Rhorer, László. Ueber die Anwendung der Niederschlag-Methode zur Bestimmung des säurebindenden Vermögens der Albuminoide. (Ungarisch.) Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (232-238).

Schumm, O. Ueber menschliches Pancreassecret. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (292-332).

Slowtsoff, B. Zur Chemie des menschlichen Sperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (358-363).

Spineanu, G. D. Apparat zur Bestimmung des Gesamtsäuregehaltes des Magensaftes. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (877).

Taffe, Henri. Recherche de l'acide salicylique dans les aliments. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (18-19).

Ury, Hans. Zur Methodik der Fäkaluntersuchungen. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (718-723).

Zdarek, Emil. Ein Beitrag zur Kenntniss der Cerebrospinalflüssigkeit. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (201-204).

Zellner, Heinrich. Diabetikergebäck. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (217).

Blood.

Barcroft, Joseph and Haldane, J. S. A method of estimating the oxygen and carbonic acid in small quantities of blood. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (232-240).

Boetzelen, E. Ueber das Jolles'sche klinische Ferrometer. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (366-367).

Henri, Victor. La dissociation électrolytique et la mesure de l'alcalinité du sang. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (328-333).

Horodyński, W., Salaskin, S. und Zaleski, J. Ueber die Vertheilung des Ammoniaks im Blute und den Organen normaler und hungernder Hunde. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (246-263).

Jolles, Adolf. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Eiweisskörper im Blute für klinische Zwecke. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1575-1578).

Küster, William. Ueber den gerichtlichen Nachweis von Blut. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1317-1323).

Lépine, R. et Boulud. Sur le dosage des sucres dans le sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (398-400).

Minovici, Stephan. Ueber die neue Methode zur Unterscheidung des Blutes mittels Serum. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (429-431).

Reiss, Emil. Der Brechungskoeffizient des Bluteserums als Indikator für den Eiweissgehalt. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer, 1902, 31. 22 cm.

Stern, Richard. Ueber den Nachweis menschlichen Blutes durch ein „Antiserum“. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, (135).

Strube, Georg. Beiträge zum Nachweis von Blut und Eiweiss auf biologischem Wege. D. med. Wochenschr., Berlin, 28, 1902, 425-429.

Strubell, Alexander. Ueber refraktometrische Blutuntersuchungen. Münchener med. Wochenschr., 49, 1902, (616-618).

Strzyzowski, Casimir. Ueber ein neues Reagens und dessen Empfindlichkeit für den kristallographischen Blutnachweis. Ther. Monatshefte, Berlin, 16, 1902, (459-463).

Uhlenuth. Eine Methode zur Unterscheidung der verschiedenen Blutarten im besonderen zum differential diagnostischen Nachweise von Menschenblut. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, 82-83.

——— Weitere Mittheilungen über meine Methode zum Nachweise von Menschenblut. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, (260-261).

——— Weitere Mittheilungen über die praktische Anwendung meiner forensischen Methode zum Nachweis von Menschen- und Thierblut. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, (499-501).

Wallerstein, Saly. Quantitative Bestimmung der Globuline im Bluteserum und in anderen thierischen Flüssigkeiten. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer, 1902, 31). 22 cm.

Webbermann, August und **Schütze, Albert.** Ueber eine neue forensische Methode zur Unterscheidung von Menschen- und Thierblut. Berliner klin. Wochenschr., 38, 1901, (187-190).

(p. 3218)

Ziemke, Ernst. Zur Unterscheidung von Menschen- und Thierblut mit Hilfe eines spezifischen Serums. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, (424-426).

——— Weitere Mittheilungen über die Unterscheidung von Menschen- und Thierblut mit Hilfe eines spezifischen Serums. D. med. Wochenschr., Berlin, 27, 1901, (731-733).

Faeces.

Oefele. Zur Technik der qualitativen Faecesanalyse. Pharm. Centralhalle, Dresden, 43, 1902, (527-528).

Pohle, Friedrich Alfred. Beiträge zur quantitativen Bestimmung der Kohlehydrate in menschlichen Faeces bei verschiedenen Krankheitsformen. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (25). 22 cm.

Reinermann, Heinrich August. Zur Methodik der quantitativen Stärkeanalyse in menschlichen Faeces. Diss. Bonn (Druck v. P. Hauptmann), 1902, (27). 22 cm.

Schmidt, Ad[olf] und **Strasburger, J[ulius].** Die Faeces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderer Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden, Abschnitt 3. Chemische Untersuchung der Faeces. Berlin (A. Hirschwald), 1902, (97-236, mit 1 Taf.). 26 cm.

Selter, Hugo. Einiges über die Methodik der quantitativen Fettbestimmungen in den Faeces des Menschen. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (33). 22 cm.

PLANTS AND THEIR CONSTITUENTS.

Darstellung und Prüfung des Citronensaftes und anderer Fruchtsäfte. Pharm. Ztg, Berlin, 47, 1902, (64-65).

3 K 2

Alquier, J. Analyse élémentaire des substances végétales. Paris (Masson et Cie et Gauthier-Villars), 1902, (159, av. fig.). 18 cm.

Barillé. Analyse chimique du *Piper Pamechoni* Heckel ou poivre de Kissi (Haute-Guinée). Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1512-1514); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (471-479).

Boorsma, W[illem] G[erbrand]. [Pfeilgifte aus Central-Borneo.] Buitenzorg, Bull. Inst. bot., **14**, 1902, (1-3).

——— [Ketjibling und andere Indische Diuretica mit hohem Kali m-Gehalt.] Buitenzorg, Bull. Inst. bot., **14**, 1902, (8-9).

——— [Ueber die Abscheidung von Saponin-Substanzen.] Buitenzorg, Bull. Inst. bot., **14**, 1902, (9-27).

——— [Antiarin und Strychnin enthaltende Pfeilgifte aus Central-Borneo: Ketjibling und andere Diuretica] und die Ergebnisse der näheren Untersuchung [vieler] anderer Niederländisch-Indischen Pflanzensubstanzen. (Holländisch.) Buitenzorg, Meded. Plant., **52**, 1902, (viii + 123).

Brieger, L[udwig] und Diesselhorst, G. Untersuchungen über Pfeilgifte aus Deutsch-Ostafrika. [4. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2357-2359).

Browne, Jan., C. A. und Tollens, B[ernhard]. Ueber die Bestandtheile des Mais-Marks und des Hollunder-Marks und das gleichzeitige Vorkommen von Arabin und Xylan in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1457-1467).

Dalén, G. und Wisbar. Jute, Manila und Adansonia. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (51-56, mit 2 Taf.).

Fresenius, W. Zum Nachweis des Fluors in Pflanzentheilen. (Vorträge. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1035-1036).

Friedrich, János. Ueber die Zusammensetzung von *Aesculus hippocas-*

tanum. (Ungarisch.) Budapest, 1902, (28). 23 cm.

Geiger, Paul. Beitrag zur Kenntniss der Ipoh-Pfeilgifte. Mit einem Anhang: Pharmakognostische Mittheilungen über einige zur Herstellung von Ipoh verwendete Giftpflanzen. Phil. Diss. II. Zürich, Basel, 1900, 1901, (102, mit 4 Taf.). Svo.

Gordin, H. M. Vorkommen und Nachweis des Berberins in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (146-149) [2010 M 3120].

Graf, L. Ueber Bestandtheile der Blüten des Kaffeebaumes. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (148-150).

Hartwich, C. Vorläufige Mitteilung über die Bubimbi-Rinde aus Kamerun. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (339-340).

Hesse, O. Beitrag zur Kenntniss der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandtheile. (7. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (537-563).

Hyams, Isabel F. and Richards, Ellen H. Notes on *Oscillaria prolifica* (Greville). Second Paper; Chemical Composition. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (308-315).

Jean, Ferdinand. Sur la recherche et le dosage de l'extrait de châtaignier avec l'extrait de chêne. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (536-537).

Kirkwood, J. E. and Gies, William J. Chemical studies of the cocoanut with some notes on the changes during germination. New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl., **29**, 1902, (321-359, with pl.).

Kissling, Richard. Beiträge zur Chemie des Tabaks. Der Gehalt des Tabakblattes in seinen verschiedenen Entwicklungsstadien an Nicotin, Wachs, Harzen und nichtflüchtigen organischen Säuren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (672-673).

Kyle, H. M. On the action of the spurge (*Euphorbia hiberna* L.) [and of tannic acid] on salmonoid fishes. [Chemical composition of spurge-extract.] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (48-66).

Laves, E. Ueber Untersuchung und Verwertung der Samen von Rosskastanien. (Vorl. Mitt.) ApothZtg, Berlin, **18**, 1903, (34-35).

Le Roy, G. A. Sur l'analyse des poivres. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (48-49).

Leuscher, E. Ueber Cassava. Zs. off. Chem., Plauen, **8**, 1902, (10-11).

Lippmann, Edmund O. von. Ein Beitrag zur Borsäure-Frage [Vorkommen in Pflanzenstoffen]. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (465).

Paris, G. Kleinere Mittheilungen über die chemische Zusammensetzung der *Fragaria rosea* Linn. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, 248-249.

Piutti, A. et Comanducci, E. Sur les acides de *Bignonia Catalpa*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (613-620).

Pozzi-Escot, M. Emu. Sur l'analyse du Kati Sibü, produit commercial d'Extrême-Orient. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (299-300).

Roeser, P. Sur le dosage de l'essence de moutarde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (361-364).

Rosenthaler, L. Phytochemische Untersuchung der Fischfangpflanze *Verbascum sinuatum* L. und einiger anderer Scrophulariaceen. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (57-69).

Rundquist, Carl. Mikrochemische Untersuchung der *Rafflesia* *Columbo*. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (280-282).

Schlotterbeck, J. O. and Watkins, H. C. Contribution to the chemistry of *Styloporum Diphyllum*. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1-18, with pl.); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

Smith, H[enry] G[eorge]. Notes on two chemical constituents from the eucalypts. Sydney, N.S.W., J. R. Soc., **36**, 1902, (61-70).

Tollens, B[ernhard]. Ueber die Bestandtheile einiger inländischer und aus-

ländischer Pflanzenstoffe. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (164-165).

Theulier, Eug. Etude sur l'essence de verveine de Grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1113-1117).

Tschirsch, Alexander] und Heuberger, K. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630).

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntniss der Saponin-substanzen und ihrer Verbreitung. Diss. Strassburg i. E. (J. Singer), 1901, (87). 22 cm.

Wiley, Harvey W. The influence of environment upon the composition of the sugar beet. Washington, D.C., Bull. U.S. Dept. Agric. Bur. Chem., **64**, 1901, (1-32). [review] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Off. Exp. Sta. Rec., **13**, 1902, (736-737).

Winter, Curt. Ueber einige Ester des Cholesterins und Physterins und ihre Verwendbarkeit zum Nachweise von pflanzlichen in tierischen Fetten, sowie über einige sonstige unverseifbare Stoffe aus Pflanzenölen. Diss. Münster. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1902, (67). 23 cm.

Ystgaard, A. Contribution to the knowledge of the chemical composition of Norwegian wild berries. (Norw.) Kristiania, Tidssk. norsk Landb., **9**, 1902, (125-145).

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtensstoffe [9. u. 10. Mitt.]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (37-61); **324**, 1902, (39-78).

Zumbusch, Leo von. Notiz über die Galle von Isabellbären. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (426-431).

STEEL AND IRON.

Auchy, George. A note on the determination of molybdenum in steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (273-275).

Bischoff, Felix. Beiträge zu der Analyse des Eisens. Stahl und Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (719-727, 754-759, 1136-1139).

Blount, Bertram. The determination of carbon in steel by direct combustion. London, Anal., **27**, 1902, (1-5, with pl.).

Brakes, James. The volumetric determination of molybdenum in molybdenum steel and ferro-molybdenum. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (832).

Brearley, Harry and Ibbotson, Fred. The analysis of steels-works materials. London (Longmans), 1902, (XV + 591). 22.5 cm. 14s.

Groschuff, E. Berichtigung von Eisenanalysen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (1865-1866).

Hildreth, Thomas F. On the determination of manganese in spiegel. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 59, Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (27-34).

Jüptner, Hans Freiherr v. Siderology: the science of iron. The constitution of iron alloys and slags. Translated from the German by Charles Salter. London (Scott, Greenwood), 1902, (viii + 344, with 11 pl.). 22 cm. 10s. 6d.

Hern, Sergius. Hard tool-steel. Chem. News, London, **85**, 1902, (282).

Ledebur, A. Ueber einen Gehalt des Eisens an Calcium und Magnesium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (710-713).

Leffler, Rudolf L. The estimation of carbon in steel by direct combustion. Chem. News, London, **85**, 1902, (121-122).

Lindsay, W. G. On a calorimetric method for the estimation of sulphur in pig iron. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 58, Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1901, (24-27).

Naske, Theodor. Colorimetrische Methode zur Bestimmung des Schwefels in Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (333-334).

——— Beiträge zu der Analyse des Eisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (1134-1136).

Norris, George L. The determination of arsenic in iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (393-394). [6200].

——— The determination of silicon in ferro-silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (537).

Noyes, William A[ibert] and Clay, G. Harry. Determination of manganese in iron. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (243-245).

Osann, B[ernhard]. Zur Frage der Prüfung, Beurtheilung und Eintheilung von Gießereiroheisen und Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (316-322).

Pauli, Robert. Die modernen Schweissverfahren. Eisenztg., Berlin, **23**, 1902, (267-268, 277-278, 286-287).

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Commercial Aqua Ammonia, its effects upon iron, its impurities, and methods for determining them. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (377-388).

Ramorino, Karl. Schnelle Phosphorbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (386).

Riemer, Adolf. Ueber Inhomogenität der weichen basischen Martinblöcke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (269-272).

Sargent, Geo. Wm. The use of potassium-ferric chloride for the solution of steel in making the determination of carbon. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1076-1079).

Stehman, John V. R. The determination of manganese in iron and steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1204-1206).

——— The application of Eschka's method to pig irons. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (644-649).

Waterhouse, Geo. B. [Gravimetric] estimation of titanium [in steels or pig-irons]. Chem. News, London, **85**, 1902, (198-199).

Wahlberg, Axel. Schwankungen von Kohlenstoff und Phosphor im Flusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (82-90).

URINE.

Bardach, Bruno. Ueber Stukowen-
kow's Methode der quantitativen
Quecksilberbestimmung im Harn. *Zs.*
anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (231-
235).

Bernard, Maurice. Die Phosphor-
säurebestimmung im Harn. *Pharm.*
Ztg, Berlin, **47**, 1902, (73).

————— Eiweissbestimmung im
ikterischen Harn. *Pharm. Ztg*, Berlin,
47, 1902, (286).

Bertault. Sur la recherche de
l'indican dans l'urine. *J. pharm. chim.*,
Paris, (sér. 6), **15**, 1902, (277-279).

Berthelot. Remarques sur l'acidité
de l'urine. *Ann. chim. phys.*, Paris,
(sér. 7), **25**, 1902, (21-28).

Dombrowski, S. Sur la mannite, les
azotates et les alcaloïdes des urines
normales. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**,
1902, (244-246).

Eschbaum, Friedrich. Ueber die
Osazonprobe zum Nachweis von Zucker
im Harn. *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902,
(280-282).

————— Eine kolorimetrische
Methode zur quantitativen Bestimmung
von Quecksilber im Harn. *Pharm.*
Ztg, Berlin, **47**, 1902, (260-261).

Garratt, G. C. On the estimation of
sodium and potassium in urine. *J.*
Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (507-
510).

Girard, J. de et Vires, J. Sur le
dosage de l'acidité urinaire par le sucrate
de chaux. *Paris, Bul. Soc. chim.*, (sér.
3), **27**, 1902, (892-895).

Tocher, J. F. [Estimation of uric
acid and urates in urine.] *Pharm. J.*,
London, (Ser. 4), **15**, 1902, (161-166).

**Niemilowicz, I[adislaus] und Gittel-
macher-Wilenko, G.** Die Oxydations-
zahlen des Harns in saurer und alka-
lischer Lösung. *Hoppe-Seyler's Zs.*

physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902,
(167-197, mit 2 Taf.).

Rudisch, Julius and Boroschek,
Leopold. A new method of the approxi-
mate determination of uric acid in urine.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**,
1902, (562-569).

Sallerin, Ch. Sur le dosage de l'urée
dans l'urine. *Paris, Bul. soc. chim.*,
(sér. 3), **27**, 1902, (620-625).

Schumacher II und Jung, W. Eine
klinische Methode zur Quecksilber-
bestimmung im Harn. *Zs. anal. Chem.*,
Wiesbaden, **41**, 1902, (461-484).

Sommerfeld, Paul und Roeder, Hanns.
Zur osmotischen Analyse des Säuglings-
harns bei verschiedenen Ernährungs-
formen. *Berliner klin. Wochenschr.*,
39, 1902, (519-521, 544-546).

Taffe, Henri. De l'ordre dans lequel il
conviendrait d'effectuer les manipulations
les plus usuelles qui constituent l'analyse
des urines en vue du diagnostic. *Paris,*
Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (699-
701).

Zickgraf, Goswin. Ueber eine neue
Methode zur Bestimmung des Eisens im
Harn. *Zs. anal. Chem.*, Wiesbaden, **41**,
1902, (488-494).

WATER.

Eddy, Harrison P. The effect of
pickling liquids upon sewage treatment.
London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902,
(534-537).

Emmerich, Rudolf und Trillich,
Heinrich. Anleitung zu hygienischen
Untersuchungen. Nach den im hygieni-
schen Institut der königl. Ludwig-Maxi-
milians-Universität zu München üblichen
Methoden zusammengestellt. 3. verm.
Aufl. München (M. Rieger), 1902, (V +
424). 23 cm. Geb. 10 M.

**Farnsteiner, K., Buttenberg, P. und
Korn, O.** Leitfaden für die chemische
Untersuchung von Abwasser. München
u. Berlin (R. Oldenbourg), 1902, (VI +
66, mit 2 Taf.). 25 cm. 3 M.

Fischer, Ferdinand. Das Wasser, seine Verwendung, Reinigung und Beurtheilung, mit besonderer Berücksichtigung der gewerblichen Abwässer und der Flussreinigung. 3. umgearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 482). 23 cm. Geb. 12 M.

Goldberg, A. Ueber die Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (912-918).

Koeppé, Hans. Zur physikalisch-chemischen Untersuchung der Mineralwässer. Ther. Monatshefte, Berlin, **16**, 1902, (411-415).

O'Shaughnessy, F. R. Birmingham sewage and its treatment. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (665-669).

Pfeifer, J. Kritische Studien über Untersuchung und Reinigung des Kesselspeisewassers. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (193-207).

Schreib, H. Fortschritte in der Reinigung der Abwässer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (299-302).

Schüder. Ueber das Hünemann'sche Verfahren der Wasserdesinfection, nebst Bemerkungen über die bei der Prüfung derartiger Desinfectionsmittel anzuwendenden Untersuchungsmethoden. Zs. Hyg., Leipzig, **39**, 1902, (379-403).

——— Erwiderung [gegen Schumburg, betr. Desinfectionsmittel]. Zs. Hyg., Leipzig, **40**, 1902, (196-198).

Schumburg, [Wilhelm]. Das Wasserreinigungsverfahren mit Brom. Zs. Hyg., Leipzig, **39**, 1902, (511-517).

Adler, Oskar. Weitere Mittheilungen über biologische Untersuchungen von natürlichem Eisenwasser. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (916-917).

Arnaud, A. et Hasenfratz. Sur une eau minérale de [Majunga] Madagascar. Bul. Muséum, Paris, 1902, (285-288).

Binz, C[arl]. Der Gehalt natürlicher Eisenwässer an gelöstem Eisen. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (212-213).

Brandt, K[arl]. Ueber den Stoffwechsel im Meere. 2. Abhandlung. Wiss. Meeresunters., Kiel, (N.F.), **6**, Abt. Kiel, 1902, (23-79).

Charles. La source Pilhes d'Ax-les-Thermes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 1902, (270-274).

Charles, P. Présence de la baryte dans les eaux minérales sulfatées. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (91-93).

Fisher, W. W. Alkaline waters from the Lower Greensand. London, Anal., **27**, 1902, (212-217).

Grünhut, I[eo]. Physikalisch-chemische Untersuchungen an Mineralquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (643-650).

Hintz, Ernst und Grünhut, I[eo]. Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung des Rhenser Sprudels zu Rhens bei Coblenz am Rhein. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1902, (38). 23 cm. 1,20 M.

Jüttner, Ferencz. Kritisches zur physikalisch-chemischen Untersuchung der Mineralwässer. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (31-32).

Keurick, Edgar B. The artesian water supply of the City of Winnipeg. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (746-748).

Knudsen, Martin, Forch, Carl und Sörensen, S. P. L. Bericht über die chemische und physikalische Untersuchung des Seewassers und die Aufstellung der neuen hydrographischen

NATURAL WATERS.

Adler, Oskar. Biologische Untersuchungen von natürlichem Eisenwasser. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (431).

Tabellen. Wiss. Meeresunters., Kiel, (N.F.) **6**, Abt. Kiel, 1902, (123-184).

Leather, John Walter. Some excessively saline Indian well waters. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (887-892) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (127-128).

Pleissner, M. Ueber das elektrische Leitungsvermögen natürlicher Wasser. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (143-149).

Schwab, Eduard. Ueber den Gehalt der natürlichen Eisenwässer an gelöstem Eisen an Kohlensäure. Diss. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1902, (30). 22 cm.

Winkler, [Jajos] W. Ueber die Bestimmung des Reduktionsvermögens natürlicher Wasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (419-426).

Woodman, A. G. The significance of phosphates in natural waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (735-743).

WATER ANALYSIS.

Burgess, W. T. Note on a simple apparatus for approximately estimating the colours of waters. London, Anal., **27**, 1902, (291-296).

Causse, H. Sur la recherche des acides gras dans les eaux contaminées. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (343-346); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (481-483).

——— Sur le dosage de l'azote organique dans les eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1520-1522).

Dié. Appareil pour recueillir les échantillons d'eau destinés à l'analyse chimique et à l'examen bactériologique. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (251-252).

Fisher, W. W. On the indirect estimation of alkalies in waters. London, Anal., **27**, 1902, (137-139).

Gawalowski, A. Titrimetrische Härtebestimmung in Trink- und Nutzwasser mittelst wässriger Seifenlösung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, (748-752).

Grahn, E. Staatliche Einrichtungen für Bau und Kontrolle centraler Wasserwerksanlagen in Preussen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (799-801, 816-820, 842-844, 853-856).

Grittner, A. Bestimmung des Kalkes und der Magnesia im Wasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (847-852).

Hofer, Bruno. Ueber eine einfache Methode zur Schätzung des Sauerstoffgehaltes im Wasser. Allg. Fischereiztg., München, **27**, 1902, (408-410).

Irons, Ernest E. Neutralrot bei der Wasseruntersuchung. Centrabl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Referate, 1902, (309).

Jackson, Daniel D. The precipitation of iron, manganese, and aluminium by bacterial action [in waters from filtered or ground sources]. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (681-684).

Kraut, K. Cum grano salis. Die Kali-Industrie im Leine- und Wesergebiet und das Gutachten der Königl. Wissenschaftl. Deputation f. d. Medicinalwesen über die Einwirkung der Kali-Industrie-Abwässer auf die Flüsse. Berlin (A. Seydel), 1902, (IV + 73, mit 2 Taf.). 27 cm. 3 M.

Lévy, Albert. Unification des méthodes pour l'analyse chimique des eaux et de l'atmosphérique. Schweiz. Wochenschr. Chem., **39**, 1901, (37-38).

Miller, N. H. Y. The amounts of nitrogen as ammonia and as nitric acid, and of chlorine in the rain-water collected at Rothamsted. A report to the Lawes Trust Committee. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (88-89).

Naylor, William. The estimation of dissolved oxygen in water. Chem. News, London, **85**, 1902, (259).

Neumann, Zsigmond. Die Analyse des Mineralwassers von Szalatnya. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (145-147).

Pfeiffer, Otto. Ueber das Verhalten des Chlormagnesiums im Flusswasser. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (845-847).

Phelps, Earle B. An apparatus for collecting samples of water at various depths. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **15**, 1902, (229-231).

Rideal, Samuel. The examination of water from some typhoid-polluted wells. London, Anal., **27**, 1902, (245-246).

Roloff, Max. Kritisches über die physikalische Analyse der Mineralquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (964-971, 994-1004).

Schmelck, J. Zur Kenntniss der Leichenverwesung. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (11).

Schumburg, [Wilhelm]. Trinkwassergewinnung und -Beurtheilung unter Berücksichtigung der Dienstvorschriften. D. militärärztl. Kal., Hamburg, **3**, Tl 2, 1902, (51-94).

Thomas, George Edward and Hall, Clarence. New apparatus in water analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (535-539).

Trotman, S. R. and Peters, Harold. The determination of nitrates in water by the indigo carmine test. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (694).

Vaillant, V. Étude géologique et analyses des eaux destinées à l'alimentation de la ville d'Armentières. Lille, Ann. soc. géol., **30**, 1902, (245-252).

Lobeck, Arthur. Beiträge zur chemischen Kenntniss der Flores-Koso. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (59). 21 cm.

Malewski, Konstanty. Matériaux pour la pédologie polonaise. (Polish.) Pam. fizyogr. Warszawa, **17**, II, 1902, (125-133).

Moissan, Henri. Sur les matières colorantes des figures de la grotte de Font-de-Gaume. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1539-1540).

Morange, P. Compte rendu des travaux du Laboratoire d'analyses de la Cochinchine (1898-1901). Rev. écon. Indo-Chine, Hanoi, (n. sér.), **5**, 1902, (167-186).

Neumann, Zsigmond. Ueber die Werthbestimmung der Bestandtheile der Körper von complicirter Zusammensetzung. (Ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (161-167).

Silbermann, Henri. Die Zinnerschwerung. Zgs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (464-465).

Süvern, K. Ueber Haarsurrogate. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (1-2).

Weil, L. Das Zündholz „Repstickor“ I. & J. Pharm. Ztg, Berlin, **47**, 1902, (938).

Windisch, Richard. Ueber Sonnenblumensamenkuchen. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (305-316).

Asbestos.

Schönjahn. Zur Prüfung von Asbestpappen. Gummiztg, Dresden, **16**, 1902, (371-372, 949).

MISCELLANEOUS.

Paessler, J. Gerberei. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (186-188).

Caesar und Loretz. Ergotinum Fromme. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (58-59).

Fahrion, W. Ueber das „Degrasin“. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1261-1263).

Cellulose Materials.

Falck, Ernst. Probenahme von Holzstoff und ähnlichen Stoffen. Zs. öff. Chem., Plauen, **8**, 1902, (153-154).

Griffin, Martin L. Proximate analysis of spent alkaline liquor from the reduction of poplar wood for paper stock, by the soda process, with a description of the method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (235-238).

Hertkorn, J. Ein Beitrag zum Nachweis von Holzstoff in Zellstoff. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (632).

Herzberg, Wilhelm. Papierprüfung. Eine Anleitung zum Untersuchen von Papier. 2., vollst. neubearb. Aufl. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 146, mit 16 Taf.). 23 cm. Geb. 10 M.

Kaiser, Albert. Farbreaction auf Holzstoff. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (335).

Karstens. Einheitliche Trockengewichtsbestimmung von Papierstoffen. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (149).

——— Die Probeziehung von Holzstoff. *Zs. öff. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (47-48).

Neurath, F. Ueber die Untersuchung schwarz gefärbter Baumwolle. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (579-580).

Thörner, Wilh. Probenahme und Wasserbestimmung bei Holzstoff und ähnlichen Stoffen. *Zs. Unters. Nahrungsmittel*, Berlin, **5**, 1902, (303-205).

——— Probenahme von Holzstoff und ähnlichen Stoffen. *Zs. öff. Chem.*, Plauen, **8**, 1902, (183-184).

Whittaker, C. M. Ueber die Untersuchung schwarzgefärbter Baumwolle. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (397).

Winkler, Otto und Karstens, H. Papier-Untersuchung. Wissenswerthes über Papierkauf, Eigenschaften, Bestandtheile und Fabrikations-Material von Papier. Leipzig (Eisenschmidt u. Schulze), 1902, (122, mit Taf.). 23 cm. Geb. 6 M.

Civet.

Hébert, Alexandre. Etude sur la civette. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (997-1000).

Enamel.

Luynes, V. de. Sur l'analyse des glaçures des produits céramiques. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (480).

Glass.

Powell, H. J. *Glass. Encycl. Brit. Suppl.*, London, **29**, 1902, (4).

Glue.

Clayton, E. G. The technical examination of glue. London, *J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (670-675).

Müller, Arthur. Zur Untersuchung von Leim und Gelatine. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (482-487).

——— Bemerkungen zur Leimanalyse. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1237-1241).

Rölfs, [J.]. Gummi arabicum oder Eiweiss? *Pharm. Ztg*, Berlin, **47**, 1902, (406-407).

Roos. Gummi arabicum oder Eiweiss? *Pharm. Ztg*, Berlin, **47**, 1902, (428).

Lithopone.

Amsel. Zur Untersuchung von Lithopone. *Farbenztg*, Dresden, **8**, 1902, (42-43).

Coffignier, Ch. Sur l'analyse de la lithopone. Paris, *Bul. Soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (829-832, 943-947).

Drawe, Paul. Lithopon-Untersuchung. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (175-175).

Kochs, E. und Seyfert, F. Ueber Lithopon. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (802-808).

Pigments.

Clayton, Edwy G. Some analyses of common pigments [zinc-white, Venetian-red and burnt umber]. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (290).

Silk.

Duyk. Monographie des textiles imitant la soie : la soie artificielle, sa recherche dans les tissus. *Ann. chim. analyt.*, Paris, **7**, 1902, (41-85).

Loewenthal, Richard. Neuerungen auf dem Gebiete der chemischen Technologie der Spinnfasern. (ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (752-755).

Sisley, P. Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (544-547, 568-575).

Soot.

Irwin, Wilfrid. The soot deposited on Manchester snow. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (533-534).

Wool.

Matthews, J. Merritt. The action of caustic soda on wool. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (685-687).

Meggitt, Loxley. The sampling and preparation of shoddy, wool dust and similar materials for analysis. [Estimation of nitrogen.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (105-106).

THEORETICAL AND PHYSICAL CHEMISTRY.

7000 GENERAL.

Anorganische Chemie und physikalische Chemie. (ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (155).

IX. Hauptversammlung der deutschen Bunsen-Gesellschaft für angewandte physikalische Chemie in Würzburg vom 8.-10. Mai 1902. (ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (478-481).

IX. Hauptversammlung der deutschen elektro-chemischen Gesellschaft am 9. und 10. Mai 1902 zu Würzburg. (Forts. u. Schluss). Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (509-540, 575-595, 604-623, 638-649, 675-687).

Armstrong, Henry E. Correlation of physical properties and structure. In article "Chemistry." Encycl. Brit. Suppl., **26**, 1902, (708).

Arndt, Kurt. Ueber physikalische Chemie. Berlin, Verh. Ver. Gewerbhl., 1902, Abh., (53-80).

Barus, C[arl]. On geometric sequences of the coronas of cloudy condensation, and on the contrast of axial and coronal colors. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (81-94).

——— On the structure of the nucleus. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **16**, 1902, (633-636).

Batschinski, A. Ueber eine Erweiterung des Begriffes der kritischen Grössen. (Vorl. Mitt.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (629-634).

Baum, M. Das Goldmachen im Lichte alter und neuer Theorien. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (705-710).

Bechtolsheim, Cl. Frhr. v. Die primären Naturkräfte. Vortrag. Berlin (A. Seydel), 1902, (23). 27 cm. 1 M.

Bein, W[illy]. Benetzungsrückstände bei Inhaltsermittlung von Massen. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (199-231).

Billitzer, Jean. Bericht über die IX. Hauptversammlung der deutschen elektro-chemischen Gesellschaft in Würzburg vom 8. bis 10. Mai 1902. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (414-421).

Biustrem, A. G. De l'influence de la composition chimique sur la compacité du métal des lingots. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **LXXVIII**, 4, (partie non-officielle), 1902, (172-185).

Bodländer, Guido. Fortschritte der physikalischen Chemie im IV. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (318-320, 346-348).

——— Fortschritte der physikalischen Chemie im I. Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (533-535, 566-568, 596-599, 659-661).

Danneel, H[einrich]. Verhandlungen der Hauptversammlung der deutschen Bunsengesellschaft für angewandte physikalische Chemie (früher deutsche elektrochemische Gesellschaft) zu Würzburg 1902. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (522-524); Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (537-543). Nachtrag ebenda, **15**, 1902, (657).

Deventer, Ch. M. van. Physikalische Chemie für Anfänger. Mit einem Vorwort von J. H. van't Hoff. 2. Aufl. besorgt v. Ernst Cohen. Leipzig (W. Engelmann), 1901, (VIII + 168, mit 1 Tab.). 21 cm. Geb. 4 M.

Garisch, Paul. Die Vibration im Universum. (Mit besonderer Berücksichtigung der Elektrizität.) Berlin u. Leipzig (Luckhardt), 1902, (57). 23 cm. 1 M.

Golubickij, N. A. La chimie des substances explosives. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (122-138, II).

Hallerbach, Willh. Formeln, Molekulargewichte und procentische Zusammensetzung chemischer Körper. Bonn (C. Georgi), 1902, (III + 108). 22 cm. 2 M.

Hantzsch, Al[r]thur. Strukturisomerie bei Salzen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (484-485).

Hartman, Ch. M. A. On the first plait in van der Waal's free energy surface for mixtures of two substances. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (425-498, with pl.).

Hartmann, Eduard von. Die Weltanschauung der modernen Physik. Leipzig (H. Haacke), 1902, X + 233. 25 cm. 6.50 M.

Jones, Harry Clary. The elements of physical chemistry. . . . New York, London (Macmillan), 1902, XI + 565. 23 cm. 84.

Jordis, E. Einrichtung und Ziele einer Bunsen-Gesellschaft. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (270-272).

Jüptner, Haim von. Grundzüge der Siderologie. Für Hüttenleute, Maschinenbauer u. s. w. sowie zur Benützung beim Unterrichte bearbeitet. Tl. 2. Zusammenhang zwischen thermischer und mechanischer Bearbeitung, Konstitution und Eigenschaften der Eisenlegierungen. Leipzig (A. Felix), 1902, VIII + 408, mit 22 Taf. 23 cm. 18 M.

Köthner, Paul. Selbststrahlende Materie, Atome und Elektronen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1153-1168, 1183-1193).

Koltonovskij, P. Rectification périodique et continue. L'analyse systématique des alcools. (Russe.) Mogilév na Dnèprè, 1902, (124, av. 1 tabl. et dessins). 24 cm.

Konovalov, D. P. Sensibilité de la méthode d'observation de l'apparition des troubles dans les dissolutions des liquides. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 733-735).

Laar, J. J. van. Lehrbuch der mathematischen Chemie. Mit einer Einleitung von H. W. Bakhuis-Roozeboom. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XIX + 224). 22 cm.

Lengfeld, Felix. Some applications to chemistry of J. J. Thomson's work on the structure of the atom. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (639-642).

Levites, S. Ja. Contribution à l'étude du procès de gélatination. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (110-118). (Pr.-verb. 439-441).

Locke, James. The electro affinity theory of Abegg and Bodländer. Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech., No. 35; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (403-410).

Meusel, Eduard. Die Zusammensetzung der chemischen Elemente theoretisch und experimentell unter Beweis gestellt. Liegnitz (C. Seyffarth), 1902, VII + 83. 23 cm. 3 M.

Meyer, Lothar. Grundzüge der theoretischen Chemie. 3. Aufl. neu bearb. v. E[berhard] Rimbach. Leipzig (Breitkopf & Härtel), 1902, (XI + 253, mit 1 Taf.). 23 cm. 5 M.

Meyer, Richard. Probleme der organischen Chemie. (Vortrag.) Natw. Rdsch., Braunschw., **17**, 1902, (1-4, 17-22, 29-31).

Michajlenko, Ja. I. Sur le changement de la concentration des solutions sous l'influence de la force du poids. (Russe.) Kiev, Izv. Univ., **XLII**, 8, 1902, (1-12).

Morgan, J[ohn] Livingston R[utgers]. The elements of physical chemistry. New York (Wiley); London (Chapman & Hall), 1902, X + 352. 19 cm.

Nernst, W[ilhelm]. Ueber die Bedeutung elektrischer Methoden und Theorien für die Chemie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (83-99).

Olivier, Julius von. Was ist Raum, Zeit, Bewegung, Masse? 2. erweit. u. verb. Aufl. München (L. Finsterlin), 1902, (VIII + 153), 26 cm. 2 M.

Ostwald, W[ilhelm]. Bunsen-Gesellschaft? Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (154-155).

——— Les principes de la chimie théorique. Trad. de Th. Korbét. (Russe.) Moskva, 1902, (XIII + 409), 24 cm.

Popov, M. N. Revue de l'histoire de l'évolution de la théorie de la constitution et des opinions théoriques qui en découlent. (Russe.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (111-112, II, Pr.-verb.).

Richards, Theodore William. The significance of changing atomic. Volume II. The probable sources of the heat of chemical combination, and a new atomic hypothesis. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (399-411). [Separate]. 24.5 cm.

——— Die mögliche Bedeutung der Aenderung des Atomvolums. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (169-184).

——— Die Bedeutung der Atomvolume. II. Die wahrscheinliche Wärmequelle chemischer Verbindung und eine neue Atomhypothese. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (597-610).

——— and **Stull, Wilfred New-**some. The universally exact application of Faraday's Law. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (409-413). [Separate]. 24.5 cm.

Rücker, Arthur W. A model of nature. [Reprinted from London Rep. Brit. Ass., 1901]. Washington, D.C., Smithsonian Inst. Rep., **1901**, 1902, (171-191).

Saurel, Paul. On a theorem of van der Waals. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (137-140).

——— On a property of a pressure-volume diagram. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (179-181).

Saurel, Paul. On Clayperon's equation. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (256-258).

——— On a theorem of Le Châtelier. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (277-280).

——— On a theorem of Roozeboom. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (281-283).

——— On the generalization of Clayperon's equation. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (393-400).

Schmidt, G. C. Das Problem der Urmaterie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (177-179, 209-211).

Sebelien, John. Some pages of the modern chemical theories. (Norw.) Beretning om Norges Landbrugshøiskoles virksomhed 1901-1902. Kristiania, 1902, (32). 22 cm.

Stahl, W. Ueber Licht- und elektrische Wellen, Funken- oder Wellentelegraphie, Kathodenstrahlen, Röntgenstrahlen, Bequerelstrahlen, Elektronen und Urmaterie in kurzfasslicher Darstellung. Leipzig (A. Felix), 1902, (38). 22 cm. 1 M.

Stallo, J. B. Die Begriffe und Theorien der modernen Physik. Nach der 3. Aufl. des engl. Originals übers. und hrsg. v. Hans Kleinpeter Mit einem Vorwort von Ernst Mach. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XX + 332, mit Portr.). 20 cm. 7 M.

Thomson, J. J. On bodies smaller than atoms. [Reprinted from Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., August, 1901]. Washington, D.C. Smithsonian Inst. Rep., **1901**, 1902, (231-243).

Traube, I[sidor]. Jahresbericht über die Fortschritte der physikalischen Chemie und Physik im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (747-752).

Vaubel, Wilhelm. Die physikalischen und chemischen Methoden der quantitativen Bestimmung organischer Verbindungen. Bd 1. Die physikalischen Methoden. Bd 2. Die chemischen Methoden. Berlin (J. Springer), 1902, (XIV + 593, XI + 530). 24 cm. 24 M.

——— Ueber die Moleculargrösse des flüssigen Wassers und das Ostwald'sche Verdünnungsgesetz. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (395-398).

Wald, F. Kritische Studie über die wichtigsten chemischen Grundbegriffe. *Ann. Natphilos.*, Leipzig, **1**, 1902, (15-19).

Walker, George W. The application of the kinetic theory of gases to the electric, magnetic and optical properties of diatomic gases. London, *Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (394-398).

Wilson, C. T. R. On the spontaneous ionisation of gases. London, *Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (277-282).

Winther, Chr. The theoretical foundation of analytical chemistry. (Danish.) Kjøbenhavn (Jul. Gjellerup), 1902, (16). 22 cm.

Würfel, Walter. Faraday's Bestreitung der Atomistik. 26. Jahresbericht des Gymnasiums zu Neuahaldensleben. Neuahaldensleben (Druck v. E. Pflanz), 1901, (18). 25 cm.

Allotropy and physical isomerism.

Bruni, Giuseppe. Ueber feste Lösungen. *Sammil. chem. Vortr.*, Stuttgart, **6**, 1901, (415-468).

Chollmann, R. F. La fente des crystallohydrates mixtes. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (9-10, II, Pr.-verb.).

Cohen, Ernst. The enantiotropy of tin (VII). Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (377-378, with 1 pl.) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (438-439, with 1 pl.) (Dutch).

Erdmann, H. Ueber gelbes Arsen. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (176-178).

Gorbov, A. Phasotropie. (Russe.) *St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **35**, 1902, (236-238).

——— Phosphore, allotropie. (Russe.) *St. Peterburg. Dictionnaire Encyclopédique*, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **36**, 1902, (378-382).

Hill, Bruce Vickroy. Ueber die kalorimetrischen Eigenschaften der ferromagnetischen Körper und das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. *Diss.* Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm.

Ludwig, A. Die Schmelzung der Kohle. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (273-281).

Schaum, Karl und Schoenbeck, Friedrich. Unterkühlung und Krystallisation von Schmelzflüssen polymorpher Stoffe. *Ann. Physik.*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (652-662).

Schenck, Rudolf. Ueber den rothen Phosphor. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (351-358).

Smith, Alexander und Holmes, Willis B. Ueber den amorphen Schwefel. (Vorl. Mitt.) Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2992-2994).

Atomic weights and the periodic Law.

Abegg, R. and Bodländer, G. Electro-affinity as a basis for the systematization of inorganic compounds. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (220-228).

Armstrong, Henry E. The classification of the elements. London, *Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (86-94).

——— Periodic system. In article "Chemistry." *Encycl. Brit. Suppl.*, London, **26**, 1902, (708-746).

Beketov, N. N. Le système périodique des éléments de M. Mendeléeff par rapport aux gaz nouveaux. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (432-433, Pr.-verb.).

Biltz, Heinrich. Zur Kenntniss des Perioden-Systems der Elemente. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (562-568).

——— Berichtigung zu der Tabelle über „Periodensystem der Elemente“. Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (4241).

Brauner, B. Position des éléments rares dans le système périodique de M. Mendeléeff. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (142-153).

Kelvin, Lord. On the weights of atoms. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (177-198, 281-301).

Locke, James. Electro-affinity as a basis for the systematization of inorganic compounds. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 90; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (105-117).

———— The periodic system and the properties of inorganic compounds. IV. The solubility of double sulphates of the formula $M_2M(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 95; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (455-481).

Martin, Geoffrey. Note of the mathematical expression of the valency law of the periodic table and the necessity for assuming that the elements of its first three groups are polyvalent. Chem. News, London, **86**, 1902, (64-65).

———— Some remarks on the connection between metals and non-metals. Chem. News, London, **86**, 1902, (295-296).

Ramage, Hugh. A comparative study of the spectra, densities, and melting points of some groups of elements, and of the relation of properties to atomic mass. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, pt. 27, with 2 pl.

Reynolds, J. Emerson. [On certain aspects of the periodic law as modified by recent discovery.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (609-620), with pl.

Stoney, G. Johnstone. On the law of atomic weights. A forecast. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (501-505).

Vincent, C. A. Note on a general numerical connection between the atomic weights. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (477).

Wilde, Henry. On the atomic weights and classification of the elementary gases, neon, argon, krypton and xenon. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 14, (1-5, with pl.).

———— Sur la classification et les poids atomiques du néon, de l'argon, du krypton et du xénon. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (770-772).

Constitution of matter, etc.

Brinkworth, James Hancock and Martin, Geoffrey. On the heatless condition of matter: being an extension of the kinetic theory. Chem. News, London, **85**, 1902, (194-195).

Stanley, H. An infra-gaseous state of matter. Chem. News, London, **85**, 1902, (217).

Energetics.

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik. II. Hermann von Helmholtz und die Erhaltung der Energie. Berlin (M. Krayn), 1902, (X + 59 - 236), 24 cm. 3,50 M.

Tscheuschner, C. Die philosophisch-geschichtlichen Voraussetzungen der Energetik. (Berner Studien zur Philosophie . . . Bd. 30.) Bern (Sturzenegger), 1901, (II + 49).

Siegrist, Joseph. Chemische Affinität und Energieprinzip. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (137-158).

Constitution and isomerism of inorganic compounds.

Blix, Martin. Ueber das Borimid $B_2(NH)_3$ und seine Stellung unter den verwandten anorganischen Verbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (36). 22 cm.

Bodländer, G[uido]. Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpeter-Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (99-102).

———— und **Sackur, O.** Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpeter-Säure. Erwiderung an Hrn. O. Kähling. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1255).

———— und **Storbeck, O.** Beiträge zur Kenntnis der Cuproverbindungen I. II. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (1-41, 458-476).

Hantzsch, A[rthur]. Ueber die Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (289-324).

——— Zur Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (338-341). [D 0100 7150].

Hofmann, K[arl] A. Fortschritte der anorganischen Chemie im IV. Vierteljahre 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (211-214).

——— Neuere Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (75-77, 107-109).

——— Neuere Fortschritte der anorganischen Chemie. Chem. Zs. Leipzig, **1**, 1902, (468-470, 499-501, 532-533).

Jander, Fritz. Ueber einige komplexe Merkurisalze. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (48). 22 cm.

Jenny, Alexander. Ueber Isomerien bei Kobalttetramminen; nebst einem Anhang: Versuche zur Darstellung von Metallammoniakverbindungen der sulfarsenigen Säure. Diss. München (Druck v. Kastner u. Lossen), 1902, (43, mit 1 Taf.). 22 cm.

Jordis, Eduard. Ueber complexe Verbindungen des Antimons und anderer Metalle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (632).

Knits, R. Sur l'acide sulfurique et son obtention par la méthode de contact. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (69-83, II, 85-108, II, avec 2 pl.).

Kühling, O[tto]. Ueber die Stärke der Salz- und Salpeter-Säure. Erwiderung an die HHrn. O. Sackur und G. Bodländer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (678-680).

——— Ueber die relative Stärke der Salz- und Salpetersäure und das Verhalten der letzteren gegen Jodkaliumlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1257-1261).

Küster, F[r.] W. Beiträge zur Chemie der Sulfide. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (121-126).

(p-3218)

Ley, H[einrich] und Schaefer, K. Beiträge zur Chemie des Quecksilbers III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1309-1316).

Meyer, Julius. Ueber die Polyhalogenverbindungen der Erdalkalien. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (113-121).

——— Zur Kenntnis des Selen. I. Ueber Phosphorselenverbindungen. Zs. anorg. Chem. Hamburg, **30**, 1902, (258-264).

Peters, Harold. . . . The configuration of the iodine atom. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1350-1361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (184). [2000].

Pfeiffer, P[aul]. Die Halogenosalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (191-231).

——— Tetraquodipyridinchromsalze. (Beitrag zur Chemie der Aquosalze I.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (401-436).

Pisarževskij, L. V. L'état de quelques hyperacides dans la solution. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. (976).

Scharizer, Rudolf. Beiträge zur Kenntniss der chemischen Constitution und der Genese der natürlichen Eisensulfate. III. 4. Das saure Ferrisulfat $[\text{HO}]_6\text{Fe}_2\text{S}_4\text{O}_{12} + 6 \text{ aq.}$ Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (345-356).

Vorländer, D[aniel]. Ueber die Beziehung des Wasserstoffs zu ungesättigten Elementen und Elementgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1845-1846).

Wiesler, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (55). 22 cm.

Constitution and isomerism of organic compounds.

Anschütz, Richard. Die Berechnung der Zahl der Klassen mehrwerthiger gesättigter Alkohole und ihrer Oxydationsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3457-3463).

Aschan, Ossian. Zur Stereochemie der alicyclischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3389–3399).

Bamberger, Eug. und **Rüst**, Ernst. Zur Umlagerung der Nitroparaffine. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., **35**, 1902, (45–53, 856).

Baud, Achille. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. Thèse sc. Genève, 1900–1901, (49, av. 3 pl.). 8vo.

Bülow, Carl und **List**, Georg. Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. II. o-Toluyldiamin $[\text{CH}_3 : \text{NH}_2 : \text{NH}_2 = 1 : 3 : 4]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (185–192).

——— Ueber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituierter Diamine. III. p-Toluyldiamin $[\text{CH}_3 : \text{NH}_2 : \text{NH}_2 = 1 : 2 : 5]$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (681–688).

Busch, M[ax]. Ueber Umlagerungen in der Urazolreihe. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (973–976).

Coehn, Alfred. Ein Beitrag zur Oxoniumtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2673–2677).

Dimroth, Otto. Isomerie bei den α -Triazolverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1038–1047).

Erlenmeyer, E[nil] jun. Ueber cis-transisomere α -Oxo- und α -Hydroxylactone und die Selection bei dem Aufbau von Verbindungen mit mehreren asymmetrischen Kohlenstoffatomen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1935–1943).

Fischer, Emil und **Slimmer**, Max. Ueber asymmetrische Synthese. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (567–610).

Glimm, Engelhardt. I. Ueber die Constitution formaldehydschwefligsaurer Salze. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (44). 22 cm. 1.20 M.

Graebe, C. Ueber die Stereochemie des Benzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (526–531).

Guye, Ph. A. et **Baud**, Achille. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. Arch. Sci. Phys., Genève, **11**, 1901, (449–471, av. 1 fig. et 2 pl., 537–556).

Hantzsch, A. Affinitätsconstanten einiger Nitramine und Isonitramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (265–268).

——— Ueber structurisomere Quecksilber-Cyanurate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2717–2723).

——— und **Desch**, Cecil H. Ueber farbige organische Ferriverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (1–31).

——— und **Horn**, Arthur. Zur Isomerie quaternärer Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (883–888).

——— und **Pohl**, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primären Nitrosaminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2964–2980).

——— und **Voegelen**, E. Charakteristik von Pseudosäuren durch Leitfähigkeit in wässrigem Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1001–1009).

Harries, C[arl]. Ueber den Succindialdehyd. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1183–1189).

Hartwall, Gösta. Zur Kenntniss der optischen Doppelisomerie. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3399–3400).

Helkenberg, Heinrich Wilhelm Ernst. Beiträge zur Bestimmung der Constitution zweier Isomerer der Crotonsäuren. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (31). 22 cm.

Holzmann, Hermann. Ueber die Isomerieerscheinung bei den Thiosemicarbaziden. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1902, (63). 22 cm.

Ipatjev, V. N. Nouvelles expériences sur la décomposition des alcools sous l'influence de différents agents de contact. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (5–7, II, Pr.-verb.).

Jacobson, P. Bemerkungen zur Stereochemie bicyclischer Systeme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3984–3988).

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (3. Mitt.) [Charakteristisches Leuchtvermögen unter der Einwirkung von Tesla-Strömen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3668–3673).

Knipscheer, Hermanus Marius. Intramoleculare Atomumlagerung bei den Azoxybenzolen und Derivaten [hervorgerufen durch Erwärmung auf 200°; allein und mit Essigsäureanhydrid und anderen Reagentien und durch die Einwirkung des direkten Sonnenlichtes]. Amsterdam (Coop. drukkerij „Plantijn“), 1902, (75). 23 cm.

— Intramolecular rearrangement of atoms in azoxybenzene and its derivatives [either by means of raising the temperature to 200° C or by the addition of acetic anhydride or by the influence of direct sunlight]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (51–53) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (50–52) (Dutch).

Knoevenagel, E[mil]. Zur Kenntniss der Natur der Doppelbindungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (147–150).

Kondakow, I[van]. Zur Frage über die Isomerisation ungesättigter Alkohole und gesättigter Glykole. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (469–470).

— Zur Frage über die isomeren Verwandlungen in der Thuyli-reihe und zur Constitution des Thujons. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (720–724).

Kronstein, A. Zur Kenntniss der Polymerisation. [1. Mitt. Polymerisation des Styrols und der Cyansäure.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4150–4153).

— Zur Kenntniss der Polymerisation. [2. Mitt. Mesomorphe Polymerisation. (Typus: Styrol.)] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4153–4157).

Lutz, O. Ueber einige Fälle von Sauerstoffwanderung in der Molekel. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2460–2466).

— Ueber einige Fälle von Sauerstoffwanderung in der Molekel. II. Einwirkung von Ammoniak auf alkylsubstituierte Monobrombernsteinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4369–4377).

(D-3218)

McKenzie, Alex. The resolution of β -hydroxybutyric acid into its optically active components. London, J. chem. Soc., **81**, 1902, (1402–1412); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (185–186). [1310 8040].

Marckwald, W. Ueber die Stereochemie des Benzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (703).

Markovnikov, V. V. Application de la théorie de l'influence réciproque à l'explication des propriétés du triphénylméthyl. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **34**, 1902, (140–141, II. Pr.-verb.)

Marsh, James E. The stereochemical formulæ of benzene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (961–964); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (164).

M[eyer], E[rnst] v. Ueber Isosalicylsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (304).

Mohr, Otto. Ueber zwei stereoisomere 2,5-Dibromhexane und ihre Kondensationsprodukte mit Dinatriummalonsäureester und mit Cyankalium. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1901, (43). 22 cm.

Neuberg, C. und Wohlgemuth, J. Ueber das Verhalten stereo-isomerer Substanzen im Thierkörper. 1. Mitt. Ueber das Schicksal der 3 Arabinosen im Kaninchenlebe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, 41–69.

Noelting, E. Ueber Ringbildungen aus peri-Derivaten des Naphthalins. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (5).

Oechslen, Robert. Ueber cyklische asymmetrische Ammoniumsalze mit besonderer Berücksichtigung der Isomeriefolge und der Doppeldissoziation. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (68). 23 cm.

Perkin, W. H., jun. Die synthetische Darstellung von Kohlenstoffringen. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2091–2129).

Piloty, O. Ueber einen Zusammenhang der Bisnitrosylverbindungen mit den Nitrosokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3090–3093),

Rabe, Paul. Ueber die vermeintliche Scheidung der beiden desmotropen Formen des Acetessigesters durch Herrn R. Schiff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3947-3952).

Reychler, A. Sur la stéréochimie de l'azote. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (974-979).

——— La stéréochimie de l'azote et le pouvoir rotatoire du *d*-camphre-sulfonate de la méthyléthyl β -naphthylamine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (979-982).

Schmidt, Julius. Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylen-nitrosit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2323-2335).

——— Polymerie beim Trimethyläthylen-nitrosat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2336-2342).

——— Ueber Trimethyläthylen-nitrosit. — Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3737-3740).

——— Polymerie und Desmotropie beim Trimethyläthylen-nitrosochlorid (2-Chlor-3-nitroso-3-methylbutan). Zum Theil mitbearbeitet von P[atric] C. Austin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3727-3737).

Schultz, Gust. A. W. v. Hofmanns Tischrede bei der Kekuléfeier. [Betr. Benzoltheorie.] Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (231-233).

Silva, Giuseppe. Recherches sur la stéréoisomérisation des quinoneoximes. Thèse sc. Lausanne, 1900-1901, (45). 8vo.

Skraup, Zdenko H[ans]. Ueber den Einfluss der Brückenbindungen auf die Asymmetrie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3981-3984).

Smits, A. Ueber die racemische Natur der i-Urninsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (339-347). [1320].

Stiegel, Reinhold. Ein Beitrag zur Kenntnis der tautomeren Formen des Methenbisacetylacetons. Diss. Leipzig (Druck von J. Klinkhardt), 1901, (31). 20 cm.

Tiffeneau, [M.] Sur la migration phénylique du phényléthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1505-1507).

Ulrich, Harry. Ueber molekulare Umlagerungen acetylierter Phenole. Diss. Greifswald. Berlin (Druck v. O. u. F. Klett), 1902, (65, mit 1 Taf.). 22 cm.

Vaubel, Wilhelm. Die Frage nach der Configuration des Benzolkerns. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (244-245).

Vorländer, Daniel. Kohlenstoff-doppelbindung und Carbonyl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (66-98).

Wedekind, Edgar. Neuere Forschungen auf dem Gebiete der optischen Isomerie. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (348-352).

——— Sur une nouvelle isomérisation de l'azote asymétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1356-1359).

——— Ueber Modelle zur Demonstration der Stereoisomerien des Stickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (500-501).

Werner, A. Ueber die Constitution der Oxoniumsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **322**, 1902, (296-351).

Widman, Oskar. Ueber Desmotropie zwischen Acetyl- und Oxvinylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1153-1159).

Valency.

Baeyer, Adolf und Villiger, Victor. Ueber die basischen Eigenschaften des Sauerstoffs. (3 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1201-1212).

Baur, E. Allgemeiner Bericht über Sauerstoffactivirung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (53-59).

Bredig, G. Bemerkung zu der Abhandlung des Hrn James Walker über Sauerstoffbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (271-272).

Browning, K. C. Bemerkung über den vierwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (93).

Edinger, Albert und Ekeley, John B. Ueber die basischen Eigenschaften des Schwefels. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (96-98).

Erlenmeyer, Emil, jun. Ueber die sogenannte Theorie der Partialvalenzen. *J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.),* **65**, 1902, (346-364).

Henrich, Ferdinand. Zur Geschichte der Natur der Radicale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1773-1777 und 3426-3428).

Hinrichsen, F. Willy. Ueber den gegenwärtigen Stand der Valenzlehre. *Samml. chem. Vortr., Stuttgart,* **7**, 1902, (189-282).

Kehrmann, F. Zwei Berichtigungen [zu F. Kehrmann und F. Wenzel: Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs etc. Diese Ber. **34**, 1901, (3815-3819) und E. Börnstein: Ueber einen besonderen Fall von sterischer Hinderung. Diese Ber. **34**, 1901, (4348-4351)]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (622).

Martin, Geoffrey. Some remarks on A. Bach's paper, "The Mechanism of the Action of Peroxide of Hydrogen on Permanganic Acid" in so far as it involves the question of the valency of hydrogen. *Chem. News, London,* **86**, 1902, (50-51). [0360].

——— Valency and radio-activity. *Chem. News, London,* **85**, 1902, (310-311).

Meyer, Richard. Ueber die basischen Eigenschaften und die Valenz des Sauerstoffs. *Natw. Rdsch., Braunschweig,* **17**, 1902, (480-482, 496-498).

Sackur, O. Ueber die basischen Eigenschaften des vierwerthigen Sauerstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1242-1252).

Spiegel, L. Ueber Neutralaffinitäten. (Vorl. Mitt.) *Zs. anorg. Chem., Hamburg,* **29**, 1902, (365-370).

Stanley, H. Valency of oxygen and the halogens. *Chem. News, London,* **85**, 1902, (133-134).

Vorländer, D[aniel]. Ueber die Natur der Radicale. *Liebigs Ann. Chem., Leipzig,* **320**, 1902, (99-121).

——— Ueber die sogenannte negative Natur der ungesättigten Radicale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2309-2313, 4142-4146).

Walden, P. Ueber den mehrwerthigen Sauerstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1764-1772).

——— Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018-2031).

Wedekind, Edgar. Ueber einige cyclische quartäre Ammoniumsalze (7. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

——— Ueber die Natur der Radicale. *Liebigs Ann. Chem., Leipzig,* **323**, 1902, (257-264).

——— Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

Werner, A. Ueber Haupt- und Nebenvalenzen und die Constitution der Ammoniumverbindungen. *Liebigs Ann. Chem., Leipzig,* **322**, 1902, (261-296).

——— Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete. *Chem. Zs., Leipzig,* **1**, 1902, (214-217, 242-246, 275-278).

——— Die neueren Forschungen auf organischem Gebiete bis Ende Februar 1902. *Chem. Zs., Leipzig,* **1**, 1902, (470-473, 501-503).

Phase Rule and Equilibrium.

(See also 7050, CHEMICAL EQUILIBRIUM).

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. A representation in space of the regions in which the solid phases which occur are the components when not forming compounds. Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.,* **5**, [1902], (279-283, with 1 pl.) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.,* **11**, [1902], (276-280, with 1 pl.) (Dutch).

——— Equilibria of phases in the system acetaldehyde + paraldehyde with and without molecular transformation. Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.,* **5**, [1902], (283-288) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.,* **11**, [1902], (280-284) (Dutch).

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illeml]. On the vapour-tension of saturated salt-solutions and their relation to the absorption of water by melted silicates or of oxygen by melted metals. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (371-377) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Acad. Wet., **10**, 1902, (350-357) (Dutch).

——— Tin amalgams. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Acad. Wet., **11**, [1902], (420-423) (Dutch).

——— On the melting of binary solid mixtures by cooling. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (636-639) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akd. Wet., **10**, 1902, (727-730) (Dutch).

Bancroft, Wilder D. Limitations of the mass. law. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (190-192).

Bemmelen, J[acob] M[arten] van. Action of water on antimony chloride. (Dutch.) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (374-378).

Berdel, Eduard. Beitrag zur Kenntnis der Legierungen. Diss. Erlangen (Druck v. F. Junge), 1902, (38, mit 12 Taf.). 27 cm.

Boks, Albert Johan. Mixed crystals of Ammonium- and Thalliumnitrate. (Dutch.) Leeuwarden, (Co-operatieve Handelsdrukkerij), 1902, (64, with 1 pl.). 22 cm.

Bruni, Giuseppe. Ueber feste Lösungen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **6**, 1901, (415-468).

Drewitz, C. Ueber einige physikalische Eigenschaften von Legierungen, die durch Einschmelzen und durch hohe Drucke aus Pulvern hergestellt sind. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, 46, mit 1 Taf.). 22 cm.; Berlin, Verh. Ver. Gewerbhl., **81**, 1902, Abh., (325-338).

Gerčik, I. Sur l'équilibre des systèmes naphthaline-iodoforme. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 843-844).

Hartman, Ch. M. A. On the first plait in van der Waal's free energy surface for mixtures of two substances. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (425-498, with pl.).

Heycock, C. T. and Neville, F. H. On the constitution of copper-tin alloys. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (320-329).

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkrystalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (560-576).

——— Die Doppelsalze von Magnesiumsulfat und Zinksulfat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (577-580).

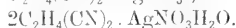
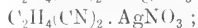
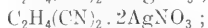
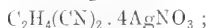
Ketner, C. H. Gleichgewichte im System: Natriumkarbonat, Aethylalkohol und Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (641-690).

Kuenen, J. P. Simple proof of Gibbs phase rule. Edinburgh, Proc. R. Soc., **23**, 1901, (317-318).

Lumsden, John S. The equilibrium between a solid and its saturated solution at various temperatures. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (363-372); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31-32).

Meerburg, P. A. Beitrag zur Kenntnis der Gleichgewichte in Systemen dreier Komponenten, wobei zwei flüssige Schichten auftreten können. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (641-688).

Middelberg, Walter. Equilibria in the system: succinonitrile, silvernitrate, water. New compounds:



(Dutch). Baarn (H. J. den Boer), 1902, (114, with 4 pl.). 24 cm.

Petrenko-Kritčenko, P. I. Nouvelles recherches sur les vitesses d'action des cétones cycliques avec la phénylhydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (42, II, Pr.-verb.).

Saurel, Paul. The fundamental equation of a multiple point. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (170-178).

——— On the phase rule. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (401-403).

Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert]. Tensions de vapeur de mélanges ternaires. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **7**, [1902], (99-265).

Trevor, J. E. Note on the fundamental equations of multiple points. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (259-260).

van't Hoff, J[acob] H[einrich]. Acht Vorträge über physikalische Chemie, gehalten auf Einladung der Universität Chicago . . . Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (81). 23 cm. 2,50 M.

——— Die Phasenlehre. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4252-4264).

——— L'équilibre chimique dans les systèmes des gaz et des solutions étendues. Trad. du français sous la rédaction de A. N. Choukareff. (Russe.) Moskva, 1902, (114). 24 cm.

——— Zine, Gips und Stahl von phisikalisch - chemischen Standpunkt. (Russ.) Chimik, Vilina, **II**, 12-13, 1902, (309-319).

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. On the conditions for the occurrence of a minimum critical temperature for a ternary system. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (225-235) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (285-294) (Dutch).

——— Ternary systems. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (448-463, 534-560, 681-694); **5**, [1902], (1-21, 121-139) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (544-560, 665-686, 862-876); **11**, [1902], (88-109, 224-243) (Dutch); Haarlem Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), **7**, [1902], (343-442) (French).

——— Condensation of gases. Encycl. Brit. Suppl., London, **27**, 1902, (183).

Zeleneckij. Sur l'équilibre des systèmes aniline-naphtaline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 844-845).

7050 CONDITIONS AND LAWS OF CHEMICAL CHANGE.

General.

Armstrong, Henry E. The conditions determinative of chemical change . . . London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (99-109).

——— Nature of chemical change. In article "Chemistry." Encycl. Brit. Suppl., London, **26**, 1902, (708-746).

Bruner, Ludwik. Sur le mécanisme des réactions chimiques. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (601-610, 625-629).

Chattaway, F. D. and **Wadmore**, J. M. The Cloëz reaction. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (56-57).

Flavickij, F. M. Sur la réaction des substances solides dans les mélanges refroidis. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (62, II, Pr.-verb.).

Foerster, F[riedrich] und **Müller**, Erich. Zur Theorie der Einwirkung der Halogene auf Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (921-926).

Hargreaves, W. A. Notes on some small explosions. Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict., **2**, 1902, (97-100).

Heydweiller, Adolf. Bemerkungen zu den Gewichtsänderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (425-426).

Manchot, W[ilhelm]. Zur Theorie der Oxydationsprocesse. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (93-104).

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung fester Körper auf einander. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (526-527).

Rohland, Paul. Ueber einige Reactionen von Stoffen im festen Aggregatzustande. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (225-227).

Schaer, Ed[uard]. Ueber „activirende“ Wirkungen von reducirenden Substanzen und colloidalen Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydirende Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (32-82).

Whitney, W[illi] R. und Ober, J. E. Ueber die Ausfällung der Kolloide durch Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (630-634).

Young, S. W. On the inhibition of chemical reactions by foreign substances. I. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (297-327).

Inorganic.

Oxidation.

Bach, A. Ueber das Verhalten der Chromsäure gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (872-877).

Luther, R[obert]. Elektromotorisches Verhalten des Ozons. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (645-649).

Manchot, W[ilhelm]. Ueber Peroxyd-bildung beim Eisen. (Unter Mitwirkung von O. Wilhelms.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (105-124).

——— und **Wilhelms, O.** Peroxydation der Chromverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (125-128).

Richards, T[heodore] W[illiams] und Archibald, E. H. Die Zersetzung von Quecksilberchlorür durch gelöste Chloride. Ein Beitrag zur Kenntnis konzentrierter Lösungen. [Übersetzung]. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (385-398).

Organic.

Armstrong, Henry E. and Lowry, T. Martin. Studies of the terpenes and allied compounds. The sulphonation of camphor. III. The optical inversion of camphor and the mechanism of hetero- and meso- sulphonation, of homo- and hetero- bromination, and of dehydration. London, J. Chem. Soc., **31**, 1902, (1469-1475).

Behr, Georg Freiherr von. Einfluss von Zusätzen auf die Hydrolyse von Natriumphenolatlösungen bei der Siedetemperatur. Diss. Gießen (Druck v. Heppeler u. Meyer), 1902, (38). 22 cm.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. On the influence of different atoms and atomic groups on the . . . [oxidation] of aromatic sulphides . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (264-266) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (316-318).

Böttger, W. und Kötze, A[rthur]. Zur Kenntniss der Reaction zwischen Chloralhydrat und Alkali. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (481-499).

Bruner, L[udwik]. Recherches dynamiques sur la bromuration du benzène. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (162-170).

Bugarszky, István. Ueber die Wirkung von Brom auf die wässrige Lösung von Acetaldehyd. (Ungarisch.) Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (400-728).

Dimroth, Otto und Zoeppritz, Rudolf. Zur Kenntniss der Condensationsreaction zwischen aromatischen Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (984-992).

Hale, F. E. Die Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse von Stärke und Dextrinen. [Übersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (100-126). [0390].

Hantzsch, A. Ueber die Spaltung der Diazoniumsalze durch Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (998-1001).

——— und **Barth, Ad.** Charakteristik von Pseudosäuren durch abnorme Beziehungen zwischen der Affinitätsconstante und der Hydrolyse ihrer Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (210-226).

Heckel, Wilhelm. Ueber das Verhalten des Benzhydrols und Benzoinis bei höheren Temperaturen. Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch), 1902, (51). 22 cm.

Ipatiew, W[ladimir]. Pyrogenetische Contactreactionen organischer Verbindungen. [2. und 3. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1047-1064).

Kahn, Robert. Ueber die Aufspaltung von Säureanhydriden durch Alkohole und Alkylate und den Mechanismus der Esterbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3857-3883).

Klages, August und Storp, W. Ueber den Einfluss von Alkylgruppen auf die Reaktionsfähigkeit halogenierter Benzole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **65**, 1902, (564-578).

Krasuskij, K. Les recherches des isomérisations qui se produisent au moyen des oxydes organiques. (Russe) St. Peterburg, 1902, (117). 24 cm.

——— Sur le mécanisme de l'isomérisation des α -oxydes. (Russe.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (556-575).

Kügelgen, Fr[anz] von. Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (781-783).

Lapworth, Arthur, and Hann, A. C. Osborn. The mutarotation of camphorquinonehydrazone and mechanism of simple desmotropic change. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1508-1519) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (146-147) [abstract].

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in alkoholischer Lösung durch Natriumamalgam. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (399-439).

Lünder, Ernst Ueber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Aldehyde und Ketone. Diss. Greifswald (Druck v. H. Adler), 1902, (56). 22 cm.

Neumann, B[ernhard]. Die Reaktionsgleichung bei der Calciumcarbid-Reduktion. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (772-775).

——— Die Calciumcarbid-Reduktionen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (939).

Schmidt, Julius. Ueber den Einfluss der Kernsubstitution auf die Reaktionsfähigkeit aromatischer Verbindungen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **7**, 1902, (283-376).

Wade, John. The constitution of the metallic cyanides as deduced from their synthetic interactions: the constitution

of hydrogen cyanide. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1596-1617) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (65-67) [abstract].

Catalysis..

Baur, E[mil]. Notiz über Cerperoxyd. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (251-257).

Bredig, Georg and Ikeda, Kikunaye. [Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte] (Japanese.) Tōkyō, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (425-477); Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1-68).

——— und **Walton, J. H., jun.** Die Jodionen-Katalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (114-119).

Bruner, [Ludwik]. Sur le mécanisme de l'action catalytique de l'iode dans la bromuration du benzène. (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A, **43**, 1902, (78-98).

——— Über den Mechanismus der katalytischen Wirkung von Jod bei der Bromsubstitution. (Polish). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (181-200).

Conroy, James T. Catalysis and its applications. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (302-312).

——— Katalyse und ihre Anwendungen. (Russ.) Chimik, Vil'na, **II**, 25, 26, 27, 1902, (618-625, 633-643, 651-663).

Euler, Hans. Ueber die Reaction zwischen Aminen und salpetriger Säure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (292-304).

Fuchs, Julius. Ueber Wasserstoffabspaltung aus Dihydrolutidinikarbonsäureester durch Erhitzen bei Gegenwart von Palladiummohr sowie eine Umlagerung desselben Esters mittels konzentrierter Salzsäure. Diss. Heidelberg (Druck v. E. Geisendörfer), 1902, (55). 22 cm.

Haagen, E. Der Bleikammerprocess im Lichte der physikalisch-chemischen Theorien. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (583-585, 658).

——— Zur Theorie des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1135-1138).

Jones, Harry C[lary]. The effect of certain poisons on inorganic ferments. The Johns Hopkins Hospital Bulletin, **13**, No. 134, May, 1902, (96-100). [Separate.] 23.5 cm.

Keppeler, Gustav. Anschauungen über den Schwefelsäurecontactprocess. (Vorl. Mitt.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (809-811).

Knietsch, R. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (6-12, 34-41, 64-72). Berichtigung. Ebenda, (106).

Lunge, G. Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (145-154).

——— Zur Theorie des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (581-583).

——— Erklärung [betr. Theorie des Bleikammerprocesses]. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (931).

——— und **Pollitt, G. P.** Zur Darstellung von Schwefelsäureanhydrid durch die Contactwirkung von Eisenoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1105-1113).

McIntosh, D. Inorganic ferments. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (15-44).

Meyer, Theodor. Zur Theorie und Praxis des Bleikammerprocesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (278-281).

Noyes, A[rthur] **A**[mos] and **Sammet, G. V.** Lecture experiments illustrating various types of catalytic action. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (498-515).

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (313-322); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (181-202).

Price, T. Slater. Notiz über die Wirkung von colloidalem Platin auf Peroxydschwefelsäure und ihre Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (291-294).

Riedel, Fr. Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902.

Rohland, Paul. Ueber die Ursachen der Beeinflussung der Hydrationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reaktionen durch positive und negative Katalysatoren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (437-444).

Ruff, Otto. Die katalytische Wirkung des Aluminiumchlorids bei den Reactionen des Sulfurylchlorids (Dissociationskatalyse). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4453-4470).

Roth, Walter. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (273-275, 305-306).

Sackur, Otto. Zur physikalischen Chemie der Schwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle **8**, 1902, (77-82).

Steger. Das Contactverfahren zur Schwefelsäuredarstellung im Hüttenbetriebe. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (506-530).

Tanatar, S[evastian]. Katalyse des Hydroxylamins und Hydrazins. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (474-480).

Chemical Equilibrium.

(See also 7000 PHASE RULE).

Bancroft, Wilder D. Limitations of the mass law. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (190-192).

Bemmelen, J[acob] **M**[aarten] van. Action of water on antimony chloride. (Dutch.) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (374-378).

Brown, Adrian J. Enzyme action. [Velocity of inversion of cane sugar.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1901, (373-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (41).

Brown, Horace T. and **Glendinning, T. A.** The velocity of hydrolysis of starch by diastase, with some remarks on enzyme action. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (388-400); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (43).

Dawson, H. M. and Grant, F. E. A method of determining the ratio of distribution of a base between two acids. London, J. Chem. Soc., **81**, 1901, (512-521); [abstract], London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (68-69).

Findlay, Alexander. Preliminary note on a method of calculating . . . the equilibrium constants of chemical reactions. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (471-478).

Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung von Azofarbstoffen. Diss. Heidelberg (Druck v. K. Rössler), 1902, (63). 22 cm.

Markovnikov, V. V. Principe d'équilibre chimique. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (918-934).

Mittasch, Alwin. Ueber die chemische Dynamik des Nickelkohlenoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (1-83).

Rutten, G[erardus] M[arie]. Das System Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser. Mitgeteilt durch J[akob] M[aarten] van Bemmelen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (342-405, mit 3 Taf.).

Shepherd, E. S. Alloys of lead, tin, and bismuth. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (519-553).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Gleichgewichtsverhältnisse der isomeren der Diazoamidverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1209-1211).

Winteler, F. Die Bildung des Chlorkalks unter Zugrundelegung des Massenwirkungsgesetzes. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (773-780).

Velocity of Reaction.

Arndt, K. Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit des Ammoniumnitrits. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (157-161).

Bischoff, C. A. and Hedenström, A. von. Verseifungsgeschwindigkeiten von Arylestern und Benzylestern zweibasi-

scher Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4094-4099).

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [The velocity of] the intramolecular rearrangement . . . [of acetylchloroanilide into p. chloroacetanilide in acetic acid-solution and the influence of water, hydrochloric acid and alcohol]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (359-362) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (378-381) (Dutch).

— [The velocity of] the intramolecular rearrangement . . . [of acetylchloro(bromo-) anilide into p. chloro(bromo-) acetanilide under the influence of sunlight and of acids] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (178-182) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (159-163) (Dutch).

Brode, J. Die Gesetze vom chemischen Gleichgewicht und den Reaktionsgeschwindigkeiten und ihre Anwendung auf die Fabrikation des Schwefelsäureanhydrids. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1081-1089).

Bugarszky, István. Ueber die Geschwindigkeit der gegenseitigen Einwirkung von Brom und Aethylalkohol. (2-te Mitth.) (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (1-5, 17-20).

Cain, John Cannell and Nicoll, Frank. The rate of decomposition of diazo-compounds. Part I. Diazo-compounds of the benzene series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1412-1441); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (186).

Drucker, K. Zur Frage der Auflösungsgeschwindigkeit. Antwort an die Herren Bruner und Tolloczyko. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (459-463).

Euler, Hans. Zur Theorie der chemischen Reaktionsgeschwindigkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (498-503).

Goldschmidt, Heinrich and Keller, Hans. Dynamische Untersuchungen über die Bildung der Azofarbstoffe. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3534-3549).

Jones, Humphrey Owen and Richardson, Owen Willans. [Rate of formation of pyruvic acid phenylhydrazone and of pyrazolonecarboxylic acid by the decomposition of oxalacetic acid phenylhydrazone.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1156-1157).

Menšutkin, N. A. Sur les vitesses de combinaison du pyridine, piperidine, quinoline et isoquinoline avec les bromhydrines. (Russe.) St. Petersburg Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 238-239).

——— Sur les vitesses de combinaison de quelques combinaisons hétérocycliques avec les bromhydrines. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (411-422).

Meyer, Fr. Verlangsamte Verbindung von Säuren und Basen. Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (92-93).

Mills, William Hobson and Easterfield, Thomas Hill. [Relative rates of esterification of the two dibenzoylmesitylenic acids.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1318-1319); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (168-169).

Müller, Wolf. Ueber die Zersetzungsgeschwindigkeit der Brombernsteinsäure in wässriger Lösung. Habilitationsschr. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1902, (22). 23 cm.

Petit, P. Sur l'inversion du saccharose. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (111-112).

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenious acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (365-398).

Rohland, Paul. Ueber die Ursachen der Beeinflussung der Hydratationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reaktionen durch positive und negative Katalysatoren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (437-444).

Rozenfeld-Frejberg, M. Contributions à l'étude de la vitesse de formation des éthers simples. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (422-430).

Richards, Theodore William and Stull, Wilfred Newsome. The speed and nature of the reaction of bromide upon oxalic acid. Boston, Mass., Proc., Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (321-337) [Separate]. 24.5 cm.

Smits, A[ndré] and Wolff, L[udwig] K[arl]. The velocity of . . . [the reaction $2\text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{C}$]. Amsterdam. Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, 1902, (493-499) (Dutch).

Wilderman, Meyer. On chemical dynamics and statics under the action of light. [Velocity of combination of carbon monoxide and chlorine in light.] [Abstract] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (66-74).

——— On the velocity of reaction before complete equilibrium and the point of transition are reached, etc. Parts II and III. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (270-277, 468-489).

7100 MASS PROPERTIES.

Atomic Volumes.

Richards, Theodore William. The significance of changing atomic volume II. The probable sources of the heat of chemical combination, and a new atomic hypothesis. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (399-411). [Separate]. 24.5 cm.

——— The significance of changing atomic volume. III. The relation of changing heat capacity to change of free energy, heat of reaction, change of volume, and chemical affinity. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (293-317).

——— Die mögliche Bedeutung der Aenderung des Atomvolums. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (169-184).

——— Die Bedeutung der Atomvolums. II. Die wahrscheinliche Wärmequelle chemischer Verbindung und eine neue Atomhypothese. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (597-610).

Atomic Weights.

Clarke, F. W., Thorpe, T. E. und Seubert, K. Bericht der internationalen Atomgewichts-Kommission. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1305-1307).

4 Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte (Mitglieder: H[ans] Landolt, W. Ostwald, K. Seubert). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4028-4030).

Bilecki, Alois. Ueber Atomgewichtszahlen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (399).

Clarke, F. W. The calculation of atomic weights. Amer. chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (321-328).

——— Ninth Annual Report of the Committee on atomic weights. Determinations published 1902. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (201-215).

Erdmann, H. Der neunte Jahresbericht der amerikanischen Commission für Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (669-670).

Fresenius, H. Ueber den derzeitigen Stand der auf die Einführung einheitlicher Atomgewichtstabellen gerichteten Bestrebungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (96-98).

Hollins, Cecil. Atomic weight standards and Prout's hypothesis. Chem. News, London, **86**, 1902, (147-148).

Marshall, Arthur. Die Verhältnisse der Atomgewichte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (663-664).

Richards, Theodore William. A table of atomic weights of seventy-seven elements. Compiled in April, 1902, from the most recent data. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (630-631).

Robertson, P. W. [Relationship between the latent heat of fusion of elements and their atomic weights]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1233-1243); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (131-132).

Schmidt, Josef. Beitrag zur Berechnung der Atomgewichte. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (146-153).

Seubert, Karl. Atomgewichte der Elemente. Nach den Beschlüssen der Atomgewichts-Kommission der deutschen chemischen Gesellschaft. 2 Blatt in Plakatform. Leipzig (Breitkopf & Härtel), 1902. Je 68 × 90 cm. 1 M.

Stoney, G. Johnstone. On the law of atomic weights. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (411-416, with pl.).

Vincent, J. H. On a general numerical connexion between the atomic weights. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (103-115).

ARSENIC.

Ebaugh, W. Clarence. The atomic weight of arsenic. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 61; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (489-497).

CALCIUM.

Hinrichsen, Willy F. Ueber das Verbindungsgewicht des Calciums II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (746-749).

Richards, Theodore William. A redetermination of the atomic weight of Calcium—Preliminary Paper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (374-377).

——— Neubestimmung des Atomgewichtes von Calcium. (Vorl. Mitt.) [Übersetzung]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (271-274).

IODINE.

Ladenburg, A. Ueber das Atomgewicht des Jods. Berlins, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2275-2285).

LANTHANUM.

Brauner, Bobuslav und Pavliček, František. Revision of the atomic weight of lanthanum. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1243-1269).

Jones, Harry C[lary]. A redetermination of the atomic weight of lanthanum. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (23-34). Separate. 23.5 cm.

RADIUM.

Curie, Mme. Sur le poids atomique du radium. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (161-163).

SELENIUM.

Meyer, Julius. Zur Kenntniss des Selens. II. Mitt. II. Das Atomgewicht des Selens. III. Bestimmung der selenigen Säure. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (391-400).

Meyer, Julius. Das Atomgewicht des Selens. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1591-1593).

TELLURIUM.

Gutbier, A. Ueber das Atomgewicht des Tellurs. *Liebigs Ann. Chem.*, Leipzig, **320**, 1902, (52-65).

Scott, A. The atomic weight of tellurium. Preliminary notice. London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (112-113). [0760].

URANIUM.

Aloy, J. Sur le poids atomique de l'uranium. Réponse à G. Hinrichs. *Paris, Bul. soc. chim.*, **27**, 1902, (260-261).

Richards, Theodore William and Merigold, Benjamin Shores. A new investigation concerning the atomic weight of uranium. Boston, Mass., *Proc. Amer. Acad. Arts Sci.*, **37**, 1902, (375-395). [Separate] 24.5 cm.

Neue Untersuchung über das Atomgewicht des Urans. [Uebersetzung.] *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (235-270).

Molecular and Specific Volumes.

Forch, Carl. Die Aenderung des Molekularvolums gelöster Salze mit der Temperatur. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (183).

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of . . . ethyl tartrate. [Molecular-solution-volume at 20° of ethyl tartrate in various solvents. Relationship between rotation and molecular-solution-volume.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1097-1133).

Young, Sydney and Fortey, Emily C. Vapour pressures and specific volumes of isopropyl isobutyrate. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (783-786); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (108).

Molecular Weights.

Beckmann, Ernst. Beiträge zur Bestimmung von Molekulargrößen. V. Weitere Ausarbeitung der Siedemethode. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (129-157).

Carveth, H. R. Studies in vapour composition. II — (continued). *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (321-328).

Dawson, H. M. The molecular complexity of acetic acid in chloroform solution. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (521-524); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (69).

Easterfield, T. H. and Bee, J. Method of molecular weight determination. Wellington, *Trans. N. Zeal. Inst.*, **34**, 1902, (497-499, 567).

Hallerbach, Wilh. Formeln, Molekulargewichte und procentische Zusammensetzung chemischer Körper. Bonn (C. Georgi), 1902, (III + 108). 22 cm. 2 M.

Innes, William Ross. The influence of temperature on association in benzene solution, and the value of the molecular rise of boiling point for benzene at different temperatures. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (682-706); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (26-28).

Jones, Harry C[lary]. The molecular weights of certain salts in acetone. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **27**, 1902, (16-22).

Kahlenberg, Louis. Nitriles as solvents in molecular weight determinations. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (45-49).

Kistiakovskij, V. A. Détermination du poids moléculaire des substances à l'état liquide. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (70-90).

Ludlam, Ernest Bowman. A simple form of Landsberger's apparatus for determining the boiling points of solutions. *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1193-1202).

Michajlenko, Ia. I. Nouveaux résultats empiriques sur la question du rapport entre le poids moléculaire des substances solubles et la densité des solutions. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (55-58, II, Pr.-verb.).

Pekár, Desiderius. Ueber die molekulare Oberflächenenergie der Lösungen. (Das Molekulargewicht des Schwefels.) *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **39**, 1902, (433-442).

Rogovin, E. Ein neuer Molekulargewichts-Bestimmungsapparat. *Chem.-Ztg.*, Cöthen, **26**, 1902, (732).

Sapožnikov, A. V. Sur le poids moléculaire du nitroamidon. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 967-968).

Speyers, Clarence L[ivingston]. Molecular weights . . . carbon compounds . . . *Amer. J. Sci.*, New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (213-223).

Tortelli, M. und Pergami, A. Ueber das mittlere Molekulargewicht der unlöslichen Fettsäuren von Fetten. *Chem. Rev. Fettind.*, Berlin, **9**, 1902, (182-184, 204-205).

Tower, O. F. On the constitution of certain organic salts of nickel and cobalt as they exist in aqueous solutions. *J. Amer. Chem. Soc.*, Easton, Pa., **24**, 1902, (1012-1023).

Densities.

Bremer, G[ustav] **J**[acob] **W**[ilhelm]. La densité et la dilatation par la chaleur des solutions de chlorure de magnésium. *Rec. Trav. chim.*, Leiden, **21**, 1902, (59-74).

Bukovský, Ant. Ein Apparat zur Bestimmung der Dichte von Flüssigkeiten. *Zs. physik. Unterr.*, Berlin, **15**, 1902, (283-284).

Dito, Johannes W[illebrordus]. The densities of mixtures of hydrazine and water. *Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (756-758) (English); *Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (838-840) (Dutch).

Dunn, J. T. The density of aqueous solutions of ferrous chloride. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (390).

Eschbaum, Friedrich. Neuere Erfahrungen über Tropfengewichte. [Vortrag.] *Berlin, Ber. D. pharm. Ges.*, **12**, 1902, (38-52).

Easterfield, T. H. and Robertson, P. W. Vapour densities of the fatty acids. *Wellington, Trans. N. Zeal. Inst.*, **34**, 1902, (499-501).

Hasse, Paul. Zur Berechnung des spezifischen Gewichtes von Mischungen. *ApothZtg.*, Berlin, **17**, 1902, (521-522, 573).

Heim, Carl. Zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes mittels Aräometer. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (1118-1119).

Heinze, Max. Ueber Verwendung des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes derselben. *D. Zuckerind.*, Berlin, **27**, 1902, (530-531).

Kanonnikov, I. I. Sur la densité réelle des combinaisons chimiques et son rapport à leur composition et structure. (Russe.) *St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (575-605).

Kahlbaum, Georg W. A., Roth, Karl und Siedler, Philipp. Ueber Metalldestillation und destillierte Metalle. [Spezifisches Gewicht und spezifische Wärme.] *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **29**, 1902, (177-204, mit 1 Taf.). Druckfehler und Berichtigungen, **30**, 1902, (144).

Marshall, Arthur. The influence of impurities on the specific gravity of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1508-1510).

Mastbaum, Hugo. Zur Bestimmung des specifischen Gewichts des Wachses. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (929-931).

Michajlenko, Ia. I. Sur le changement de la concentration des solutions sous l'influence de la force du poids. (Russe.) Kiev, Izv. Univ., **XLII**, 8, 1902, (1-12).

Möller, Franz. Eine zur Untersuchung der Dichte äusserst verdünnter Lösungen geeignete Form des Dilatometers. Ann. Physik, Leipsig, (4. Folge), **7**, 1902, (256-284).

Nisius, Johannes. Ueber das spezifische Gewicht und den prozentischen Wassergehalt des Milchplasmas. Milchztg, Leipzig, **31**, 1902, (417-419). [6500].

Raikow, P. N. Ein neues Aräopyknometer. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (704).

Ramage, Hugh. A comparative study of the spectra, densities, and melting points of some groups of elements, and of the relation of properties to atomic mass. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (1 27, with 2 pl.).

Randall, Wyatt [William] *transl. and ed.* The expansion of gases by heat. Memoirs by [and biographical sketches of] Dalton, Gay-Lussac, Regnault, and Chappuis. . . . New York, Cincinnati, [etc.], (Amer. Book. Co.), [1902], (VII + 166). 21 cm.

Schmatolla, Otto. Die Einstellung der spezifischen Gewichte ohne Gehaltstabellen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (445).

Walck, Gustav von. Ueber das spezifische Gewicht des Zellsaftes und seine Bedeutung. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (293-294, 301-302, 312-313, 321-322).

Young, Sydney and Fortey, Emily C. [Specific gravities of mixtures of constant boiling point of methyl, ethyl, *n*- and *iso*-propyl, *tert*- and *iso*-butyl, and *iso*-amyl alcohol with water.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (717-739); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

Vapour Densities.

Baly, E. C. C., and Donnan, F. G. The variation with temperature of the . . . densities of liquid oxygen, nitrogen, argon and carbon monoxide. [Determination of the densities between 70° and 90° (absolute).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract]. London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116).

Dewar, James. The [densities and] specific volumes of oxygen and nitrogen vapour at the boiling-point of oxygen. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (360-366).

——— Solid hydrogen. [Reprinted from London, Proc. R. Inst. 1900.] Washington, D. C., Smithsonian Inst., Rep., **1901**, 1902, (251-261).

Jewett, Frank B. A new method of determining the vapour-density of metallic vapours, and an experimental application to the cases of sodium and mercury. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (546-554).

West, Charles A. [Vapour density of phosphorus tetroxide and of phosphoric oxide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (927-929); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (138).

Crystallography.

Andrews, Thomas. Micro-crystalline structure of platinum. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (433-435, with pl.).

Brühl, E. Eine neue Methode der Metalluntersuchung [Metallographie]. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (213-216, 238-239).

Calker, F. J. P. van. Krystallographische Untersuchung von Cytisin und Methylcytisin. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (274-276).

de Coppet, L. C. Sur l'heptahydrate de sulfate de sodium. Lausanne, Bul. soc. sci. nat., **37**, 1901, (455-462 av. 2 pls.).

Ekbom, Alfr. Ueber die Para-Nitrobenzolsulfonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (651-656).

Geipel, G. Krystallographisch-optische Studien an synthetisch dargestellten Verbindungen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (608-628).

Häussermann, J. Ueber die Produkte der Chlorwasserstoffentziehung aus Säurechloriden unter besonderer Berücksichtigung der Einwirkung tertiärer Basen. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (60). 23 cm. 1,20 M.

Heyl, Paul R. Crystallization under electrostatic stress. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1901, (83-88).

Holborn, L[udwig] und Henning, F. Ueber die Zerstäubung und die Rekrystallisation der Platinmetalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (936-943).

Horns, Arthur H. Metallography. London (Macmillan), 1902, (xix + 158). 17 cm. 6s.

Lehmann, O[tto]. Ueber künstlichen Dichroismus bei flüssigen Kristallen und Hrn. Tammann's Ansicht. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (908-923).

Mallet, Frederic R. Isometric anhydrous sulphates of the form $M'SO_4 \cdot R'_2SO_4$. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1546-1551) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (198) [abstract].

Mez, G. Krystallographische Untersuchung einiger Derivate des Carbamids. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (242-271).

Michaelis, A[ug.]. Ueber Thio- und Selenantipyrin und über die Constitution des Antipyrins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **320**, 1902, (1-51).

Minguin, J. Figures de corrosion révélant la structure énantiomorphe de quelques composés du camphre de forme extérieure complète. Dédoublément du benzylidène-camphre racémique. Isomorphisme des composants actifs. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (888-892).

Münden, Max. Die bakteriologisch-biologische Grundlage physikalischer, chemischer und mineralogischer Form- (D-3218)

gestaltungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (63-72).

Penfield, S[amuel] L[ewis]. On the solution of problems in crystallography by means of graphical methods, based upon spherical and plane trigonometry. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (249-284).

Quincke, G[eorg]. III. Die Oberflächenspannung an der Grenze von Alkohol mit wässrigen Salzlösungen. Bildung von Zellen, Sphärokrystallen und Krystallen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (1-43).

Ries, Alois. Die Krystallformen der Chloroplatinate der aliphatischen Amine mit besonderer Berücksichtigung ihrer morphotropen Beziehungen. Diss. München. Leipzig (W. Engelmann), 1902, (67). 23 cm.

Ringer, W. E. Mischkrystalle von Schwefel und Selen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **32**, 1902, (183-218).

Sollas, W. J. On the intimate structure of crystals. Part V.—Cubic crystals with octahedral cleavage. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (294-306).

Sommerfeldt, Ernst. Studien über den Isomorphismus. N. Jahrb. Min., Stuttgart, **1902**, 2, (43-62).

Sustschinsky, P. von. Untersuchung einiger Tellurjodate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (276-278).

——— Krystallformen einiger organischer Körper. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (278-282).

Tammann, G[ustav]. Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. II. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (103-108).

Tschermak, G[ustav]. Bemerkungen über das Mischungsgesetz der Turmaline. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (209-219).

Tutton, A. E. Eine vergleichende Untersuchung der Doppelselenate der Reihe $R_2M(SeO_4)_2 \cdot 6H_2O$. Gruppe 2. Salze, welche Magnesium enthalten. Zs. Krystallogr., Leipzig, **35**, 1902, (529-560).

Wedekind, Edgar. Ueber einige cyclische quartäre Ammoniumsalze, (7. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (178-185).

— und **Oechslen, R.** Die Reaction zwischen Jodessigsäureestern und Kairolin. (10. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3580-3586).

7150 MECHANICAL PROPERTIES.

Adsorption.

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Die Absorption. 7. Abhandlung: Die Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (265-279).

Matthiessen, Ludwig. Die Absorption von Gasen in Flüssigkeiten oder fein pulverisierten Körpern. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (21-22).

Diffusion and Osmosis.

Flavickij, F. M. Sur la densité osmotique des substances dans les solutions et dans l'état homogène. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (60-61, II, Pr.-verb.)

Galeotti, G. Ueber die Permeabilität der tierischen Membranen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (481-497).

Gorsline, C. B. Eine verbesserte Methode zur Anfertigung von Collodion-sücken. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (498-499).

Hamburger, H. J. Osmotischer Druck und Ionenlehre in den medicinischen Wissenschaften. Zugleich Lehrbuch physikalisch-chemischer Methoden. Bd 1: Physikalisch-chemische Grundlagen und Methoden. Die Beziehungen zur Physiologie und Pathologie des Blutes. Wiesbaden (J. F. Bergmann), 1902, (XIII + 539). 26 cm. 16 M.

Herz, W[alter]. Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden und -sulfiden. (Zum Teil gemeinschaftlich mit W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (454-457).

Janiów, Józef. La diffusion des gaz et des vapeurs. (Polish.) Sprawozdanie Dyrekcyi c. k. Gimnazjum, Jarosław, 1902, (1-41, with 1 pl.)

Leduc, S. Champs de force de diffusion bipolaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1204-1205).

Ostermann, Alfred. Ueber die Sonderstellung der Chloride in dem Verhalten der roten Blutkörperchen gegen Salzlösungen. Diss. Giessen (Druck v. v. Minchow), 1902, (32). 23 cm.

Quincke G[eorg]. Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagsmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (631-682).

Rebenstorff, H. Diffusion von Bromdampf in Wasserstoff und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (26).

Thiesen, M. Zur Theorie der Diffusion. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (348-360).

Thovert, J. Recherches sur la diffusion. Thèse Fac. sci. Lyon. Paris (Gauthier-Villars), 1902, (71, av. 8 fig.). 24 cm.; Ann. Chim. Phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (366-432, av. fig.).

— Sur une application nouvelle des observations optiques à l'étude de la diffusion. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (594-596).

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Platin. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (388-404).

Pressure of gases and vapours.

Andrews, Launcelot W[inchester]. On a method for the determination of very small vapour-tensions in certain circumstances. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (864-865).

Kuenen, J. P. and Robson, W. G. Vapour pressures of carbon dioxide and of ethane at temperatures below 0°C. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (149-158).

————— [Behaviour of carbon dioxide and ethane with regard to the law of corresponding states. The volumes of saturated vapour of carbon dioxide below 0°C]. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (622-630).

————— Observations on mixtures with maximum or minimum vapour-pressure. [Mixtures of propyl alcohol and water, acetone and chloroform, carbon dioxide and ethane]. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (116-132).

Merse, H[armon] N[orthrup] and Frazer, J. C. W. The preparation of cells for the measurement of high osmotic pressures. *Amer. Chem. J.*, Baltimore, Md., **28**, 1902, (1-23).

Pekár, Dezső. Ueber die moleculare Oberflächenspannung von Lösungen. (Ungarisch.) *Magy. Chem. F.*, Budapest, **8**, 1902, (33-38, 49-54).

Perman, Edgar Philip. The influence of . . . [urea, mannitol, potassium sulphate, ammonium chloride and copper sulphate] on the vapour pressure of aqueous ammonia solution. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (480-489); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **17**, 1901, (261-262).

Rayleigh, Lord. Bakerian Lecture.—On the law of pressures of gases between 75 and 150 millimetres of mercury; [abstract] London, *Proc. R. Soc.*, **69**, 1902, (495).

————— On the distillation of binary mixtures. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (521-537).

Regnault, H. V. Researches upon the rate of expansion in gases. First and Second Memoirs. [In the expansion of gases by heat by Randall, W. W., *transl. and ed.*].

Richards, Theodore William and Mark, Kenneth Lamartine. An apparatus for the measurement of the expansion of gases by heat under constant pressure. Boston, Mass., *Proc. Amer. Acad. Arts Sci.*, **38**, 1902, (417-428). [Separate]. 24.5 cm.

Sapožnikov, A. V. Sur la pression de vapeur de l'acide nitrique mélangé (p-3218)

avec l'acide sulfurique. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.*, **34**, 1902, (Pr.-verb. 965-967).

Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert]. Tensions de vapeur de mélanges ternaires. Haarlem, *Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl.*, (Sér. 2), **7**, [1902], (99-265).

————— Dampfdrucke im System: Wasser, Aceton und Phenol. I. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **39**, 1902, (485-510). II. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (440-464).

Smits, A[ndreas]. On the molecular vapour tensions and the value of *i* in solutions of NaCl, H₂SO₄ and KNO₃. Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (163-169) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (186-192) (Dutch).

Steele, B. D. An accurate method of measuring the compressibilities of vapours. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1076-1086); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (165).

Travers, Morris W., Senter, George and Jaquerod, Adrien. On the measurement of temperature. Part I.—On the pressure coefficients of hydrogen and helium at constant volume and at different initial pressures. Part II.—On the vapour pressures of liquid oxygen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. Part III.—On the vapour pressures of liquid hydrogen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. London, *Proc. R. Soc.*, **70**, 1902, (484-491); (abstract). [7200].

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. On the conditions for the occurrence of a minimum critical temperature for a ternary system. Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **5**, [1902], (225-235) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **11**, [1902], (285-294) (Dutch).

————— Ternary systems. Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, **4**, 1902, (448-463, 534-560, 681-694); **5**, [1902], (1-21, 121-139) (English); Amsterdam, *Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.*, **10**, 1902, (544-560, 665-686, 862-876); **11**, [1902], (88-109, 224-243) (Dutch); Haarlem, *Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl.*, (Sér. 2), **7**, [1902], (343-442) (French).

Young, Sydney. The vapour pressures and boiling points of mixed liquids. Part I. [Mixtures of chlorobenzene and bromobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (768-776); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (107).

— and **Fortey, Emily** C. Vapour pressures and specific volumes of *iso*-propyl *iso*-butyrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (783-786); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (108).

Solubility, etc.

Abegg, R[ichard] und **Riesenfeld, H.** Ueber das Lösungsvermögen von Salzlösungen für Ammoniak nach Messungen seines Partialdrucks. I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (84-108).

Barnes, James. On the relation of the viscosity of mixtures of solutions of certain salts to their state of ionisation. Chem. News, London, **85**, 1902, (30-31).

Baum, Erich. Brenzschleimsäurechlorid als Acylierungsmittel, verglichen mit Benzoylchlorid. Synthese der Pyromkursaure. [Löslichkeit von Furyl und Benzoyl Verbindungen]. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1903, (44). 22 cm.

Beck, H. van. Lösungen und Lösungsmittel. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (265-266, 277-279).

Billitzer, Jean. Ueber die saure Natur des Acetylen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (535-544).

— Elektrochemische Studien am Acetylen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73** (1901), II, 1, 1902, (132-137).

Biltz, Wilhelm. Zur Kenntnis der Lösungen anorganischer Salze in Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (185-221).

Bodländer, G[uido] und **Fittig, R.** Das Verhalten von Molekularverbindungen bei der Auflösung. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (597-612).

— und **Storbeck, O.** Beiträge zur Kenntnis der Cuproverbindungen. I. II. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (1-41, 458-476).

Cameron, Frank K., and Seidell, Atherton. Solubility of calcium carbonate in aqueous solutions of certain electrolytes in equilibrium with atmospheric air. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (50-56).

— Solubility of gypsum in aqueous solutions of certain electrolytes. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **5**, 1901, (643-655).

Colson, Albert. Sur la constante de dilution des dissolutions salines. Electrochimie, Paris, **8**, 1902, (9-10).

De Coppet, L. C. Sur l'heptahydrate de sulfate de sodium. Lausanne, Bul. soc. sci. nat., **37**, 1901, (455-462 av. 2 pls.).

Dawson, Harry Medforth. The solvent properties of mixed liquids in relation to the chemical characters and solvent properties of their components. [Distribution of iodine between liquids composed of organic solvents (carbon disulphide, benzene, toluene, chloroform, carbon tetrachloride, and light petroleum) in different proportions on the one hand, and water on the other.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1086-1097).

— and **Gawler, R.** [Solubility of iodine and potassium iodide in nitrobenzene. Solubility of potassium iodide in nitrobenzene containing iodine. Solubility of iodine in nitrobenzene containing potassium iodide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (528-532); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (69-70).

— and **Grant, F. E.** Distribution of acetic acid between water and chloroform and the influence of dissolved acids and salts on it.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (512-521); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (68-69).

Drucker, K. Zur Frage der Auflösungsgeschwindigkeit. Antwort an die Herren Bruner und Tollocyko. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (459-463).

Evans, P. N. Double salts in solution. Chem. News, London, **86**, 1902, (4-5).

Ferchland, P. Ueber die Löslichkeit von Kaliumhydroxyd in Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (130-133).

Findlay, Alexander. Preliminary note on a method of calculating solubilities. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (471-478).

———— The solubility of mannitol, picric acid and anthracene. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1217-1221); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (172).

Fischer, W. und **Herz**, W[alter]. Ueber das Chromhydroxyd. (Nach Experimenten von W. Fischer.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (352-358).

Porch, Carl. Die Aenderung des Molekularvolums gelöster Salze mit der Temperatur. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (183).

Glaser, F. Zur Elektroanalyse des Quecksilbers, ein Beitrag zur Löslichkeit des Platins in Cyankalium. [Enthält Angaben über die Flüchtigkeit des Quecksilbers.] Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (11-17).

Hantzsch, A[rthur]. Zur Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (338-341).

———— Ueber den Zustand von Elektrolyten in wässriger Lösung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (150-152).

Herz, W[alter]. Ueber die Löslichkeit von Zinkhydroxyd in Ammoniak und Ammoniakbasen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (280-281).

Hirsch-Gereuth, Gabriel v. Untersuchung über die Löslichkeit einiger oxalsaurer Salze zwischen den Temperaturgrenzen 0-100°. Thèse sc., Lausanne, 1900-1901, (47, mit 5 Pl.). 8vo.

His, W. Die Bedeutung der Ionentheorie für die klinische Medizin. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (25). 24 cm. 1 M.

van 't Hoff, J[akob] H[einrich]. **Meyerhoffer**, W. und **Cottrell**, F. G. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagere. XXV. Die Bildung von Langbeinit und deren untere Temperaturgrenze in den Salzlagern bei 37°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (276-282).

———— und **o'Farely**, A. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen,

insbesondere des Stassfurter Salzlagere XXVI. Die Bildung von Loewit und deren untere Temperaturgrenze bei 43°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (370-375).

van 't Hoff, J[akob] H[einrich] und **Bruni**, G. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagere. XXVII. Die künstliche Darstellung von Pinnoit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (805-807).

———— Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagere. XXVIII. Die künstliche Darstellung von Kaliborit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (1008-1012).

———— und **Meyerhoffer**, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen. XXIX. Die Temperatur der Hartsalzbildung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (1106-1109).

Holsboer, H. B. Die theoretische Lösungswärme von $\text{CdSO}_4 \cdot \frac{3}{8} \text{H}_2\text{O}$. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (691-710).

Hulett, George A. and **Allen**, Lucius E. The solubility of gypsum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (667-679).

Jander, Fritz. Ueber einige komplexe Merkurisalze. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (48). 22 cm.

Jong, M. de. Ueber Stannochlorid. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **41**, 1902, 596 601.

Kahlenberg, Louis and **Schlundt**, Herman. Solubility, electrolytic conductivity and chemical action in liquid hydrocyanic acid. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (447-462).

Kubierschky, K. Ueber ein eigenenthümliches Salzvorkommen im sogenannten Madgeburg-Halberstädter Becken. Mit Nachtrag von J. H. van't Hoff. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (404-415).

Kuenen [J. P]. Change of the coefficient of absorption of a gas in a liquid with temperature. Edinburgh, Proc. R. Soc., **23**, 1901, (312-316, with pl.).

Locke, James. The periodic system and the properties of inorganic compounds. IV. The solubility of double sulphates of the formula $M'_2M''(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$. New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ., No. 95; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (455-481).

Lumsden, John S. Solubilities of the calcium salts of the acids of the acetic series. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (350-362); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31).

———— The equilibrium between a solid and its saturated solution at various temperatures. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (363-372); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (31-32).

Meusser, A. Metallchlorate. Studien über die Löslichkeit der Salze. X. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1414-1424).

Michaelis, A[ug.] und **Arend, K.** von. Ueber das Phosphorsuboxyd und die angebliche Löslichkeit des rothen Phosphors in wässrig-alkoholischem Alkali. (3. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (361-367).

Noyes, A[rthur] **A**[mos] und **Kohr, D. A.** The solubility equilibrium between silver chloride, silver oxide, and solutions of potassium chloride and hydroxide. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1141-1148).

Prescher. Kurze Einführung in die Jonentheorie. Zur Haftintensität und Komplexsalzbildung. Hydrolyse. Apoth.-Ztg, Berlin, **17**, 1902, (728-729).

Rabe, W. O. Ueber die Löslichkeit analoger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (154-157).

Rebenstorff, H. Einfache Versuche über Löslichkeit von Chlorwasserstoff. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (160).

Richards, Theodore William and **Archibald, Ebenezer Henry.** The decomposition of mercurous chloride by dissolved chlorides: A contribution to the study of concentrated solutions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (347-361). [Separate.] 24.5 cm.

———— Die Zersetzung von Quecksilberchlorür durch gelöste

Chloride. Ein Beitrag zur Kenntnais konzentrierter Lösungen. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (385-398).

Rimbach, E[berhard]. Ueber Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1298-1309).

Roloff, Max. Die Theorie der elektrolitischen Dissociation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (525-537, 561-567, 585-600).

Rose, Johannes Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Borsäure und über eine direkte gewichtsanalytische Bestimmung derselben. Diss. Erlangen. Bonn a. Rh. (Druck v. S. Foppen), 1902, (76). 22 cm.

Rothmund, V. und **Wilsmore, N. T. M.** Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (611-628).

Rubensbauer, Jacob. Ueber die Löslichkeit von Schwermetallhydraten in Natron. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (331-337).

Sackur. Zur neueren Theorie der Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (940-942).

Scherk, Carl. Die Jonenlehre in ihrer Beziehung zur Pharmakodynamik. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (628-630).

Schiller, N. Das Gesetz der Partialdichtigkeitsänderung eines Lösungsmittels mit der Concentration der Lösung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (588-599).

Schmatolla, O. Ueber die Hydratbildung in wässrigen Lösungen. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (490-491).

Seidell, Atherton. Solubility of mixtures of sodium sulphate and sodium chloride. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (52-62).

Sigorskij, S. et **Sorokin, A.** Sur la solubilité des sels de l'argent, du cuivre et du mercure des acides naph-téniques dans le benzène. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 643).

Speyers, Clarence [Livingston]. Solubilities of some carbon compounds and densities of their solutions. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (293-302).

Stortenbeker, W[illem]. Sur les sulfates de potassium. [Solubilité du sel normal et du sel acide.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (399-411).

Traube, I[sidor]. Theorie der kritischen Erscheinungen und der Verdampfung. Beitrag zur Theorie der Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (267-311).

Walden, P. Ueber anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (371-395).

——— und **Centnerszwer, M.** Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (513-596); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (145-250); (Polish.) Wiad. mat., Warszawa, **6**, 1902, (213-243).

Wanklyn, J. Alfred. On the physical peculiarities of solutions of gases in liquids. [Rate of absorption of carbon dioxide by still water.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (346-348).

——— On the physical peculiarities of solutions of gases in liquids. No. 2. [Rate of absorption of ammonia by still water.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (498-500).

Wicktoroff, P. Bestimmung des Auflöse-Vermögens des Malzes. Färberztg, Berlin, **13**, 1902, (72-73).

Wuth, Berthold. Ueber das Verhalten von Halogensilber zu organischen Aminbasen. [1. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2415-2420).

Surface Tension and Capillarity.

Baly, E. C. C. and Donnan, F. G. The variation with temperature of the surface energies . . . of liquid oxygen, nitrogen, argon, and carbon monoxide. [Determination of the surface-tensions and molecular surface-energies between 70° and 90° (absolute).] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (907-923); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (115-116).

Domke. Kapillaritäts-Untersuchungen nach der Methode der Steighöhen. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (1-99).

Gallenkamp, W. Eine neue Bestimmung von Capillaritätsconstanten mit Adhäsionsplatten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (475-494).

Gradenwitz, Alfred. Ueber eine neue Methode zur Bestimmung von Kapillarkonstanten verdünnter Salzlösungen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1902, (73). 22 cm. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (329-331).

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung flüssiger Luft. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (51-54).

Kistiakovskij, V. A. Propriétés capillaires de quelques hydrocarbures cycliques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 735-737).

Knipp, Chas. T. On the density and surface tension of liquid air. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (75-82).

Mathieu, Joh. Ueber die Capillarität der Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (340-366).

——— Ueber die Capillarität der Lösungen. Diss. Bonn. (Druck v. S. Foppen), 1902, (62). 22 cm.

Patterson, T. S. [Comparison of the capillary constants of various solvents with the values of the specific rotation of ethyl tartrate, at infinite dilution, in each.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1097-1133).

Viscosity and Internal Friction.

Angenheister, Gustav. Beiträge zur Kenntnis der Elasticität der Metalle. Diss. Berlin. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1902, (41, mit Taf.). 22 cm.

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung von Flüssigkeiten durch Messung der Wellenlänge der auf ihnen erzeugten Kapillarwellen. Nebst Anhang. Berlin, Wiss. Abh. NormAichKomm., H. **3**, 1902, (101-198).

Lerch, F. von. Oberflächenspannung und Doppelschichten an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (434-441).

Lyle, Thomas R. and **Hosking**, Richard. The temperature variations of the specific molecular conductivity and of the fluidity of sodium chloride solutions. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (487-498, with 2 pl.).

Meggitt, Loxley. A new viscometer. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (106).

Quincke, G[eorg]. Ueber die Klärung trüber Lösungen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (57-96); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), **7**, 1902, (97-104).

Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagsmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Fortsetzung. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (701-744).

III. Die Oberflächenspannung an der Grenze von Alkohol mit wässerigen Salzlösungen. Bildung von Zellen, Sphärokrystallen und Krystallen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (1-43).

Ueber Oberflächenspannung und flüssige Niederschläge. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (46-54).

Pekár, Desiderius. Ueber die molekulare Oberflächenenergie der Lösungen. (Das Molekulargewicht des Schwefels.) *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **39**, 1902, (433-442).

Pockels, Agnes. Ueber das spontane Sinken der Oberflächenspannung von Wasser, wässerigen Lösungen und Emulsionen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (854-871).

Rohland, Paul. Ueber Plastizität der Thone. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (158-160).

Schaefer, Clemens. Ueber den Einfluss der Temperatur auf die Elasticität der Elemente. 2. Mitt. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (665-676).

Watson, Floyd R. Viscosity of liquids determined by measurement of capillary waves. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., *Physic. Rev.*, **15**, 1902, (20-38).

Colloidal Solutions.

Billitzer, Jean. Elektrische Herstellung von colloidalem Quecksilber und einigen neuen, colloidalen Metallen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1929-1935).

Kolloidale Metalle. Vortrag. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, (41-43).

Biltz, Wilhelm. Ueber colloidale Hydroxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4431-4438).

Gutbier, A. Ueber das flüssige Hydrosol des Goldes. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (448-450).

Krafft, F. Ueber Bildung colloidaler Hohlkörper aus Heptylaminseifen und Wasser. I. u. II. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.*, Strassburg, **35**, 1902, (364-375, 376-385, mit 1 Taf.).

Küspert, Franz. Ein Demonstrationsversuch über colloidales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2815-2816).

Colloïdales Silber. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4066-4070).

Colloïdales Silber und Gold. (Nachtrag zur 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4070-4071).

Lobry de Bruyn, C. A. Unlösliche anorganische Körper in colloidaler Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3079-3082).

Paal, C[arl]. Ueber colloïdales SilbEROXYD. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2206-2218).

Ueber colloïdales QuecksilbEROXYD. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2219-2223).

Ueber colloïdales Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2224-2236).

Ueber colloïdales Gold. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2236-2244).

Pauli, Wolfgang. Der kolloidale Zustand und die Vorgänge in der lebendigen Substanz. (Vortrag.) Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1902, (32). 20 cm. Dasselbe. *Natw. Rdsch.*, Braunschweig, **17**, 1902, (313-316, 325-327, 337-339).

Ruff, O. Das Eisenoxyd und seine Hydrate. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (126-128).

Vanino, L. Ueber Baryumsulfat als Reagens auf colloidale Metallösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (662-663).

Weber, Carl Otto. Grundzüge einer Theorie der Kautschuk-Vulkanisation. Gummiztg., Dresden, **16**, 1902, (527-528, 545-546, 561-564).

Zsigmondy, Richard. Das colloidale Gold als Reagens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (168-172).

——— Ueber kolloidale Lösungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (684-687).

7200 THERMAL PROPERTIES.

General.

Bachmetjew, P. Ueber die Ueberkaltung der Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (57-58).

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Die Absorption. 7. Abhandlung: Die Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (265-279).

Donnan, F. G. Condensation of the vapours of organic liquids [ionising and non-ionising solvents] in presence of dust-free air. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (305-310, with pl.).

Duhem, P. Thermodynamique et Chimie. Paris (Hermann), 1902, (IX-496, av. fig.). 26 cm.

Dwelschauvers-Dery, F. V. Ueber kritische Daten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (58-60).

Forcrand (de). Sur la relation

$$\frac{L + S}{T} = \frac{Q}{T} - K.$$

Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (768-770).

Halm, J. Ueber den Gleichgewichtszustand der Sternatmosphären. (Zweite Abhandlung.) Astr. Nachr., Kiel, **160**, 1902, (85-130).

Helmholtz, H[ermann]. Abhandlungen zur Thermodynamik. Hrsg. v. Max Planck. [Ostwald's Klassiker der exakten Wissenschaften. No. 124.] Leipzig (W. Engelmann), 1901, (84). 19 cm. 1,40 M.

Kurbatov, V. Ja. Sur la loi de Trouton. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 641).

Meyer, Stefan. Ueber die durch den Verlauf der Sättigungscurve bedingte maximale Arbeit. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (937-941).

Olszewski, K. Bestimmung der Inversionstemperatur der Kelvin'schen Erscheinung für Wasserstoff. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (818-823).

Ponsot. Chaleur de réaction entre les corps à l'état solide et à l'état gazeux. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (651-653).

Sackur, Otto. Zur physikalischen Chemie der Schwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (77-82).

Siegrist, Joseph. Chemische Affinität und Energieprinzip. Samml. chem. Votr., Stuttgart, **7**, 1902, (137-158).

Smits, A. Ueber den Verlauf des Faktors i bei mässig verdünnten wässrigen Lösungen als Funktion der Konzentration. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (385-432, mit 1 Taf.).

Stevens, E. H. Ueber Schallgeschwindigkeit in Luft bei gewöhnlicher und bei hoher Temperatur und in verschiedenen Dämpfen. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (285-320).

Stewart, G. W. The temperatures and spectral energy curves of luminous flames. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (306-315).

Tammann, G[ustav]. Das Zustandsdiagramm des Phenols. [Nebst Zusatz: Bemerkungen über das Erdbeben und den Vulkanismus.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (249-270).

Traube, I[sidor]. Beitrag zur Theorie von van der Waals. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (50–51).

——— Theorie der kritischen Erscheinungen und der Verdampfung. Beitrag zur Theorie der Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (267–311).

Trevor, J. E. The nomenclature of variance. Physic. Chem., **6**, 1902, (136–137).

Heating, Fuel, etc.

Baumgärtner. Die Ueberwachung von Feuerungen mit dem Heizeffekt-messer „Ados“. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **46**, 1902, (320–321).

Bleisch, C. Einiges über Heizmaterialien und Heizversuche [in: Brauer- und Mälzer-Kalender, Jg 26, Tl 2], Stuttgart, 1903, (1–13).

Böhm-Raffay, Br. Zum Verfahren zur vollständigen Beseitigung des Rauches. Zs. Elektrot., Potsdam, **5**, 1902, (64–65).

Bouvier, Ad. Methode zum Vergleich der gebräuchlichsten Beleuchtungsarten mittels graphischer Darstellung. Vortrag. Uebers. von J. Scharrer. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (98–100).

Brauss, Ed. Brennstoffe und Verbrennung. Zs. KälteInd., München, **9**, 1902, (4–8).

Dosch, A. Heizwert und Verdampfungsfähigkeit der Kohle. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (117–121, 142–146).

Eberle, Chr. Die Berechnung des Wärmeverlustes im Schornstein. Zs. bayr. Dampfkesselrev.-Ver., München, **6**, 1902, (25–26).

Faraday, Michael. Naturgeschichte einer Kerze. Sechs Vorlesungen für die Jugend. 3. durchges. Aufl. Mit einem Lebensabriss Faraday's hrsg. v. Richard Meyer. Dresden (H. Schultze), 1902, (VIII + 194, mit Portr.). 18 cm. Geb. 2,50 M.

Fehrmann. Sparfeuerung mit rauchfreier Verbrennung. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (150–151).

Foerster, August. Das Ende der rauchenden Kohlenfeuerungen. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (238–240).

Forcrand, (de). Sur la composition des hydrates de gaz. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (835–838); Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (959–961).

Fouché, Ed. Intensiv-Beleuchtung mit Acetylen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (312–313, 319–321).

Freymuth, Ad. Eine neue Feuerungs-Anlage für die Industrie. Bierbr., Halle, **1902**, (42–43).

Gabel, C. F. Schutzmittel gegen Wärme- und Kälteverluste in technischen Betrieben. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (905).

Garnier. Brennstoffuntersuchungen im zweiten halben Jahre 1901. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (30–31); Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (75–76).

——— Heizversuche. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (179).

Gersondó, Otto. Leuchtender Asbest. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (99–100, 107–108, 115–116).

Graumann. Ueber die neueren Starklicht-Gasbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (53–55).

Haeussermann, C[arl]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Kohlenstaubeuerung. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (241–242).

Hausbrand, E. Das Trocknen mit Luft und Dampf. Erklärungen, Formeln und Tabellen für den praktischen Gebrauch. 2. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1903, (IV + 88, mit 2 Taf.). 21 cm. Geb. 4 M.

Hempel, [Walther]. Die Gewinnung des Leuchtgases aus Koksöfen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, SitzBer., (209–226).

——— Untersuchungen der mit konzentriertem Sauerstoff (Lindelfluft) gewonnenen Generatorgase. Berlin, Verh. Ver. Gewerbl., **81**, 1902, Abh., (242–267).

Heydenreich. Neue Methoden zur Berechnung des Verlaufs der Gasdruckcurven in Geschützrohren. Kriegst. Zs., Berlin, **4**, 1901, (292–311).

Holde, D. Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. Fortschritte im ersten Vierteljahr 1902. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (606-608, 627-629).

Keppeler, Gustav. Fortschritte in Heizung und Beleuchtung im IV. Vierteljahre 1901. Moudgas-Gleichgewichte im Schachtofen. Explosive Gasgemenge. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (314-318).

——— Fortschritte in Heizung und Beleuchtung. I. Vierteljahr 1902. Sauggasgeneratoren. — Leuchtgas im Koksofen. — Lukaslampe. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (538-540, 569-571).

Kiliani. Ueber den Löschapparat Excelsior (System Carré). ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (421-422).

Kissling, Richard. Zur Ermittlung des Flammi- und Brennpunktes von Schmierölen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (228-231).

Lenschau, Th. Oelfeuerung. Meer u. Küste, Rostock, **2**, 1902, (186-187, 197-198).

Liebmann, Louis. Ueber einen modifizierten Moissan'schen Schmelzofen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (125-128).

Lippert, Walther. Ueber das Schmelzen der Copale unter Druck II. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (250-252).

Lunge, G. Gaseous fuel. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (599).

Mayow, John. Untersuchungen über den Salpeter und den salpetrigen Luftgeist, das Brennen und das Athmen. Hrsg. v. F. G. Donnan. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften Nr. 125). Leipzig (W. Engelmann), 1901, (56). 19 cm. 1 M.

Mewes, Rudolf. Ueber Gaserzeugung und Gasfeuerungen in der Industrie. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (544-548, 562-564).

Miller und Hetzel. Vergleichende Versuche mit Dampf- und Feuerkochung. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (1103-1104).

Mitscherlich, Alfred. Zur Methodik der Bestimmung der Benetzungswärme des Ackerbodens. (2. Mitteilung.) Landw. Jahrb., Berlin, **31**, 1902, (577-604).

Münch. Vorführung explosions-sicherer Gefäße für Benzin, Petroleum und dergl. Vortrag. Polyt. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (98-100).

Saubermann, Siegm. Ueber das Verhalten von Asbest in entleuchteten Flammen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (180-181).

Schmatolla, Ernst. Ueber Kalkschachttöfen mit Generatorfeuerung für Carbidfabriken. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (51-52).

——— Rauchplage und Brennstoffverschwendung und deren Verhütung. Hannover (Gbr. Jänecke), 1902, (VI + 84). 22 cm. 2,50 M.

Wolfmann, Jul[ius]. Ablagerungen in Retourdampfleitungen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1068-1069).

——— Verschiedenes über Entzuckerungs- und Brennereschlempen. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1325-1328).

Zedlitz und Neukirch, Freiherr von. Neue Formeln zur Berechnung des Gasdruckes und der Geschwindigkeit in den Rohren der Feuerwaffen. Kriegst. Zs., Berlin, **4**, 1901, (525-531).

Combustion, Flame and Explosion.

Beyling. Ueber oberschlesische Grubenbrände durch Selbstentzündung von Kohle und Massregeln zu ihrer Bekämpfung. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (108-139).

Bichel, C. E. Untersuchungsmethoden für Sprengstoffe. Zs. Bergw., Berlin, **50**, 1902, (669-689, mit 1 Taf.).

Borchers, W. [Ueber Versuche, zu den höchsten, praktisch bisher nur auf elektrischem Wege erreichten Wärmegraden auch ohne Zuhilfenahme von Elektrizität zu gelangen.] Festrede. Aachen (Druck von J. Deterre), 1902, (49). 22 cm.

Braillon, Ch. Ueber die Explosion eines Petroläthers und einiger organischer Producte. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555).

Brauss, Ed. Braunkohlen- und Halbgasfeuerung. Zs. Kältelnd., München, **9**, 1902, (231-233).

Claussen. Explosion an einem Sauerstoffcompressor. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (559-561, 1233-1236).

Ebner. Ueber das Lucas-Licht. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (130-131).

Eitner, P. Untersuchungen über die Explosionsgrenzen brennbarer Gase und Dämpfe. Schillings J. Gasbeleucht., München, **45**, 1902, (1-4, 21-24, 69-72, 90-93, 112-115, 221-225, 244-250, 265-267, 345-348, 362-365, 382-384, 397-400).

Guttman, O. Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das Jahr 1901.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (352-355, 371-373, 404-405).

——— Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das erste Quartal 1902.) Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (577-578, 605-606).

——— Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das 2. Quartal 1902.) Chem. Zs., Leipzig, **2**, 1902, (88-90).

Herde, Jos. Beitrag zur Theorie des Bunsenbrenners und ein neuer Oelgasbrenner. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (677-678).

Hertkorn, J. Ueber Aether-Explosionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (407).

Hoffmann, J. F. Zur Theorie der Steinkohlenbildung. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (821-831).

Junkers, H[ugo]. Ueber den Stand der Gasheizung. Vortrag. Gesundheits-Ing., München, **25**, 1902, (20-24).

Kissling, Richard. Die Erdöl-Industrie im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (490-492).

Kleemann, W. Ueber Aether-Explosionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (385).

Krüss, H. Kann ein Mischbrenner für Kalklicht explosionsssicher sein? Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (145-147).

Lange, A. Ueber die Explosion einer mit Stickoxydul gefüllten Bombe. (Vortrag.) Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (725-731).

——— Zur Bekämpfung der Explosionsgefahr beim Transport verdichteter Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (1307-1317).

Linder, Oscar. Ueber die Entzündungstemperaturen der Mischungen von Metallen und Schwefel. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (70). 22 cm.

Maelger, E. Der Hörenz'sche Luftüberschussbeseitiger. Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, **2**, 1902, (113-114).

Michaelis, L. Durch comprimierten Sauerstoff verursachte Explosionen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (759-761).

Neander, E. von. Ueber Aether-Explosionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (336-337).

Neuberg, Ernst. Die Verwendung des Spiritus zu motorischen Zwecken. Gasmotorentchnik, Berlin, **1**, 1902, (149-166).

Neuburger, Albert. Das chemische Verhalten des Spiritus im Spiritus-Motor. Motorwagen, Berlin, **5**, 1902, (205-206, 221-222).

Petavel, J. E. On the measurement of high-pressure explosions. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, (1-16, with pl.).

Pictet, Raoul. Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Weimar (C. Steinert), 1902, (84). 19 cm. 1,60 M.

Raikow, P. N. Ueber die Entflammungstemperatur der einwerthigen Fettalkohole und ihrer wässerigen Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (436-439).

Russig, Friedrich. Durch komprimierten Sauerstoff veranlasste Explosionen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (717).

Schöttler, R[udolf]. Die Gasmaschine. Ihre Entwicklung, ihre heutige Bauart und ihr Kreisprocess. 4. umgearb. Aufl. Bd 1. 2. Braunschweig (B. Goeritz), 1902, (XII + 400; 42 Taf.). 24 cm. 19 M.

Schultz, G[ust.]. Untersuchung eines rumänischen Petroleums. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (451-452).

Schwartz, von. Handbuch zur Erkennung, Beurtheilung und Verhütung der Feuer- und Explosionsgefahr chemisch-technischer Stoffe und Betriebsanlagen. Konstanz (E. Ackermann), 1902, (XIV + 413). 23 cm. 8,50 M.

Stengl, W. Ueber die Natur der Explosionen. (Nach Vorträgen von Professor **Dixon**, Manchester.) Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (375-377, 392-393).

Tetzner, F. Die Dampfkessel. Ein Lehr- und Handbuch für Studierende technischer Hochschulen. . . . Berlin (J. Springer), 1902, (X + 222, mit 34 Taf.). 24 cm. Geb. 8 M.

Vanino, Ludwig. Ueber eine Entzündung der Schiessbaumwolle durch Wasser. Zs. angew. Chem. Berlin, **15**, 1902, (1299-1300).

Vogel, O. Ueber Selbstentzündung der Baumwolle. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555).

Wilda. Zur Geschichte des rauchlosen Pulvers. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, Abh., (268-274). [B 1650].

Thermal Dissociation.

Biltz, Wilhelm. Bemerkungen über die Dissociation des Benzylidenanilinacetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4438-4440).

Forcrand, (de). Sur l'équivalent thermique de la dissociation et de la vaporisation, et sur la chaleur de solidification de l'ammoniac. Paris, C.-R. Acad., sci., **134**, 1902, (708-711).

——— Composition de l'hydrate de chlore. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (991-993).

——— et **Fonzes-Diacon.** Sur les tensions de vapeur de l'hydrogène sélénié et la dissociation de son hydrate. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (229-231).

Innes, William Ross. The influence of temperature on association in benzene solution, and the value of the molecular rise of boiling point for benzene at different temperatures. London, J. Chem. Soc. **81**, 1902, (682-706) [abstract]; London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (26-28).

Jones, Harry C[lary], Barns, James and Hyde, Edward P. The lowering of the freezing-point of aqueous hydrogen dioxide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (22-31).

——— and **Carroll, Charles G.** The lowering of the freezing-point of aqueous hydrogen dioxide produced by certain salts and acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (284-291).

Gramont, A. de. Sur les modifications apportées par la self-induction à quelques spectres de dissociation. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1205-1207).

Ketner, C. H. Gleichgewichte im System: Natriumkarbonat, Aethylalkohol und Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (641-690).

Lidbury, Frank Austin. Ueber das Schmelzen dissociierender Verbindungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (453-467).

Massol, G. Chaleur de dissolution de l'ammoniaque solide et liquide prise vers -75° et chaleur latente de fusion de l'ammoniaque solide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (653-655).

Muthmann, W[ilhelm] und Baur, E[mil]. Ueber die Dissociation des Lanthanwasserstoffs und Cerwasserstoffs. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (281-291).

Rothmund, V. Ueber die Bildung von Calciumcarbid. [Nebst photometr. Temperaturmessungen.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (136-145).

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. Some observations on the course of the molecular transformation. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (303-307) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (391-395) (Dutch).

Wedekind, E[dgar]. Ueber eigen thümliche Dissociationserscheinungen bei asymmetrischen Ammoniumsalzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II. 1, 1902, (109-112).

Wedekind, E[dgar]. Beobachtungen über einfache und doppelte Dissociation bei quartären Ammoniumsalzen. (8. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (766-776).

— und **Oechslen, R.** Weitere Beobachtungen über Doppeldissociation (9. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1075-1080).

Thermo-Chemistry.

Berthelot und der zweite Hauptsatz. Von H. D. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (649-652).

Berthelot, [M.] Sur la chaleur dégagée dans la réaction de l'oxygène libre sur le pyrogallate de potasse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (75-77).

— Equilibres chimiques. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (145-353).

— Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en présence d'acide phosphorique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (153-154).

— Equilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (164-176).

— Equilibres chimiques. Acide phosphorique et chlorures alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (176-197).

— Equilibres chimiques. Phosphates d'ammoniaque et chlorure de baryum. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (197-200).

— Equilibres chimiques. Phosphates d'ammoniaque et chlorure de magnésium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (200-204).

— Etudes sur les piles fondées sur le concours d'une réaction saline avec l'action réciproque des liquides oxydants et réducteurs. Conclusions. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, (1009-1030).

Bodländer, G[uido]. Beitrag zur Theorie einiger technischer Reduktions- und Oxydationsprozesse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (833-843).

Boudouard, O. Recherches sur les équilibres chimiques. Thèse de Pharmacie. Paris, 1901, (100). 25 cm.

Boulouch, R. Sur les mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (165-168).

Bouzat. Chlorures cuivriques ammoniacaux anhydres. Radicaux cupro-ammoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, (292-295).

— Sulfates cuproammoniques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (534-536).

Clarke, F[rank] W[igglesworth]. A thermochemical constant. Preliminary Notice. J. Amer. Chem. Soc. Easton, Pa., **24**, 1902, (882-892).

Cohen, Ernst. Fortschritte der Thermochemie im III. und IV. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (348-349).

Colson, Albert. Sur la constante de dilution des dissolutions salines. Electrochimie, Paris, **8**, 1902, (9-10).

— Sur les chaleurs de dilution du sulfate de soude. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1496-1497).

Forch, Carl. Ueber die Wärmetönung von festem und flüssigem Naphthalin in verschiedenen Lösungsmitteln. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (537).

Forcrand, de. Recherches sur l'oxyde de zinc. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (26-27).

— Sur l'hydratation de l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (36-38).

— Polymérisation et chaleur de formation de l'oxyde de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1426-1429).

— Sur les propriétés et la constitution des peroxydes de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (103-106).

Gill, A[ugustus] H[erman], and **Healey**, H. R. Some thermal properties of naphthas and kerosenes. *Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass.* **15**, 1902, (74-80).

Giran, H. Transformation de l'acide pyrophosphorique en acide orthophosphorique. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902; (961-963).

Goldschmidt, Hans. Aluminothermie. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, 1902, (166-171, 194-200).

——— Ueber die Energiedichte des Thermits und einige neue technische Anwendungen der Aluminothermie. *Zs. angew. Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (699-706).

Guye, Ph. A. et **Maillet**, Ed. Constantes critiques et complexité moléculaire de quelques composés organiques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (168-171).

Heckel, Wilhelm. Ueber das Verhalten des Benzhydrols und Benzoin bei höheren Temperaturen. *Diss. Heidelberg (Hörning & Berkenbusch)*, 1902, (51). 22 cm.

Hofman, H. O. Aluminium as a reducing and a heat-producing agent. *Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass.*, **15**, 1902, (93-104).

Holsboer, H. B. Die theoretische Lösungswärme von $\text{CdSO}_4 \cdot \frac{8}{3} \text{H}_2\text{O}$. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **39**, 1902, (691-710).

Ipatiew, W[ladimir]. Pyrogenetische Contactreactionen organischer Verbindungen. [2. und 3. Mitt.] Berlin, *Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (1047-1064).

Jouniaux, Alcide. Action des hydrides halogénés sur l'argent et réactions inverses. *Lille*, 1901, (107). 25 cm.

Knietsch, R. Ueber die Schwefelsäure und ihre Fabrikation nach dem Kontaktverfahren. (Vortrag.) *Chem. Ind.*, Berlin, **25**, 1902, (6-12, 34-41, 64-72) Berichtigung. *Ebenda*, (106).

Laar, J. J. van. Lehrbuch der mathematischen Chemie. Mit einer Einleitung von H. W. Bakhuys-Roozeboom. Leipzig (J. A. Barth), 1901, (XIX + 224). 22 cm.

Looser, [Gustav]. Neue Versuche mit dem Doppel-Thermoskop. Dritte Folge. *Zs. physik. Unterr.*, Berlin, **15**, 1902, 257-268.

Mittasch, Alwin. Ueber die chemische Dynamik des Nickelskohlenoxyds. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (1-83).

Moissan, Henri. Sur quelques propriétés de la chaux en fusion. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (136-142).

Pissarjewsky, L. Wirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Kaliummetavanadat. [Thermochemische Untersuchung.] *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (368-371).

Richards, Theodore W[illiams]. Die Bedeutung der Atomvolumen. II. Die wahrscheinliche Wärmequelle chemischer Verbindung und eine neue Atomhypothese. [Uebersetzung.] *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (597-610).

Rohland, Paul. Ueber pyrochemische Reactionen. *ChemZtg. Cöthen*, **26**, 1902, (465-469).

Rosenhain, Walter. On an improved form of coal-calorimeter. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (451-458). [6500].

Saurel, Paul. On indifferent points. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (313-320).

——— On the triple point. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (399-409).

——— On a theorem of Tammann. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (410-416).

——— On the displacement of equilibrium. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (467-473).

——— On the critical state of a one-component system. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (476-491).

——— On the critical states of a binary system. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (629-635).

Suchy, Robert. Ueber pyrochemische Daniellketten. *Phil. Diss. II. Zürich*. Leipzig, 1900-1901, (53).

Trevor, J. E. A derivation of the phase rule. *J. Physic. Chem.*, Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (185-189).

Walker, J. Thermochemistry. *Encycl. Brit., Suppl.*, London, **33**, 1902, (277-282).

Calorific value.

Garnier, [R.] Untersuchung einiger Braunkohlenbriketts. *Wochenschr., Brau., Berlin*, **19**, 1902, (233-234).

——— Richtigestellung [betr. Heizversuche, diese Zs., **19**, 1902, (179)]. *Wochenschr., Brau., Berlin*, **19**, 1902, (261).

——— Brennstoffuntersuchungen im ersten halben Jahre 1902. *Wochenschr., Brau., Berlin*, **19**, 1902, (489-490).

——— Braunkohlenbrikett „Caroline“. *Zs. Spiritind., Berlin*, **25**, 1902, (133).

Goutal. Sur le pouvoir calorifique de la houille. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (477-479).

Hempel, Walther. Zur calorimetrischen Untersuchung der Brennmateriellen. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (422-423).

Holde, D. Chemie und Technik des Erdöls und verwandter Mineralöle. (Bericht bis zum Ende des Jahres 1901.) *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (283-285, 303-311, 341-342).

Cryoscopy.

Chruščov, P. D. Recherches cryoscopiques. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (153-182, av. 3 pl., 323-350).

Fuchs, G. Ueber den Werth der „Beckmann'schen“ Gefrierpunktsbestimmung für die Beurtheilung des Harns. Vortrag. *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (1072-1076).

Hausrath, Herbert. Eine Differentialmethode zur Bestimmung kleiner Gefrierpunktsdepressionen. *Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge)*, **9**, 1902, (522-554).

Rogovin, E. Ein neuer Moleculargewichts-Bestimmungsapparat. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (732).

Tołłoczko, Stanisław. Sur l'emploi du trichlorure d'antimoine en cryoscopie. (Polish.) *Kraków, Rozpr. Akad.*, **39**, 1902, (103-108).

Walden, [Paul] et Centnerszwer, [Mieczysław]. Sur l'anhydride sulfureux liquide et son action comme dissolvant. (Polish.) *Wiad. mat., Warszawa*, **6**, 1902, (213-243).

Fusion and solidification.

Fischer, K[arl] T. und Alt, H[einrich]. Erstarrungs- und Schmelzdruck des Stickstoffs. *München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl.*, **32**, 1902, (209-215).

Jones, Harry C[lary] and Getman, Frederick H. The lowering of the freezing point of water produced by concentrated solutions of certain electrolytes, and the conductivity of such solutions. *Amer. Chem. J., Baltimore, Md.*, **27**, 1902, (433-444). [Separate.] 23.3 cm.

Kurnakow, N. S. und Puschin, N. A. Ueber Schmelztemperaturen der Legierungen des Natriums mit Kalium. [Uebersetzung.] *Zs. anorg. Chem., Hamburg*, **30**, 1902, (109-112).

Ludwig, A. Die Schmelzung der Kohle. *Zs. Elektroch., Halle*, **8**, 1902, (273-281).

MacGregor, J[ames] G[ordon]. Ueber die Erniedrigung des Gefrierpunktes in wässrigen Lösungen von Elektrolyten. *Elektroch. Zs., Berlin*, **9**, 1902, (51-55, 74-79).

Prytz, K. Methode zur Bestimmung des Gefrierpunktes einer Lösung bei constanter Temperatur. *Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge)*, **7**, 1902, (882-892).

Soboleva, Valentina. Sur l'extrapolation du point de fusion d'une substance chimiquement homogène prenant pour base les mesures des isobares des volumes à proximité du point de fusion. (Russe.) *St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (714-720).

Tammann, G[ustav]. Ueber die Ausflussgeschwindigkeit krystallisirter Stoffe. *Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge)*, **7**, 1902, (198-224).

MELTING POINTS.

Schmelzpunktsbestimmung von Mangan. Mitteilung aus dem Laboratorium von W. C. Heraeus. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (185-187).

Duguet. Sur [la fusibilité de] quelques sulfamides et sulfanilides de la série aliphatique. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (82-86).

Henry, Louis. [Sur la fusibilité dans la série des dinitriles normaux $CN-(CH_2)_n-CN$.] Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (3-5).

Jachzel, J. Methode zur Schmelzpunktbestimmung in Fetten und Wachsen. Chem. Rev. Fettind., Berlin, **9**, 1902, (150-151).

Klinkhardt, Arthur. Ein einfacher Apparat zur Bestimmung des Schmelzpunktes und Werthes von Gelatine-lösungen etc. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (203).

Kreis, Hans und Hafner, August. Ueber Fettsäureglyceride mit doppeltem Schmelzpunkt. (Vorl. Mitt.) Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (1122-1124).

Kurnakow, N. S. und Puschin, N. A. Ueber die Thalliumlegierungen. [Schmelzpunkte.] [Uebersetzung.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (86-108).

Ramage, Hugh. A comparative study of the spectra, densities, and melting points of some groups of elements, and of the relation of properties to atomic mass. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (1-27, with 2 pl.).

Richards, Theodore William. Note on the application of the phase rule to the fusing points of copper, silver, and gold. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (377-378).

Thiele, Herm. Schmelzpunktbestimmungsapparat. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (780-781).

(D-3218)

Boiling points.

Berthelot, Daniel. Sur le point d'ébullition du sélénium et sur quelques autres constantes pyrométriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (705-708).

Charabot, Eug. et Rocherolles, J. Etude sur la distillation simultanée de deux substances non miscibles. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (175-177).

Fischer, K[arl] T. und Alt, [Heinrich]. Siedepunkt, Gefrierpunkt und Dampfspannung des reinen Stickstoffs bei niedrigen Drucken. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., **32**, 1902, (113-151).

Holde, David]. Die Bestimmung der Verdampfbarkeit schwerer Mineralöle. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., **20**, 1902, (67-70).

Holley, Clifford D. Liquid mixtures of minimum boiling-point. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (448-457).

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan] and Dito, J[ohannes] W[illebrordus]. The boiling-point-curve of the system: hydrazine + water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (171-174) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (155-159) (Dutch).

Ludlam, Ernest Bowman. A simple form of Landsberger's apparatus for determining the boiling points of solutions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1193-1202).

Rayleigh, Lord. On the distillation of binary mixtures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (521-537).

Young, Sydney. The vapour pressures and boiling points of mixed liquids. Part I. [Mixtures of chlorobenzene.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (768-776); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (107).

Correction of the boiling points of liquids from observed to normal pressure. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (777-783); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (108).

Young, Sydney and Fortey, Emily C. [Boiling points of mixtures of constant boiling point of methyl, ethyl, *n*- and *iso*-propyl, *tert*- and *iso*-butyl, and *iso*-amyl alcohol with water.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (717-739); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105).

————— [Boiling points of mixtures of constant boiling point of methyl, ethyl, *n*- and *iso*-propyl, *tert*- and *iso*-butyl and *iso*-amyl alcohol with benzene and with benzene and water.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (739-752); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (105-106).

Specific and latent heats.

Kurbatov, V. Ja. Sur la chaleur latente d'évaporation et chaleur spécifique du mercure. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 640-641).

————— Sur la chaleur spécifique et chaleur latente d'évaporation de l'aniline. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (766-787, pl. IX).

Louguinine, V. Rectification des valeurs trouvées pour les chaleurs spécifiques et les chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique à point d'ébullition élevé. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (228-247).

SPECIFIC HEATS.

Barnes, H. T., and Cookè, H. Lester. On the specific heat of supercooled water. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (65-72).

Bogojavlenskij, A. D. Sur l'influence des mélanges sur la chaleur spécifique des substances solides. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (51-52, II, Pr.-verb.).

Fleischmann, Wilhelm. Ueber die spezifische Wärme der Milch. J. Landw., Berlin, **50**, 1902, (33-76).

Gaede, Wolfgang. Ueber die Aenderung der spezifischen Wärme der Metalle mit der Temperatur. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. C. Lehmann's Nachf.), 1902, (85, mit 1 Taf.). 22 cm.; Auszug. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (105-106).

Gill, Augustus H. and Miller, S. B. The specific heat of glycerin waste lyes and crude glycerin. London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (833-834).

Kahlbaum, Georg W. A., Roth, Karl and Siedler, Philipp. Ueber Metalldestillation und destillierte Metalle. [Spezifisches Gewicht und spezifische Wärme.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (177-294, mit 1 Taf.).

Kellenberger, F. und Kraft, K. Spezifische Wärme einiger Cer- und Lanthan-Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **325**, 1902, (279-281).

Kurbatov, V. Ja. Sur la règle de Schiff du changement des chaleurs spécifiques des fluides organiques avec la température. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 640).

Mabery, Charles F[rederic] and Goldstein, Albert H. On the specific heats of vaporization of the paraffin and methylene hydrocarbons. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 38; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (66-78).

————— On the specific heat and heat of vaporization of the paraffine and methylene hydrocarbons. Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci., No. 40; Boston, Mass. Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (539-549). Separate 24.5 cm.

Magie, William Francis. The specific heat of solutions. III. A form of the Pfundler calorimeter. Physic. Rev., Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (193-203); Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (156-158).

Ponsot. Chaleur spécifique des corps au zéro absolu. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (703-705).

LATENT HEATS.

Findlay, Alexander. A formula for the latent heats of vaporisation. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (471-478).

Forcrand, de et **Massol**. Sur la chaleur de solidification de l'ammoniac liquide. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (743-745).

Kuenen, J. P. and **Robson**, W. G. The thermal properties of carbon dioxide and of ethane. [Latent heat of evaporation of carbon dioxide and of ethane. Latent heat of sublimation of carbon dioxide at the triple point and at the boiling point.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (622-630).

Kurbatov, V. Ja. Sur la corrélation de la chaleur latente d'évaporation avec la densité des vapeurs. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (250-287, av. 1 pl.).

———. Recherches sur les chaleurs latentes d'évaporation de l'aniline sous pression réduite. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 639-640).

———. Sur la chaleur latente de l'évaporation du mercure. (Russe.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (659-665).

Louguinine, V. Étude de la chaleur latente de vaporisation de l'aniline, de l'orthotoluidine, de quelques-uns de leurs dérivés ainsi que d'autres substances de la chimie organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (105-144).

Patterson, T. S. [Relationship between the latent heat of vaporisation of various solvents at the boiling point and the specific rotation of ethyl tartrate, at infinite dilution, in each.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1097-1133).

Robertson, P. W. Atomic and molecular heats of fusion. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1233-1243); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (131-132).

———. Latent heats of fusion. . . . Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **34**, 1902, (501-507).

(D-3218)

Electric furnace operations.

Kritik der Leistungsfähigkeit der elektrischen Schmelzöfen und der Herstellungskosten für Calciumcarbid. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (390-391, 400-401, 411-413).

Caro, [N]. Ueber die Bildungstemperatur des Calciumcarbides. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **6**, 1902, (73-75).

Gin, G. Ueber die Reaktionen bei der Bildung von Calciumcarbid. [Uebersetzung.] Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (397).

———. Temperatur und Rendement der elektrischen Oefen. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (26-27).

Guntz. Sur un appareil de chauffage électrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (153-158).

Hutton, R. S. On the fusion of quartz in the electric furnace [with a view to its use in the construction of apparatus]. Manchester, Lit. Phil. Soc., **46**, 1902, No. 6, (1-5).

Keller. Die elektrischen Oefen. Zs. Lüft., Berlin, **8**, 1902, (89-90, 101-102, 112, 126-127).

Vogel, Otto. Elektrische Schmelzöfen mit Lichtbogenheizung. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **5**, 1902, (358-359, 366-368, 373-375).

Liquefaction of gases.

Arsonval (d'). L'air liquide. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (433-460, av. fig.).

———. Remarque à propos de la note de M. G. Claude "sur la liquéfaction de l'air." Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1570-1571).

Cailletet, L. Observations à propos de la même communication [celle de Claude, sur la liquéfaction de l'air], sur des expériences entreprises pour la liquéfaction industrielle de l'air. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1571).

Caubet, F. Die Verflüssigung von Gasgemischen. [Aus dem Französischen, übers. v. C. Ernst.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (257-367).

Claude, Georges. Sur la liquéfaction de l'air par détente avec travail extérieur récupérable. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1568-1570).

Dewar, J. Liquefaction of gases. Encycl. Brit. Suppl., London, **30**, 1902, (280-292).

Grellert, M. Kältemischungen und Kälterzeugung. Gesundheitslug., München, **25**, 1902, (157-161).

Kausch, Oscar. Die Herstellung und Verwendung von flüssiger Luft. Unter besonderer Berücksichtigung der Patent-Litteratur zusammengestellt. Weimar (C. Steinert), 1902, (129, mit Taf.). 19 cm. 1,60 M.

———. Die Verwendung der flüssigen Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **6**, 1902, (1-8, 17-23).

Münster, H. Tabellen der Kälteleistung und des Kraftbedarfs pro 1 cbm verdampfender CO₂. Eis- und Kälte-Ind., Berlin, **4**, 1902, (9-12).

Olzewski, K. Determination of inversion temperature of Kelvin effect in hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (535-540).

Rauter, Gustav. Das Metallschmelz- und Bearbeitungsverfahren nach Goldschmidt. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (313-317).

Measurement of temperature.

Job, André. Nouvelle méthode pour la mesure et l'inscription des températures élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (39-41).

Pringsheim, E[rnst]. Ueber Temperaturbestimmungen mit Hilfe der Strahlungsgesetze (nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn O[tto] Lummer). Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (31-36).

Travers, Morris W., Senter, George and Jaquerod, Adrien. On the measurement of temperature. Part I.—On the pressure coefficients of hydrogen and helium at constant volume and at different initial pressures. Part II.—On the vapour pressures of liquid oxygen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. Part III.—On the vapour

pressures of liquid hydrogen at temperatures below its boiling point on the constant volume hydrogen and helium scales. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (484-491). (Abstract.) [7150].

Wanner, H. Ueber ein neues Pyrometer. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **22**, 1902, (207-211).

Wedding, H[ermann]. Selbstverzeichnende Pyrometer mit Vorführungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (196-207).

Wolfmann, Julius. Vorführung der Mahler-Kroeckerschen Kalorimeterbombe, sowie des Wannerschen Pyrometers. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **81**, 1902, SitzBer., (143-150).

Conduction of heat.

Lindner, G. Zur Kenntnis des Eiskalorimeters. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (237-238).

Schauelfelberger, W. Wärmeleitungsfähigkeit des Kupfers, aus dem stationären und variablen Temperaturzustand bestimmt, und Wärmefluss in einer durch Kühlwasser bespülten Endfläche eines Wärmeleiters. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (589-630).

Schulze, F[ranz] A[rthur]. Ueber das Verhalten einiger Legierungen zum Gesetz von Wiedemann und Franz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (555-589).

Schwarze, Walther. Ueber die Wärmeleitung von Argon und Helium. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1903, (229).

Streintz, Franz. Leitvermögen und Atomwärme der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (847-853).

Coefficient of Expansion.

For expansion of gases *v.* 7150, under Pressure of gases, etc.

Mohr, O. Ueber die Kontraktion der Würze beim Abkühlen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (340-342)

Veley, V. H. and Manley, J. J. The ionic and thermal coefficients of nitric acid. [Coefficients of expansion.] *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (118-122).

Vincent, J. H. The density and coefficient of cubical expansion of ice. (Communicated to the Royal Society of London, Feb. 6, 1902.) *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **15**, 1902, (129-153).

7250 ELECTRICAL AND MAGNETIC PROPERTIES.

GENERAL.

Fortschritte der Elektrotechnik. Vierteljährliche Berichte über die neueren Erscheinungen auf dem Gesamtgebiete der angewandten Elektrizitätslehre . . . , hrsg. v. Karl Strecker. Jg 14 (1900), H. 4. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 861-1258 + XII). 24 cm. 11 M. Dass. Jg 15 (1901), H. 3. Ebenda 1902, (435-668). 24 cm. 6 M. Jg 15 (1901) H. 4. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 669-1030 + XII). 24 cm. Dass. Jg 16 (1902), H. 1 (1-248). 24 cm.

Jahrbuch der Elektrochemie. Begründet und bis 1901 hrsg. von W. Nernst und W. Borchers. Berichte über die Fortschritte des Jahres 1901. Hrsg. von Heinrich Danneel. Jg 8. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (IX + 725). 25 cm.

Monographien über angewandte Elektrochemie, unter Mitwirkung von . . . hrsg. von Viktor Engelhardt. Bd. 1. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII + 117). 24 cm. 5 M. Bd 2: A. Minet, Die Gewinnung des Aluminiums. Bd 3: M. Le Blanc, Die Darstellung des Chroms. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 129; VII + 109). 24 cm. 13 M.

IX. Hauptversammlung der deutschen elektrochemischen Gesellschaft am 9. und 10. Mai 1902 zu Würzburg. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (448-456, 461-479, 481-507).

Abel, Emil. Fortschritte der theoretischen Elektrochemie im Jahre 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (321-327).

Arrhenius, Svante. Text book of electrochemistry. Translated by John McCrae. London, (Longmans), 1902, (xi + 341). 22,5 cm.

Beek, H. van. Die Vorteile der Bewegung des galvanoplastischen Bades. Zs. ReprodTechn., Halle, **4**, 1902, (72-73).

Belloc, G. Sur la thermo-électricité des aciers et des ferromagnétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (105-106).

Borns, H. Die Elektrochemie im Jahre 1901. Chem. Ind., Berlin, **25**, 1902, (252-255, 287-293, 309-315, 351-357, 377-384).

Bose, Emil. Das Faraday'sche Gesetz und sein Gültigkeitsbereich. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (47-48, 66-68).

Brochet, André. L'électricité à l'Exposition de 1900. 12^e fasc. Electrochimie et électrometallurgie. Paris (Dunod), 1902, (139, av. fig.). 32 cm.

Coehn, Alfred. Ein Beitrag zur Oxoniumtheorie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2673-2677).

Crookes, William. The stratifications of hydrogen [observed on passing the electric discharge through a vacuum tube]. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (399-413).

Danneel, H. Von der elektrochemischen Metall-Industrie Deutschlands. Zs. Elektrochem., Halle, **8**, 1902, (137-142).

Elbs, Karl. Übungsbeispiele für die elektrolytische Darstellung chemischer Präparate. Zum Gebrauch im Laboratorium für Chemiker und Elektrochemiker. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 100). 21 cm. Geb. 4 M.

Gerdas, Peter. Einführung in die Elektrochemie. Nach der elektrolytischen Dissociationstheorie bearb. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 124). 22 cm. 4 M.

Grigercsik, Géza. Elektrochemie. Hrsg. von Bemewitz. (Unterrichts-Werke Methode Hittenkofer Lehrfach Nr 126.) Strelitz (M. Hittenkofer), [1902], (28). 28 cm. 1,70 M.

Grünhut, L[eo]. Physikalisch-chemische Untersuchungen an Mineralquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (643-650).

Heil, Albrecht. Beobachtungen über thermoelektrische Ströme und Mitteilungen über ein neues Thermoelement. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (91-97).

Heilbrun, Richard. Zur Demonstration des Polreagenzpapieres. Zs. physik. Unterr., Berlin, **15**, 1902, (288).

Helmholtz, H[ermann]. Abhandlungen zur Thermodynamik. Hrsg. v. Max Planck. [Ostwald's Klassiker der exakten Wissenschaften. No. 124.] Leipzig (W. Engelmann), 1901, (84). 19 cm. 1,40 M.

Hittorf, Wilhelm]. Bemerkungen zum Aufsatz der Herren Nernst und Riesenfeld: „Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel.“ Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (243-245).

Höpfner, Ludwig. Berichtigungen zu dem Referat des Herrn Dr. Danneel: „Von der elektrochemischen Metallindustrie Deutschlands“ in Heft 10 dieser Zeitschrift. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (177-178).

Jaeger, W[ilhelm]. Die Normalelemente und ihre Anwendung in der elektrischen Messtechnik. Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 131). 25 cm. 6 M.

Johnston, R. H. The development of electrochemistry. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **23**, 1902, (262-280).

Kellner, K. Ueber das Verhalten von Brom gegen Entladungen hochgespannter elektrischer Ströme. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (500-504).

Kohlrausch, Friedrich. Ueber die Temperaturcoefficienten der Ionen im Wasser, insbesondere über ein die einwertigen Elemente umfassendes Gesetz. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (572-580).

Krüger, M. Die Elektrochemie im Jahre 1901. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (231-234, 248-255, 275-283).

McMillan, W. G. Electrochemistry. Encycl. Brit. Suppl., London, **28**, 1902, (107).

Minet, Adolphe. Théories modernes de l'électrochimie. Rev. gén. chim., Paris, **5**, 1902, (104-111, et 121-124).

Mugdan. Brennstoffelemente und verwandte Elemente. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (854-859).

Nernst, W[alter]. Ueber die Bedeutung elektrischer Methoden und Theorien für die Chemie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (83-99).

——— Les méthodes et les théories électriques en chimie. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (200-205).

——— und **Lessing, A.** Ueber die Wanderung galvanischer Polarisation durch Platin- und Palladiumplatten. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (146-159).

Oettel, Felix. Die elektrischen Bleichapparate „System Haas und Oettel“. Deutscher Färbekalender, München, **11**, 1902, (13-21).

Pissarjewsky, L. Wirkung von Wasserstoffsuperoxyd und Natriumhypochlorit auf die Oxyde von Thorium, Zirkonium und Cerium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (359-367).

Quincke, G[eorg]. Ueber die Klärung trüber Lösungen. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N. F.), **7**, 1902, (97-104).

Ramsey, Rolla R. Die Wirkung von Schwere und Druck auf die elektrolytischen Vorgänge. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (177-182).

Richards, Theodore William and Stull, Wilfred Newsome. The universally exact application of Faraday's Law. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (40-413). [Separate 24.5 cm.

Schmidt, G. C. Das Problem der Urmaterie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (177-179, 209-211).

Schulze, F[rantz] A[rthur]. Ueber das Verhalten einiger Legierungen zum Gesetz von Wiedemann und Franz. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (555-589).

Stockmeier, Hans. Fortschritte der chemischen Metallbearbeitung und verwandter Zweige. *ChemZtg*, Cöthen, **26**, 1902, (523-526).

Warburg, E[mil]. Ueber die Bildung des Ozons bei der Spitzenentladung in Sauerstoff. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (781-792).

Zelinskij, N. D. Les phénomènes lumineux de la décharge électrique chez quelques substances organiques à la température de l'air liquide. (Russe.) *St. Peterburg, Zhurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (18-19, II, Pr.-verb.).

Ionic Theory.

Arndt, Kurt. Neuere Untersuchungen auf dem Gebiete der Ionentheorie. *Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl.*, **81**, 1902, *Abh.*, (415-422).

Bial, Manfred. Ueber die antiseptische Funktion des H-Ions verdünnter Säuren. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (513-534).

Brown, A. Crum. The ions of electrolysis. [Lecture before Royal Institution of Great Britain]. *Science*, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (881-895).

Centnerszwer, Mieczysław. La théorie des ions; son développement historique et ses tendances actuelles. Exposé des principes fondamentaux de l'Électrochimie. (Polish). *Warszawa* (G. Centnerszwer) 1902, (64). 27 cm. 60 kop.

Fischer, Otto. Notiz über einige Ionenphänomene bei Triphenylmethanfarbstoffen. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (281).

Green, Arthur G. Ionenphänomene bei Farbstoffen. *Zs. Farbenchem.*, Braunschweig, **1**, 1902, (413-414).

Kirkby, P. J. On the electrical conductivities produced in air by the motion of negative ions. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (212-225).

Maass, Theodor A. Ueber Studien über die Beständigkeit komplexer Anionen. *Phil. Diss.* Basel. Freiburg in Baden, 1900-1901, (72). 8vo.

McClung, R. K. The rate of recombination of ions in gases under different pressures. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (283-305).

Olsen, Julius. An experimental investigation into the existence of free ions in aqueous solutions of electrolytes. *Amer. J. Sci.*, New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (237-248).

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. *Verh. Ges. D. Natf.*, Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (139-164).

Prescher. Kurze Einführung in die Ionentheorie. Zur Haftintensität und Komplexsalzbildung. *Hydrolyse*. *Apoth-Ztg*, Berlin, **17**, 1902, (728-729).

Rutherford, E. and **Allen**, S. J. Excited radioactivity and ionization of the atmosphere. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (704-723).

Sackur. Zur neueren Theorie der Lösungen. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (910-942).

Scherk, Carl. Die Ionenlehre in ihrer Beziehung zur Pharmakodynamik. *ApothZtg*, Berlin, **17**, 1902, (628-630).

Sutherland, William. Ionization, ionic velocities, and atomic sizes. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (162-177).

Veley, V. H. and **Manley**, J. J. The ionic and thermal coefficients of nitric acid. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (118-122).

Wiechmann, F. G. The Ion Theory. *Sch. Mines Q.*, New York, N.Y., **23**, 1902, (233-247).

ELECTROLYSIS.

General Electrolysis and E.M.F. of Cells.

Abegg, R[ichard]. Ueber die Komplexbildung von Quecksilbersalzen. (Nach Versuchen von Cl. Immerwahr und Jander.) Vortrag. *Zs. Elektroch.*, Halle, **8**, 1902, (688-690).

Baur, E. Die Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (305-325).

Berthelot, [M.] Recherches sur les forces électromotrices. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (793-807).

——— Sur quelques phénomènes de polarisation voltaïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (865-873).

——— Sur les procédés destinés à constater l'action électrolytique d'une pile. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (873-876).

——— Etude sur les piles fondées sur l'action réciproque des liquides oxydants et réducteurs. Dissolvants communs. Action des acides sur les bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (933-950).

——— Nouvelles recherches sur les piles fondées sur l'action réciproque de deux liquides. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1461-1478).

——— Sur la relation entre l'intensité du courant voltaïque et la manifestation du débit électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (5-8).

——— Actions électrolytiques manifestes, développées par les piles constituées par la réaction de deux liquides renfermant l'un un acide, l'autre un alcali. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (129-133).

——— Nouvelles expériences sur la limite d'intensité du courant d'une pile qui correspond à la manifestation d'un débit électrolytique extérieur apparent dans un voltamètre. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (485-492).

——— Recherches sur l'action réciproque de deux liquides salins. 7^e Mémoire: études sur les piles fondées sur les réactions complexes. 8^e Mémoire: conclusions. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **26**, 1902, (289-339 ou 348).

——— Recherches sur les piles fondées sur l'action réciproque de deux liquides salins [6 Mémoires]. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **27**, 1902, (146-271).

Bigelow, S. L. On the passage of a direct current through an electrolytic cell. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (603-628).

Bilitzer, J. Antwort auf einige Bemerkungen des Herrn Prof. Haber [betr. Kathodenauflockerung und Zerstäubung]. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (659-660).

Bodländer, G[uido] und Storbeck, O. Beiträge zur Kenntnis der Cuproverbindungen I. II. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (1-41, 458-476).

Bordier, H. et Gilet. Electrolyse des tissus animaux et des liquides organiques. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., **30**, (Ajaccio, 1901, 2^e part.), 1902, (830-835).

Bose, Emil. Ueber die Natur der Elektrizitätsleitung in elektrolytischen Glühkörpern. Ann. Physik, Leipzig (4. Folge), **9**, 1902, (164-184).

——— Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1902**, (1-19, mit 1 Taf.).

——— Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski: Einige Messungen an Gasketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (406-408).

Brand, A. Ueber die elektromotorische Kraft des Ozons. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (246-250); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (468-474).

Chapman, D. L. and Lidbury, F. Austin. The decomposition of water vapour by the electric spark. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1301-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (183).

Christy, S. B. The electromotive force of metals in solutions of cyanide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (354-420).

Coehn, Alfred. Ueber kathodische Polarisation und Bildung von Legierungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (154-157).

Czepinski, Vincent. Einige Messungen an Gasketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (1-17).

Dalle, P. [Détermination de la constante de dissociation électrolytique de l'acide éthyléno-acétique et de l'amine éthyléno-éthylrique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **21**, 1902, (142-144).

Denso, P. Untersuchungen über die Widerstandsfähigkeit von Platiniridiumanoden bei der Alkalichlorid-Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (147-150).

Donnan, Frederick G., **Bassett**, Henry, jun. and **Fox**, C. J. J. The colour changes exhibited by the chlorides of cobalt and some other metals, from the standpoint of the theory of electroaffinity. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (939-956); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (164).

Einstein, A. Ueber die thermodynamische Theorie der Potentialdifferenz zwischen Metallen und vollständig dissoziierten Lösungen ihrer Salze und über eine elektrische Methode zur Erforschung der Molecularkräfte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (798-814).

Elbs, K[arl] und **Forssell**, J. Ueber das Verhalten des Bleis als Anode in Natriumhydroxyd-Lösungen und die Elektrolyse Bleioxyd-haltiger Natriumhydroxyd-Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (760-772).

Farup, P. Ueber ein neues Silbervoltmeter. (Mitgeteilt von W. Nernst.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (569-571).

Fischer, Armin. Ueber den Ersatz des Mononatriumsulfits durch Dinatriumsulfid in cyankalischen Messingbädern. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (247-248).

Fischer, Franz. Die Messung von Potentialdifferenzen [und Widerständen] mittels Telephon als Nullinstrument. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (18-22).

——— Verhalten von Bleianoden in Phosphorsäure. (Vorl. Mitt.) Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (398).

Foerster, F[riedrich]. Ueber künstlichen Graphit und über Platiniridium als Anodenmaterialien. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (143-47).

——— und **Friessner**, A. Zur Kenntniss der Elektrolyse wässriger Lösungen an platinirten Anoden und über elektrolytische Dithionatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, 2515-2519).

Foerster, F[riedrich] und **Müller**, E[rich]. Zur Kenntnis der Elektrolyse, zumal der Alkalichloride, an platinirten Elektroden. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (515-540).

——— Ueber das Verhalten der unterchlorigen Säure und ihrer Salze bei der Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (633-638, 665-672).

Fredenhagen, Carl. Zur Theorie der Oxydations- und Reduktionsketten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **29**, 1902, (396-458).

Godlewski, Tadeusz. Sur la pression osmotique de quelques dissolutions calculée d'après les forces électromotrices des piles de concentration. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad. A, **42**, 1902, (99-116, with 2 pl.).

Haber, F[ritz]. Ueber Legierungspotentiale und Deckschichtenbildung, zugleich ein Nachtrag zu der Mitteilung über Kathodenauflockerung und Zerstäubung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (541-552).

——— und **Sack**, M. Kathodenauflockerung und Kathodenzerstäubung als Folge der Bildung von Alkalilegerungen des Kathodenmaterials. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (245-255).

Hagenbach, August. Elektrolytische Zellen mit gasförmigem Lösungsmittel. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (568-574).

Hittorf, W[ilhelm]. Das Verhalten der Diaphragmen während der Elektrolyse wässriger Lösungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (481-483).

——— Bemerkungen über die Bestimmungen der Ueberführungszahlen der Ionen während der Elektrolyse ihrer Lösungen. Das Verhalten der Diaphragmen bei denselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (613-629).

Höbbling, Victor. Die Fabrikation der Bleichmaterialien. Berlin (J. Springer), 1902, (VIII + 282). 24 cm. Geb. 8 M.

Gräfenberg, Leopold. Ueber das Potential des Ozons. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (297-301).

Kochan, H. Beiträge zur Kenntnis der anodisch-polarisierten, lichtempfindlichen Goldelektrode. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (33-47, 61-69, 79-83).

Le Blanc, M[ax] und **Bindschedler**, E. Ueber die Bildung schwer löslicher Niederschläge bei der Elektrolyse mit löslichen Anoden. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (255-264).

Leduc, S. Dosage des ions introduits par l'électrolyse. Ann. électrobiol. électrothér., Paris, **5**, 1902, (94-95).

Ley, H[einrich]. Elektrochemische Konstitutionsbestimmungen an Silbersalzen. (Gemeinschaftlich bearb. mit K. Schaefer.) Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (694-695).

Linde, Richard von der. Ueber Oxydations- und Reduktionsketten. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (76, mit 1 Taf.). 22 cm.

Lorenz, Richard. Ueber Gasketten. 1. Die Sauerstoff - Wasserstoffkette. 2. Gaselektrodenpotentiale. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (275-278).

Müller, Erich. Die elektromotorische Kraft der Chlorknallgaskette. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (158-168).

———. Ein Nachtrag zu „Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliumchromat“. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (900-914).

Oertel, Ernst. Ueber die Einwirkung von Alkil-Persulfat sowie des elektrischen Stromes auf Strychnin. Thèse sc. Lausanne. Hildesheim, 1900-1901, (65). 8vo.

Pasea, Ch. M. Ueber die relative Stärke schwacher Lösungen gewisser Sulfate und ihres Wassers. Elektroch. Zs., Berlin, **8**, 1902, (215-221).

Panchaud de Bottens, A. Ueber die Depolarisation der Wasserstoff-Elektrode durch Körper der aromatischen Reihe. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (305-315, 332-346).

Reinders, W[illem]. Galvanic cells and the phase rule. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (182-193) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (115-126) (Dutch).

Reuter, Max. Ueber Amalgampotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (801-808).

Richards, Joseph W. Elektrolytische Sekundärreaktionen. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (117-123, 144-149).

Richards, Theodore William und **Heimrod**, George W. On the accuracy of the improved voltmeter. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **37**, 1902, (415-443). [Separate.] 24.5 cm.

Riesenfeld, E. H. Konzentrationsketten mit nichtmischbaren Lösungsmitteln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (616-624).

Sacher, Julius Friedrich. Ueber die Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxid und Bleichlorid. Phil. Diss. II. Zürich, Leipzig, 1901-1902, (80). 8vo.

Schoop, M. U. Die elektrolytische Wasserzersetzung und die Verwendungsgebiete von Sauerstoff und Wasserstoff. (Vortrag.) Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **19**, 1902, (142-143, 154-155).

Siegrist, Jos. Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Abscheidung von Kupfer bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit. Phil. Diss., Basel, 1900-1901, (49).

Suchy, Robert. Ueber pyrochemische Daniellketten. Phil. Diss. II. Zürich. Leipzig, 1900-1901, (53).

Tafel, J[ulius]. Kathodische Polarisation in verdünnter Schwefelsäure. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (604-607).

Wien, Max. Ueber die Polarisationscapazität des Palladiums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (372-387).

Wohlwill, Emil. Ueber das Zerfallen der Anode. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (152-154); Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), **9** (1901), 1902, (LVI-LVII).

Zakrzewski, K[onstanty]. Sur la force électromotrice produite par le mouvement d'un liquide dans un tube de verre argenté. (Polish.) Kraków, Rozpr. Akad., **39**, 1902, (258-263).

Applications of electrolysis.

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (72). 22 cm.

Billitzer, J. Elektrochemische Studien am Acetylen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (132-137).

Bodländer, Guido. Ueber die Chemie der Cuproverbindungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (514-515).

Borchers, W. Elektro-Metallurgie. Die Gewinnung der Metalle unter Vermittlung des elektrischen Stromes. 3. verm. u. umgearb. Aufl. Abt. 1. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (IV + 288). 24 cm. 9 M.

Bunge, N[ikolaj]. Zur Geschichte der Elektrolyse organischer Säuren. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (217-218).

Burrows, G. H. Experiments on the electrolytic reduction of potassium chlorate. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (417-421).

Coehn, Alfred. Ueber elektrolytische Darstellung neuer Legierungen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (591-595).

Egli, Jacob. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (18-85).

Elbs, K[arl] und Brand, K. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (783-788).

————— Bemerkungen zu dem D. R.-P. Nr. 130742: Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (788-789).

————— und **Wohlfahrt, Th.** Ueber die elektrochemische Reduktion der o- und der p-Nitrobenzolsulfonsäure in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (789-791).

Englehardt, Viktor. Die Elektrolyse des Wassers, ihre Durchführung und Anwendung. [Monographien über angewandte Elektrochemie, Bd 1.] Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (XII + 117). 24 cm. 5 M.

Foerster, F[riedrich] und Müller, Erich. Ueber die bei der elektrolytischen Darstellung von Alkalihypochloriten und -Chloraten erreichbaren Strom- und Energie-Ausbeuten. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (8-17).

Gressly, Otto. Ueber die Elektrolyse halogensubstituierter organischer Säuren und die elektrolytische Darstellung von Halogenderivaten. Phil. Diss., Basel, 1900-1901, (59). 8vo.

Gruszkiewicz, J. Ueber eine neue Cyanwasserstoff-Synthese auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, **9**, 1903, (83-85).

Haber, F[ritz]. Ueber Aluminiumdarstellung. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (607-616).

————— und **Geipert, R.** Versuche über Aluminiumdarstellung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (1-8, 26-33).

Hanaman, Franz. Ein Apparat für elektroanalytische Zwecke. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (398-401).

Hofer, H. und Moest, M. Ueber die Bildung von Alkoholen bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **323**, 1902, (284-323, mit 1 Taf.).

Holyroyd, G. W. F. The electrolytic reduction of nitrourea. London, J. Chem. Soc., **79 & 80**, 1901, (1326-1331).

Jacob, Hugo. Beiträge zur Elektrolyse der Thiosulfate. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm.

Klappert, Erich. Elektrochemische Reduktion des m-Nitrophenols in alkalischer und in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (791-792).

König, Emil. Beiträge zu dem Problem der elektrochemischen Umformung von Wechselstrom in Gleichstrom durch Aluminiumelektrolytzellen. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (474-476).

Küster, Fr. W. Ueber das elektrochemische Verhalten des Schwefels. Nach Versuchen des Herrn Dr. Wolde-mar Hommel. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (496-500).

Labhardt, H. und Zschoche, R. Ueber die elektrolytische Oxydation von p-Tolylsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (93-96).

Le Blanc, M[ax] und **Brode**, J. Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron und Aetzkali. 1. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (697-707, 717-729); 2. Mitt.: Die Elektrolyse von geschmolzenem Aetzkali. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (817-822).

——— Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Eine Entgegnung an Herrn R. Lorenz. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (939-940).

Leduc, A. Sur l'électrolyse de l'azotate d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (23-25).

——— Sur l'équivalent électrochimique de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (237-240).

——— Électrolyse des mélanges de sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (395-396).

Liebenow, C[arl]. Ueber die Verwendung der Fuchs'schen Messmethode in der Akkumulatoren-Technik. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (616-623).

Löb, Walther. Ueber den Einfluss des Kathodenmaterials bei der elektrolitischen Reduktion aromatischer Nitrokörper. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (778-779).

Lorenz, Richard. Zur Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (385-390).

——— Ueber die Elektrolyse von geschmolzenem Aetznatron. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (873-874).

Luther, R[obert]. Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und Chlorsäure. Bemerkung zur gleichnamigen Arbeit von E. Müller. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (601-604).

——— Elektromotorisches Verhalten des Ozons. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (645-649).

Mennicke, H. Die elektrochemische Entzinnung der Weissblechabfälle mit Aetznatronlösung. Zs. Halle, **8**, 1902, (315-320, 357-370, 381-335).

Müller, Erich und **Friedberger**, O. Die Darstellung überschwefelsaurer Salze durch Elektrolyse ohne Diaphragma. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (230-236).

Panchaud de Bottens, A. Versuche über die elektrolitische Oxydation des Naphtalins. Zs. Elektroch. Halle, **8**, 1902, (673-675).

Parker, Francis Le Jau, jun. A study of the preparation of permanganic acid by electrolysis. Dissertation submitted to . . . Johns-Hopkins University . . . [for Ph. D.], 1902, (28). 23.3 cm.

Perkins, Frank C. Gewinnung von Aluminium für elektrische Leiter Uebersetzung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (571-574).

Peters, Franz. Einiges aus der angewandten Electrochemie in den Jahren 1900 und 1901. Dinglers polyt. J., Stuttgart, **317**, 1902, (221-228).

Pfanhauser jr., W. Zinnschwamm und Zinnkrystall durch Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (41-43).

Rieder, Josef. Ueber elektrolitisch erzeugtes Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (370-373). [0660 0290].

Robine, R. et **Lenglen**, M. La fabrication électrolytique du zinc. Rev. chim. indust., Paris, **1902**, (46-51).

Roloff, Max. Die Theorie der elektrolitischen Dissociation. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (525-537, 561-567, 585-600).

Salzer, Franz. Beitrag zur Elektrolyse der Ameisensäure und Oxalsäure, sowie des Kaliumkarbonats. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (893-903).

Tafel, Julius. Die elektrolitische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **31**, 1902, (289-325).

——— und **Schmitz**, Karl. Ueber die Reduktionswirkung von Blei- und Quecksilberkathoden in schwefelsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (281-288).

Waldenberger, Charles Adolph. Ueber die Elektrolyse der Estersalze der Phenylbernsteinsäure mit fettsauren Salzen. Phil. Diss. Basel, 1901-1902 (64). 8vo.

Wohlfahrt, Th. Ueber die elektrochemische Reduction von 2, 2-Dinitrodiphenyl zu Phenazon und einige Derivate des Phenazons. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **65**, 1902, (295-299).

Electrolytic Dissociation.

[See also Conductivity.]

Biltz, Wilhelm. Zur Kenntnis der Lösungen anorganischer Salze in Wasser. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (185-221).

Bodländer, G[uido] und **Fittig**, R. Das Verhalten von Molekularverbindungen bei der Auflösung. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **39**, 1902, (597-612).

Godlewski, T[adeusz]. Sur la pression osmotique de quelques dissolutions calculée d'après les forces électromotrices des piles de concentration. (Polish). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (146-163, av. 2 pl.).

Hamburger, H. J. Osmotischer Druck und Ionenlehre in den medicinischen Wissenschaften. Zugleich Lehrbuch physikalisch-chemischer Methoden. Bd 1: Physikalisch-chemische Grundlagen und Methoden. Die Beziehungen zur Physiologie und Pathologie des Blutes. Wiesbaden (J. F. Bergmann), 1902, (XIII + 539). 26 cm. 16 M.

Hantzsch, A[rthur]. Ueber die Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **30**, 1902, (289-324).

——— Ueber den Zustand von Elektrolyten in wässriger Lösung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (150-152).

Henri, Victor. La dissociation électrolytique et la mesure de l'alcalinité du sang. Rev. géu. sci., Paris, **13**, 1902, 328-333).

Jones, Harry C[lary] and **Carroll**, Charles, G. The lowering of the freezing-point of aqueous hydrogen dioxide produced by certain salts and acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **28**, 1902, (284-291).

——— and **Getman**, Frederick H. The lowering of the freezing-point of water produced by concentrated solutions of certain electrolytes, and the conductivity of such solutions. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (433-444). Separate. 23.3 cm.

Jones, Humphrey Owen and **Richardson**, Owen Willans. The decomposition of oxalacetic acid phenylhydrazone [and *p*-bromophenylhydrazone] in aqueous and acid solutions, and a new method of determining the concentration of hydrogen ions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1140-1158); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (140-141).

——— The dissociation constants of oxalacetic acid and its phenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1158-1160); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (141).

——— Note on a method for determining the concentration of hydrogen ions in solution. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (337-339).

Kahlenberg, Louis. Instantaneous chemical reactions and the theory of electrolytic dissociation. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (1-4).

Kastle, J. H. The inactivity of lipase towards the salts of certain acid ethers considered in the light of the theory of electrolytic dissociation. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (481-486).

Kistiakovskij, V. A. La critique des répliques à la théorie de la dissociation électrique. (Russe.) St. Petersburg, Zhurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (19-33, II, Pr.-verb.).

Liebenow, C. Ueber die Dissociation der Elektrolyte. Mit Nachtrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (933-938).

Mac Gregor, J[ames] G[ordon]. Ueber die Erniedrigung des Gefrierpunktes in wässrigen Lösungen von Elektrolyten. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (51-54, 74-79).

Müller, Erich. Elektromotorisches Verhalten der unterchlorigen Säure und der Chlorsäure. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (425-439).

Nernst, W[alter] und **Riesenfeld**, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (600-608).

Pauli, Robert. Einige Farbererscheinungen gelöster Moleküle. Ein Beitrag zur Begrenzung der Dissoziationstheorie. *Elektroch. Zs.*, Berlin, **9**, 1902, (1-4).

Riesensfeld, E. H. Bestimmung der Ueberführungszahl einiger Salze in Phenol. *Ann. Physik, Leipzig*, **8**, 1902, (609-615).

Starck, W. Entgegnung [betr. des Verf. Arbeit: Beiträge zur Kenntnis der Ionen verdünnter Schwefelsäure]. *Griesswald, Mitt. natw. Ver.*, **33**, (1901), 1902, (18-20).

Stark, J[ohannes]. Ionenenergie gasförmiger Elemente, metallischer Zustand, Vorzeichen der elektrolytischen Dissoziation. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (403-406).

Validen, P. I. Sur les électrolytes anormaux. (Russe.) *St. Petersburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (55, 11, Pr.-verb.).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Moleculargrösse des flüssigen Wassers und das Ostwald'sche Verdünnungsgesetz. *Zs. angew., Chem.*, Berlin, **15**, 1902, (395-398).

Walden, P. Ueber anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **29**, 1902, (371-395).

——— und **Centnerszwer, M.** Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **39**, 1902, (513-596); *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **30**, 1902, (145-250); (Polish.) *Wiad. mat.*, Warszawa, **6**, 1902, (213-243).

Electrocapillary properties.

Gouy. Sur les propriétés électrocapillaires des bases organiques et de leurs sels. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1305-1307).

Ionic velocity and migration.

Abegg, R[ichard] und Gaus, W. Beiträge zur Theorie der direkten Bestimmungsmethode von Ionenbeweglichkeiten. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (737-745).

Akerberg, Theodor. Ueber die Geschwindigkeit der elektrolytischen Zersetzung von Oxalsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure. Ein Beitrag zum Studium der elektrolytischen Reaktionsgeschwindigkeit bei einem sekundären Prozesse. *Zs. anorg. Chem.*, Hamburg, **31**, 1902, (161-190).

Berliner, Ernst. Ueber die Ionenwanderung. *Diss. Berlin.* Gräfenhainichen (Druck v. K. Hecker), 1902, (38). 22 cm.

Child, C. D. Velocity of ions from electric arcs and from hot wires. *Science*, New York, N.Y., (New Ser.), **13**, 1901, (830-831).

——— The velocity of ions drawn from a flame. *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **12**, 1901, (65-83).

Eisenstein, Alfred. Beitrag zum Studium über den Einfluss des Lösungsmittels auf die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen. *Diss. Berlin.* Gräfenhainichen (Druck v. W. Hecker), 1902, (40). 22 cm.

Goldlust, Simon. Ueber die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen einiger mehrwertiger Elektrolyte in verdünnten wässrigen Lösungen. *Diss. Berlin* (Druck v. E. Ebering), 1902, (71). 22 cm.

Huybrechts, Maurice. Ueber die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen der Elektrolyte: Schwefelsäure und Magnesiumsulfat in verdünnten wässrigen Lösungen. *Diss. Berlin* (Druck v. E. Ebering), 1902, (48). 21 cm.

Moreau, Georges. Sur la vitesse des ions d'une flamme salée. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1575-1577, av. fig.).

Sichling, H. Die Reaktionsgeschwindigkeit bei der elektrolytischen Reduktion. *Diss. Heidelberg* (Druck v. J. Hörning), 1902, (36). 22 cm.

Steele, B. D. The measurement of ionic velocities in aqueous solution and the existence of complex ions. *London, Phil. Trans. R. Soc.*, **198**, 1902, (105-145).

——— Die Messung von Ionen- geschwindigkeiten in wässrigen Lösungen und die Existenz komplexer Ionen. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (689-736).

Steele, B. D. and Denison, R. B. The transport number of very dilute solutions. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (456-469); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (29-30).

Conductivity.

Abegg, R[ichard]. Ein einfacher Flüssigkeitswiderstand zum Laboratoriumsgebrauch. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (43-44).

Armstrong, Henry E. The conditions determinative of chemical change and of electrical conduction in gases. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (99-109).

Barrett, W. F. On the increase of electrical resistivity caused by alloying iron with various elements [manganese, carbon, nickel, tungsten, chromium, copper, aluminium and silicon], and the specific heat of those elements. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (480-485).

Beisswenger, Alfred. Ueber die Reduktion einiger Anhydride der Bernsteinsäure- und Glutarsäuregruppe zu Lactonen. [Leitfähigkeit der α -Methylenglutarsäure.] Diss. Basel. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (54). 23 cm.

Benedicks, Carl. Der elektrische Leitungswiderstand des Stahles und des reinen Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (545-560).

Bickel, Adolf. Zur Lehre von der elektrischen Leitfähigkeit des menschlichen Blutserums bei Urämie. D. med. Wochenschr., Berlin, **28**, 1902, (501-504).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. Martin. Influence of temperature on the conductivity of electrolytic solutions. London, Proc. R. Soc., **71**, 1902, (42-54).

Bran, F. Untersuchungen über die Widerstandsfähigkeit von Platin- und Platiniridiumanoden bei der Salzsäure-Elektrolyse. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (197-201).

Buchinger, Otto. Ueber den Einfluss des Pepsins auf die elektrische Leitfähigkeit der Milch. Diss. Giessen (Druck v. J. Weinert), 1902, (60, mit 1 Tabelle). 22 cm.

Ciommo, Giuseppe di. Ueber die elektrische Leitungsfähigkeit von isolierenden Flüssigkeiten und ihren Mischungen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (373-374).

Cunningham, J. A. On an attempt to detect the ionisation of solutions by the action of light and Röntgen rays. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (431-433).

Dawson, H. M. and Gawler, R. [Electrical conductivity of nitrobenzene solutions containing iodine and potassium iodide.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (532-534); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (69-70).

Eversheim, Paul. Bestimmung der Leitfähigkeit und Dielektricitätsconstanten von Lösungsmitteln und deren Lösungen in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur bis über den kritischen Punkt. Diss. Bonn (Druck v. S. Foppen), 1902, (56, mit 1 Taf.). 22 cm.; Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (539-567).

Fichter, F[riedrich] und Mühlhauser, Benno. Messungen an der α -Aethylidenglutarsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (341).

Henning, F. Ueber radioactive Substanzen. II. Ueber die elektrolytische Leitfähigkeit des radioactiven Chlorbaryums. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (562-575).

Glimm, Engelhardt. II. Ueber die Affinitätsgrösse aromatischer Oxaldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer u. Kaerner), 1902, (44). 22 cm. 1.20 M.

Guinchant, J. Résistivité des sulfures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1224-1226).

Hantzsch, A. Affinitätsconstanten einiger Nitramine und Isonitramine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (265-268).

— und **Barth, Ad.** Charakteristik von Pseudosäuren durch abnorme Beziehungen zwischen der Affinitätsconstante und der Hydrolyse ihrer Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (210-226).

Hantzsch, A. und Dollfus, Fritz E. Charakteristik von Pseudosäuren durch die „Ammoniakreaktion“. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (226–265).

——— und **Voegelen, E.** Charakteristik von Pseudosäuren durch Leitfähigkeit in wässrigem Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1001–1009).

Holl, Alfred. Ueber das sogen. Sulimid. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (36). 22 cm.

Jones, Harry C[lary] und Lindsay, Charles F. A study of the conductivity of certain salts in water, methyl, ethyl and propyl alcohols, and in mixtures of these solvents. Amer. Chem. J. Baltimore, Md., **28**, 1902, (329–370). Separate. 23.5 cm.

Kahlenberg, Louis und Schlundt, Herman. Solubility, electrolytic conductivity and chemical action in liquid hydrocyanic acid. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (447–462).

Kohlrausch, F[riedrich] und Steinwehr, H. von. Weitere Untersuchungen über das Leitvermögen von Elektrolyten aus einwertigen Ionen in wässriger Lösung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1902**, (581–587).

Lesage et Dongier. Etude de la fermentation lactique par l'observation de la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (612–614).

Lyle, Thomas R. und Hosking, Richard. The temperature variations of the specific molecular conductivity and the fluidity of sodium chloride solutions. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (487–498, with 2 pl.).

Muller, P. Th. Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidee. Conductibilité électrique des éthers oximidocyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1011–1014).

Patten, Harrison Eastman. Influence of the solvent in electrolytic conduction. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (554–600).

Pleissner, M. Ueber das elektrische Leitungsvermögen natürlicher Wässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, **43**, 1902, (143–149).

Plotnikov, V. A. Sur la conductibilité électrique des dissolutions préparées avec l'iode d'éthyle. (Russ.) St. Petersburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (466–472).

Stang, Peder Berg. Beiträge zur Chemie des Antimons. Diss. Berlin, (Druck v. G. Schade), [1902], (56). 22 cm.

Streintz, Franz. Leitvermögen und Atomwärme der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (847–853).

——— Das Leitvermögen von Bleiglanz und Silberglanz. Auszug a. d. SitzBer. der Wiener Ak. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1902, (106–108).

——— Ueber die elektrische Leitfähigkeit von gepressten Pulvern. II. Mitt.: Die Leitfähigkeit von Metalloxyden und Metallsulfiden. Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (854–885).

Strutt, R. J. The electrical conductivity of metals and their vapours. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (596–605).

Townsend, John S. The conductivity produced in gases by the aid of ultra-violet light. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (557–576).

Walden, P. Ueber die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2018–2031).

Wiesler, Arthur. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate. Diss. Berlin, (Druck v. E. Ebering), 1901, (55). 22 cm.

Wilson, Harold A. The laws of electrolysis of alkali salt-vapours. [Relative conductivities of different alkali salt-vapours at various temperatures.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (207–214).

Wolf, Hans. Beitrag zur Kenntnis der Leitfähigkeiten gemischter Lösungen von Elektrolyten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (222–255).

——— Zur Kenntnis der Leitfähigkeit von Lösungen gemischter Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (117–119).

DIELECTRIC CONSTANTS.

Drude, Paul. Verbesserung des Apparates zur Messung der Dielektrizitätskonstante mit Hilfe elektrischer Drahtwellen. *Zs. physik. Chem.*, Leipzig, **40**, 1902, (635-637).

Hormell, Will G. Dielectric constant of paraffins. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (52-67).

Kossonogoff, J. Zur Frage der Dielektrika. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (207-208).

Patterson, T. S. [Relationship between the dielectric constants of various solvents and the specific rotation of ethyl tartrate in each.] *London, J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (1097-1133).

Schmidt, W. Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten von Krystallen mit elektrischen Wellen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (919-937).

MAGNETIC PROPERTIES.

Harms, F. Notiz über die magnetische Drehung der Polarisationssebene in flüssigem Sauerstoff. *Physik. Zs.*, Leipzig, **4**, 1902, (158-160).

Gumlich, Ernst. Ueber das Verhältniss der magnetischen Eigenschaften zum elektrischen Leitvermögen magnetischer Materialien. *Elektrot. Zs.*, Berlin, **23**, 1902, (101-102).

Hill, Bruce Vickroy. Ueber die kalorimetrischen Eigenschaften der ferromagnetischen Körper und das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. *Diss.* Berlin (Druck v. E. Ebering), 1902, (39). 22 cm.

— Ueber das magnetische Verhalten der Nickel-Kupfer- und Nickel-Zinn-Legierungen. *Berlin, Verh. D. physik. Ges.*, **4**, 1902, (194-203).

Jouve, Ad. Sur le magnétisme des ferrosiliciums. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (1577-1579).

Lownds, Louis. Ueber das Verhalten des krystallinischen Wisnits im Magnetfeld. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (677-690).

(10-3218)

Mosler, Hugo. Der Temperatur-Koeffizient des Magnetismus einiger Salzlösungen der Eisengruppe mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. *Diss.* Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1901, (63). 21 cm.

Reusch, P. Magnetische Induction von Gusseisen. *Stahl u. Eisen*, Düsseldorf, **22**, 1902, (1196-1198).

Schmauss, August. Magnetische Drehung der Polarisationssebene des Lichtes in selektiv absorbirenden Medien. *München, SitzBer., Ak. Wiss., math.-phys. Cl.*, **32**, 1903, (327-340, mit 2 Taf.); *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **10**, 1903, (853-862).

Wünsche, H. Untersuchungen über den Magnetismus des Nickelamalgams. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (116-141).

Zeeman, P. Observations of the magnetic rotation of the plane of polarization in the interior of an absorption band. (From Amsterdam, *Proc. Sci. K. Akad. Wet.*, May 31, 1902). *Astroph. J.*, Chicago, Ill., **16**, 1902, (106-113, with pl.).

7300 OPTICAL PROPERTIES.

Frankenhäuser, Fritz. Das Licht als Kraft und seine Wirkungen, auf Grund der heutigen naturwissenschaftlichen Anschauungen für Mediciner dargestellt. *Berlin (A. Hirschwald)*, 1902, (XIII + 74). 23 cm. 2 M.

Gomberg, M[oses]. Ueber Triphenylmethyl. Ein Beitrag zur Kenntniss der Carboniumsalze. [5. Mitt.] *Berlin, Ber. D. chem. Ges.*, **35**, 1902, (2397-2408).

Kononov, D. P. Sur l'état critique des dissolutions en rapport aux phénomènes de l'opalescence. (Russe.) *St. Peterburg, Zhurn. russ. fiz.-chim. Obsč.*, **34**, 1902, (738-766, pl. VIII).

Nichols, Edward L[eamington]. On some optical properties of asphalt. *Physic. Rev.*, Ithaca, N.Y., **14**, 1902, (204-213).

Prokopeczko, Aleksander. Sur les phénomènes lumineux qui accompagnent la cristallisation. (Polish.) Chem. Pols., Warszawa, **2**, 1902, (169-177).

Rotarski, Tadeusz. Sur les cristaux liquides. (Polish.) Chem. pols., Warszawa, **2**, 1902, (467-470).

Runge, C. and **Paschen**, F. On the radiation of mercury in the magnetic field. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (118).

Emission of Radiation Phosphorescence, Fluorescence, etc.

Luminosity.

Armstrong, Henry E. . . [Origin of] the phenomena of luminosity. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (99-109).

Kauffmann, Hugo. Ueber das Verhalten der Aldehyde und Ketone gegen Tesla-Ströme. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (473-483).

——— Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (3. Mitt.) [Charakteristisches Leuchtvermögen unter der Einwirkung von Tesla-Strömen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3668-3673).

Fluorescence.

Wien, W[ilhelm]. Ueber Fluoreszenz-erregung der Kanalstrahlen an Metalloxyden. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (440-441).

Phosphorescence.

Schlotterbeck, J[ulius] O. und **Watkins**, H. C. Beiträge zur Chemie des *Stylophorum diphyllum*. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (7-23).

Radio-activity.

Armstrong, Henry E. [Radio-activity and emanations from radioactive substances.] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (99-109).

Bolton, Henry Carrington. An experimental study of radioactive substances. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1899**, 1901, (156-162).

Crookes, William. Radioactivity and the elektron theory. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (413-422).

Elster, J. und **Geitel**, H[ans]. Beschreibung des Verfahrens zur Gewinnung vorübergehend radioaktiver Stoffe aus der atmosphärischen Luft. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (305-310).

Gazeli, F. Sur les rayons de Becquerel et les matières radioactives. (Russe.) Chimik, Vil'na, **II**, 41-42, 1902, (917-926).

Giesel, F. Ueber radioaktive Substanzen und deren Strahlen. Samml. chem. Votr., Stuttgart, **7**, 1902, (1-28).

——— Ueber radioactives Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (102-105).

——— Ueber Radium und radioactive Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3608-3611).

——— Ueber Becquerelstrahlen und die radioactiven Substanzen. Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **8**, 1902, (579-585).

Henning, F. Ueber radioactive Substanzen. I. Ueber die durch Thoroxyd inducirte Activität. II. Ueber die elektrolytische Leitfähigkeit des radioactiven Chlorbaryums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (562-575).

Hofmann, K[arl] A. und **Wölfl**, V. Ueber das radioactive Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (692-694, 1453-1457).

——— und **Zerban**, F. Ueber radioactives Thor. Berlin, Bsr. D. chem. Ges., **35**, 1902, (531-583).

Marckwald, W[illy]. Ueber das radioactive Wismuth (Polonium). [Vorl. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2285-2288); Berlin, Verh. D. physik Ges., **4**, 1902, (252-254); Chem-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (895-896).

——— Ueber den radioactiven Bestandtheil des Wismuths aus Joachimsthaler Pechblende. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4239-4240).

Martin, Geoffrey. The radio-active elements considered as examples of elements undergoing decomposition at ordinary temperatures, together with a discussion of their relationship as to the other elements. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (205-206).

——— Valency and radio-activity. *Chem. News*, London, **85**, 1902, (310-311).

McLennan, J. C. On a kind of radio-activity imparted to certain salts by cathode rays. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **3**, 1902, (195-203).

Rutherford, E. Uebertragung erregter Radioaktivität. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (210-214).

——— Versuche über die erregte Radioaktivität. *Physik. Zs.*, Leipzig **3**, 1902, (254-256).

——— and **Allen, S. J.** Excited radio-activity and ionization of the atmosphere. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (704-723).

——— and **Brooks, H. T.** Comparison of the radiations from radioactive substances. *Phil. Mag.*, London, (Ser. vi), **4**, 1902, (1-23).

——— and **Grier, A. G.** Deviable rays of radioactive substances. *Phil. Mag.*, London, (Ser. 6), **4**, 1902, (315-330).

——— and **Soddy, Frederick.** The radioactivity of thorium compounds. I. An investigation of the radioactive emanation. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (321-350); [abstract] *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (2-5).

——— The radio-activity of thorium compounds. II. The cause and nature of radioactivity. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (837-860); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (120-121).

Schmidt, A. Die Becquerelstrahlen. *Natw. Wochenschr.*, Jena, **17**, 1902, (157-161).

Soddy, Frederick. The radioactivity of uranium. London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (860-865); [abstract] London, *Proc. Chem. Soc.*, **18**, 1902, (121-122).

Strauss, E. Ueber radioaktive Substanzen, unter Mitwirkung von K[arl] A. Hofmann. *Chem. Zs.*, Leipzig, **1**, 1902, (694-696, 721-724).

(D-3218)

Refraction and Dispersion.

Refraction.

Bender, C. Brechungsexponenten normaler Salzlösungen. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (109-122).

Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Ueber die Constitution des sogenannten Nitroso-urethans. Berlin, *Ber. D. chem., Ges.*, **35**, 1902, (1148-1152).

Forch, Carl. Das Brechungsvermögen von Lösungen in Schwefelkohlenstoff. *Ann. Physik*, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (675-685).

Kučera, Gottlieb und Forch, Carl. Ueber das optische Brechungsverhältnis einiger Flüssigkeiten bei tiefen Temperaturen. *Physik. Zs.*, Leipzig, **3**, 1902, (132-134).

Muller, P. Th. Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidée (II). Propriétés optiques des éthers oximido-cyanacétiques. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1014-1018).

——— Études physico-chimiques sur la fonction acide oximidée (III). Sur les sels de soude des dérivés isonitrosés, nouvelle méthode de diagnose des pseudo-acides. Paris, *Bul. soc. chim.*, (sér. 3), **27**, 1902, (1019-1022).

——— Méthode nouvelle de caractérisation des pseudo-acides. Application aux éthers oximido-cyanacétiques. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (475-476).

——— Sur les pseudo-acides. Paris, *C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (664-665).

Perkin, W. H., sen. [Refractive values of borneol, and camphor and its derivatives.] London, *J. Chem. Soc.*, **81**, 1902, (317-318).

Wallot, Julius. Die Verwendung des Arago'schen Keilcompensators zur Messung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Mit einem Anhang über die Abhängigkeit der Brechungsexponenten der Salzlösungen von der Concentration. Diss. München. Leipzig (*J. A. Barth*), 1902, (76). 23 cm.

3 o 2

Dispersion.

Julius, W. H. Note on the anomalous dispersion of sodium vapour. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (479-480).

Martens, F. F. Ueber den Einfluss des Atomgewichtes auf die Eigenschwingung, Dispersion und Farbe von durchsichtigen Elementen und Verbindungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (138-166).

Winther, Chr. The rotational dispersion in spontaneously active substances. (Danish.) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **11**, 1902, (143-202).

Rotatory Polarisation.

Ahrens, Felix B. Ueber Conium-Alkaloide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1330-1334).

Bau, Arminius. Beiträge zur Kenntniss der Melibiose. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (69-70).

Cohen, J. B. and Whiteley, C. E. Experiments on the production of optically active compounds from inactive substances. London, J. Chem. Soc., **79** and **80**, 1901, (1305-1312).

Čugajev, L. A. Contribution à l'étude du pouvoir optique des combinaisons organiques. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (606-622).

Davidsohn, Isser. Beiträge zur Chemie des Thoriums. Diss. Berlin, (Druck v. E. Ebering), 1902, (59). 22 cm.

Fischer, Emil and Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate der Zucker und die Synthese der Glucoside. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (833-843).

— und **Slimmer, Max.** Ueber asymmetrische Synthese. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1902**, (597-610).

Gadamer, J[ohannes]. Ueber Corydalisalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (19-52 and 81-113).

Hartwall, Gösta. Zur Kenntniss der optischen Doppelisomerie. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3399-3400).

Henderson, George Gerald and Prentice, David. The influence of . . . [antimonious, arsenious and boric oxides] on the specific rotations of lactic acid and potassium lactate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (658-663); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (88).

Itzig, Hermann. Ueber die Einwirkung von Ammoniumparamolybdat auf die spezifische Drehung von Natriumbitartrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (690-692).

Kipping, Frederic Stanley. Resolution of trimethylhydrindonium hydroxide into its optically active components. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (275-279) [Full paper]; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (33).

Kreutz, Ad. Ueber die Trennung der Phenylparaconsäure in ihre optisch activen Componenten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **321**, 1902, (127-139).

Landolt, Hans [Heinrich], assisted by O. Schronrock, P. Lindner, F. Schütt, L. Berndt and T. Posner. The optical rotating power of organic substances and its practical application. 2nd ed. Translated with additions by John H. Long. Easton, Pa., (Chem. Pub. Co.), 1902, (xxi + 751). 24 cm.

Marchlewski, L[eon]. Ein Einwand gegen die geläufige Erklärung der optischen Inactivität der Mesoweinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4341-4345).

— Phylloporphyrin and Mesoporphyrin; a comparison. (Polish and English.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (223-226, with 3 pl.); Kraków, Rozpr. Akad. A., **42**, 1902, (143-146, pl. II, III). (Polish.)

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1595-1601).

McCrae, John. Di-*sec*.-Octyl Tartrate and Di-*sec*.-Octyl Dibenzoyltartrate [and their specific rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1221-1224); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182).

Minguin, J. et Bollemont, E. Grégoire de. Sur la variation du pouvoir rotatoire dans les éthers sels du bornéol gauche stable. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (608-610); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (593-598).

Müller, Albert. Studien über sogenanntes Honigdextrin. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1901, (48). 21 cm.

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part III. Influence of benzene, toluene, *o*-xylene, *m*-xylene, *p*-xylene, and mesitylene on the rotation of ethyl tartrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1097-1133); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (133).

———— The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part IV. Influence of naphthalene on the rotation of ethyl tartrate. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1134-1140); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (133-134).

Pellat, H. Ueber die spezifische Drehung des Zuckers und ihre Aenderung mit der Temperatur und der Wellenlänge. Erwiderung auf die kritischen Anmerkungen des Herrn Schönrock. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (1-3).

Pinner, A[dolf] und Schwarz, R. Ueber Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (192-210).

Pope, William Jackson and Neville, Allen. Asymmetric optically active selenium compounds and the sexavalency of selenium and sulphur *d*- and *l*-phenylmethylselenetine salts. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1552-1563) (Full paper); Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (198-199) [abstract].

Reinhardt, Gustav. Ueber Raffinosebestimmungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (114-116).

Ring, M[ax]. Einfluss der Verdauung auf das Drehungsvermögen von Serumglobulinlösung. Würzburg, Verh. physik. Ges., (N. F.), **35**, 1902, (1-13).

Ruff, Otto und Franz, Arthur. Ueber eine Chlorgalactonsäure (Chlortetraoxycapronsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (943-948).

Schönrock, Otto. Bemerkung zu der Erwiderung des Herrn Pellat in dieser Zeitschrift (Techn. Teil), **52**, S. 1, 1902 [betr. die spezifische Drehung des Zuckers]. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, Techn. Tl., (103-104).

Schubart, Philipp. Synthese isomerer Indigodisulfosäuren. Diss. Halle a. S. (Druck von E. Karras), 1902, (66). 22 cm.

Siegfried, M[ax]. Ueber Antipepton. Mitt. 2. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (164-191).

Slimmer, Max Darwin. Ueber asymmetrische Synthese. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1902, (37). 22 cm.

Tschirck, A[lexander] und Heuberger, K. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Arch. Pharm., Berlin, **240**, 1902, (596-630).

Walden, P. Ueber Nitroäpfelsäure- und Nitroweinsäure-Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4362-4369).

Wedekind, E[dgar]. Neuere Forschungen auf dem Gebiete der optischen Isomerie. Zs. angew. Chem., Berlin, **15**, 1902, (348-352).

Wilcox, Guy Maurice. Note on the optical rotatory power of cane sugar when dissolved in amines. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **6**, 1902, (339-342).

Zelinsky, N[ikolaj]. Ueber optisch active Kohlenwasserstoffe in der Cyclopenten- und Cyclohexenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2488-2494).

———— Ueber optisch active, gesättigte, cyclische Kohlenwasserstoffe (active Naphtene). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2677-2682).

———— Sur l'activité optique des plus simples dérivés de méthylpentaméthylène et méthylhexaméthylène. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (108-109).

———— Sur les hydrocarbures saturés cycliques optiquement actifs. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (Pr.-verb. 245-246).

Magnetic rotation.

Perkin, W. H., sen. The magnetic rotation of some polyhydric alcohols, hexoses and saccharobioses. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (177-191); abstract] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (256).

——— **Magnetic rotation of ring compounds.** Camphor, limonene, carvene, pinene and some of their derivatives. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (292-318); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (28-29).

Spectra and Absorption.

Barus, ([arl]. The flower-like distortion of the coronas due to graded cloudy condensation. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **13**, 1902, (309-312).

Beckmann, Ernst. Ueber Spektrallampen. IV. Zs. physik. Chem., Leipzig, **40**, 1902, (465-474).

Berndt, G. Notiz über das Bandenspektrum des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (946-948).

Bier, L[eonard] and Marchlewski, L[eon]. Absorption of ultraviolet rays by bilirubin, biliverdin, urobilin and proteinochrom. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1902**, (230-232, with 2 pl.) (Polish and English); Krakow, Rozpr. Akad. Q., **42**, 1902, (138-142, pl. I, II) (Polish).

Camichel et Bayrac. Etudes spectro-photométriques sur les indophénols. J. phys., Paris, (sér. 4), **1**, 1902, (148-151, av. fig.).

Collie, J. Norman. Note on the effect of mercury vapour on the spectrum of helium. London, Proc. R. Soc., **71**, 1902, (25-27).

Crew, Henry. Note on the wavelength of the magnesium line at λ 4481. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, 246-248.

——— and **Baker, John C.** On the thermal development of the spark spectrum of carbon. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, 397-406. [Separate]. 24.5 cm. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (61-72).

Deslandres. Sur les spectres de bandes de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (747-750).

Drossbach, G. P. Ueber ultraviolette Absorptionsspektren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (91-93, und 1486-1489).

Fabry, C and Perot, A. Measures of absolute wave-lengths in the solar spectrum and in the spectrum of iron. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (73-96, 261-273).

Frost, Edwin B. Wave-lengths of certain lines of the second spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (100-105).

——— and **Adams, Walter S.** Wave-lengths of certain oxygen lines. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (119-120).

Grünbaum, Fritz. Zur Photometrie der Absorptionsspektren von Lösungen. Diss. Berlin (Druck v. C. Koepsel), 1902, (40, mit Taf.). 22 cm.

Hagen, E[rnst] und Rubens, H[einrich]. Die Absorption ultravioletter, sichtbarer und ultraroter Strahlen in dünnen Metallschichten. (I. Abh.) Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (432-454); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (55-63).

Hagenbach, August. Ueber das Lithiumspektrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (729-741, mit 1 Taf.).

——— und **Konen, H[einrich].** Ueber das Bandenspektrum des Stickstoffs bei Atmosphärendruck. Physik. Zs., Leipzig, **4**, 1903, (227-229).

Hale, George E. Note on the spark spectrum of iron in liquids and in air at high pressures. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (132-135, with pl.).

Hartley, Walter Noel. The absorption spectra of . . . [nitric acid and the nitrates of lithium, sodium, potassium, silver, magnesium, calcium, zinc, thallium, barium and lead.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (556-574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (67-68).

——— **Notes on quantitative spectra of beryllium.** London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (283-285).

Hartley, Walter Noel. Dobbie, James J. and Lauder, Alexander. The absorption spectra of phloroglucinol . . . [and of its trimethyl ether, pyrogallol and phenol]. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (929-939); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (171).

Hasselberg, B. Researches on the arc spectra of the metals. VI Spectrum of molybdenum. (From Stockholm, Vet.-Ak. Handl., **36**, No. 2, 1902). Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (300-319).

Herbert, Arthur M. The effect of the presence of hydrogen on the intensity of the lines of the carbon spectrum. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (202-207).

Huff, W. B. The arc spectrum with heavy currents. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (27-30).

Hutchins, C. C. New heads to cyanogen bands. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (310-312, with pl.).

Kauffmann, Hugo. Halochromie des Dimethyläthers des 2.7-Dioxynaphtalins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1321-1324).

Kayser, H[einrich]. Handbuch der Spectroscopie. Bd. **2**. Leipzig (S. Hirzel), 1902, (XI + 696, mit 4 Taf.). 26 cm. 40 M.

King, Arthur Scott. Einige neue Eigentümlichkeiten der Structur von den Cyanbanden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (791-800).

Konen, H[einrich]. Ein Beitrag zur Kenntnis spektroskopischer Methoden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (742-789, mit 1 Taf.).

Korczyński, A. und Marchlewski, L[eon]. Zur Kenntniss des Isatins. (10. Mitt.) I. II. Benzylirung des Isatinoxims und seiner Derivate. Benzyläther des Isatinoxims. III. Absorption der violetten und ultravioletten Strahlen durch Isatin und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **35**, 1902, (4331-4338).

Laubenthal, Georg. Messungen im Absorptionsspectrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (851-861).

Le Bon, Gustave. Action dissociante des diverses régions du spectre sur la matière. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (32-35).

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Erdalkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (643-651); Diss. Freiburg i. B. (Druck v. U. Hochreuther), 1901, (33, mit Taf.). 24 cm.

——— Bemerkungen zu meinem Aufsatz: „Photographie der ultraroten Spectren der Erdalkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (246-247).

——— und **Straubel, R.** Ultraviolett des Quecksilberspectrums. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (909-911).

Lewis, Percival. The spectra of cathodo-luminescent metallic vapors. Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (31-35); Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (498-501).

——— The effect of sodium on the hydrocarbon bands in the spectrum of the Bunsen flame. Astroph. J. Chicago, Ill., **15**, 1902, (122-124).

——— Bands in the Bunsen flame spectrum of sodium. Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (296-297).

Lohse, O. Funkenspectra einiger Metalle. Potsdam, Publ. astrophysik. Obs., **12**, 1902, (105-208).

Marc, R[obert]. Zur Kenntniss des Terbiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2382-2390).

——— Die Kathodoluminescenz-Spektren der seltenen Erden und Untersuchungen über die Erden der Yttergruppe. Diss. München (Druck v. V. Hölling), 1902, (44, mit 3 Taf.). 23 cm.

Marchlewski, L[eon]. Zur Kenntniss einiger natürlicher Farbstoffe. [1. Ueber Farbstoffe, die durch Einwirkung von Isatin auf Extracte der Isatis tinctoria-Pflanze entstehen. 2. Vergleich des Mesoporphyrins mit Phylloporphyrin. 3. Absorption der ultravioletten Strahlen durch die Gallenfarbstoffe und Proteinchrom.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4338-4344).

McClung, R. K. and McIntosh, D. Absorption of Röntgen rays by aqueous solutions [of metallic salts]. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (68-79).

Moore, B. E. The absorption spectrum of colloid ferric hydrate. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **13**, 1901, (246-249).

Porter, Royal A. The influence of atmospheres of nitrogen and hydrogen on the arc spectra of iron, zinc, magnesium and tin compared with the influence of an atmosphere of ammonia. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **38**, 1902, (373-379). [Separate.] 21.5 cm.; Astroph. J., Chicago, Ill., **15**, 1902, (274-281).

Pauli, Robert. Einige Farberscheinungen gelöster Moleküle. Ein Beitrag zur Begrenzung der Dissoziationstheorie. Elektroch. Zs., Berlin, **9**, 1902, (1-4).

Pfäuger, Alexander. Die Absorption festen Cyanins im Ultraviolett. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **8**, 1902, (230-232).

Ramage, Hugh. A comparative study of the spectra, densities, and melting points of some groups of elements, and of the relation of properties to atomic mass. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (1-27, with 2 pl.).

———. The spectra of potassium, rubidium, and caesium, and their mutual relations. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (303-312); Astroph. J., Chicago, Ill., **16**, 1902, (43-52).

Runge, Carl und **Paschen, Friedrich.** Ueber die Zerlegung einander entsprechender Serienlinien im magnetischen Felde. Berlin, Sitzber. Ak. Wiss., **1902**, (380-386, 720-230).

Šafir, Ju. La propriété de l'acier de briller aux hautes températures. (Russe.) Gorn. Žurn., St. Petersburg, **LXXVIII**, 4, (partie non-officielle), 1902, (29-42).

Trowbridge, John. On spectra arising from the dissociation of water vapour and the presence of dark lines in gaseous spectra. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **4**, 1902, (156-171, with pl.); Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **14**, 1902, (1-6, with 1 pl.).

———. Spectra of gases at high temperatures. Philadelphia, Pa., Proc. Amer. Phil. Soc., **41**, 1902, (138-140).

Van Aubel, M. Sur la loi de Maxwell $n^2=K$, pour quelques composés contenant de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1050-1052).

Wood, R. W. The absorption, dispersion and surface-colour of selenium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (607-622).

7350 PHOTO-CHEMISTRY.

Action of Solar Radiation on Chemical Substances.

Archetti, Andrea. Beitrag zum Studium der Wirkungen des Lichtes. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (555).

Baumann, C. Nachweisung von Kohlenwasserstoffen mit Hilfe des Lichtes. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (479-481).

Bevan, P. V. On some phenomena connected with the combination of hydrogen and chlorine under the influence of light. [Draper effect.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1902, (264-266).

Blanksma, Jan J[ohannes]. [The influence of sunlight on] the intramolecular rearrangement . . . [of acetylchloro(bromo-) anilide into p-chloro(bromo-) acetanilide] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **5**, [1902], (178-182) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **11**, [1902], (159-163) (Dutch).

Giamician, Giacomo und **Silber, P.** Chemische Lichtwirkungen. [3. Mitt.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1992-2000, 3593-3598, 4128-4131).

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Brom auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (33-36).

D'Arcy, R. F. The decomposition of hydrogen peroxide [under the influence of light], and the electrical discharging action of this decomposition. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **3**, 1902, (42-52).

Frankenhäuser, Fritz. Das Licht als Kraft und seine Wirkungen, auf Grund der heutigen naturwissenschaftlichen Anschauungen für Mediciner dargestellt. Berlin (A. Hirschwald), 1902, (XIII + 74). 23 cm. 2 M.

Greenish, Henry George and **Smith, T. A. Upsher.** [The action of light on] . . . Solution of mercuric chloride. Pharm. J., London, (Ser. 4), **14**, 1902, (215-217).

Korczynski, Anton von. Ueber die Einwirkung des Broms auf das Durol, Pentamethyl- und Hexamethyl-Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (868-872).

Krais, P. Versuche zur Verbesserung der Leuchteit der Baumwollfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (22-23).

Küspert, Franz. Colloidales Silber. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4066-4070).

Mellor, J. W. . . . The action of light on chlorine gas [in presence or absence of moisture.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1280-1292); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (169-170).

— and **Anderson, W. R.** The union of hydrogen and chlorine. Part IV. The Draper effect. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (414-418); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (32).

Paal, C[arl] und Schulze, Heinrich. Ueber cis- und trans-Dibenzoyläthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (168-176, 856).

Raikow, P. N. Zur Frage nach dem Chemismus der Halphen'schen Reaction auf Cottonöl. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (10-11).

Rohland, Paul. Ueber pyrochemische Reactionen. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (465-469).

Riiber, C. N. Das directe Ueberführen der Zimmtsäure in α -Truxillsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, [2908-2909].

Sachs, Franz und Kempf, R. Ueber den 2. 4-Dinitrobenzaldehyd. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2704-2717).

Schmidt, G. C. Ueber die chemischen Wirkungen der Kathodenstrahlen. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (474-475); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **7**, 1902, (321-332); Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (30-32).

— Ueber die chemischen Wirkungen der Canalstrahlen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **9**, 1902, (703-711).

Schröter, Hermann von. Demonstration eines Apparates zur Bestimmung der chemischen Lichtintensität. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (296).

Sernow, W. Synthèse de l'acide diméthylsuccinique sous l'action de la

lumière. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), 1902, (14-16).

Sibermann, Henri. Licht- und Farbstoff. Zs. Farbenchem., Braunschweig, **1**, 1902, (122-124, 152-155).

Traube, Arthur. Ueber photochemische Schirmwirkung. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1901, (46). 21 cm.

Wilderman, Meyer. On chemical dynamics and statics under the action of light. [Velocity of combination of carbon monoxide and chlorine in light.] [Abstract] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (66-74).

Photographic and General.

Jahresbericht über die Fortschritte der Photographie und Reproduktionstechnik. Jahrb. Phot. Halle, **16**, 1902, (337-756).

Abney, Sir Wm. Chemistry of photography. Encycl. Brit. Suppl., London, **31**, 1902, (683).

Andresen, M. Ueber das Edinol im Vergleich mit den anderen Paramidophenol-Entwicklern. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (537-539, 559-562, 754-760).

— **Ruff und Stein's** neues Copirverfahren mittels Diazverbindungen. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (189-192).

Baur, E. und Portius, Th. Ueber die photographische Wirkung von Silber und Halbbromsilber in Bromsilber-Emulsion. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (491-495).

Beek, H. van. Lösungen und Lösungsmittel. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (265-266, 277-279).

Belitski, L. Die Verstärkung mit Quecksilberjodid. D. PhotZtg, Weimar, **26**, 1902, (210-242).

Bellach. Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. Mittheilungen a. d. photochem. Labor. der technischen Hochschule Berlin. Allg. PhotZtg, Halle, **9**, 1902, (165-166).

— Technische Bestimmung von Bromsilber in photographischen Gelatine-Trockenplatten. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (433-434).

Biltz, Heinrich. Neuere Untersuchungen über Phototropie. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (3-5).

Blecher, C. Ein Beitrag zur Technik autotypischer Dreifarbenaufnahmen mittels Schlitzblenden. *Zs. Reprod-Techn., Halle*, **4**, 1902, (18-20).

——— und **Traube, A.** Ueber Farben und Filter für den Dreifarben-druck. *Zs. Reprod-Techn., Halle*, **4**, 1902, (149-154, mit 1 Taf.).

Burchard, O. Photographische Erfahrungen auf den Kanaren. *Phot. Mitt., Berlin*, **39**, 1902, (184-189).

Buss, Otto. Casein als Bindemittel in photographischen Schichten. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (105-111).

Cohn, Alfred I. Blue-print and black-print photographic papers and their preparation. *London, J. Soc. Chem. Indust.*, **21**, 1902, (582-586).

Constam, E. J. Die Verwendung des Kaliumpercarbonates in der Photographie. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (349).

Czapek, Karl W. Die praktische Ausübung der Dreifarben-Photographie. *Phot. Rdsch., Halle*, **16**, 1902, (129-134).

Dessauer, Friedrich. Die Röntgen-Technik und der photographische Beruf. *D. PhotZtg, Weimar*, **26**, 1902, (592-595).

Donath, B. Zur Theorie der Regina-Dauerbrand-Bogenlampe. *Elektrot. Zs., Berlin*, **23**, 1902, (220-221).

Du Bois-Reymond, Cl. Zur Geschichte der Dreifarben-Photographie. *Phot. Rdsch., Halle*, **16**, 1902, (143-145).

Eder, Josef Maria. Ausführliches Handbuch der Photographie. Heft 9 (Bd 3, Heft 1). Die Grundlage der Photographie mit Gelatine-Emulsionen. 5. verm. u. verb. Aufl. *Halle a. S. (W. Knapp)*, 1902, (IX + 313). 25 cm. 7 M.

——— Ueber Edinol- und Pyrophan-Entwickler. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (323-326).

——— Entwicklung der Photographie. *Festrede, Phot. Chronik, Halle*, **8**, 1901, (569-571).

——— und **Valenta, E.** Fortschritte und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographi-

scher Präparate. *Chem. Ind., Berlin* **25**, 1902, (417-422, 446-450, 491-496).

Eichengrün, A. Ueber die Verwendung des Acetonbisulfits zu photographischen Zwecken. (Vortrag.) *Zs. angew. Chem., Berlin*, **15**, 1902, (1114-1116).

——— Ueber das Edinol im Vergleich mit den anderen Paramidophenol-Entwicklern. *D. PhotZtg, Weimar*, **26**, 1902, (598-599, 629-632, 790-794).

——— Ueber Acetonsulfid Bayer. Vortrag. *D. PhotZtg, Weimar*, **26**, 1902, (805-809).

——— Ueber einen neuen photographischen Entwickler und eine neue Methode zur Darstellung aromatischer Oxyalkohole. *Verh. Ges. D. Natf., Leipzig*, **73**, (1901), II, 1, 1902, (140-145); (Autoreferat.) *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (6-10).

Elster, Julius. Ueber die Herstellung von photographischen Eindrücken durch Becquerelstrahlen, die der atmosphärischen Luft entstammen. Nach gemeinsamen Untersuchungen mit Prof. Dr. Geitel dargestellt. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (89-93).

——— und **Geitel, H.** Notiz über die photoelektrische Wirksamkeit der durch Becquerelstrahlen gefärbten Salze. *Physik. Zs., Leipzig*, **4**, 1902, (113-114).

Engler, Max. Leitfaden zur Erlernung der Photographie. 5. Aufl. *Halle a. S. (H. Peter)*, 1902, (VI + 64). 18 cm. 0,60 M.

Englisch, Eugen. Photographisches Compendium. Anleitung zur Liebhaberphotographie unter Berücksichtigung der Anwendung in der Wissenschaft. *Stuttgart (F. Enke)*, 1902, (VIII + 288, mit 1 Taf.). 23 cm. 4 M.

——— Notiz, betreffend die Umkehrung des Bildes bei der Entwicklung im Tageslicht. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (80-81).

Florence. Das Rhodangoldbad und seine Anwendung. *Allg. PhotZtg, Halle*, **9**, 1902, (3-4, 9-11).

——— Die Eigenschaften und Wirkungen des Acetonsulfids. *Atel. Phot., Halle*, **9**, 1902, (180-182); *Allg. PhotZtg, Halle*, **9**, 1902, *Phot. Motiven-schatz*, (124-126).

Foveau de Courmelles. De la photochimie en thérapeutique. Paris, Bulletin de la Société des gens de science, [2], 1902, (22-28, av. fig.).

Fritsch. [Ueber Farbige Photographie.] Vortrag. Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, H. 7: Vereinsnachrichten.

——— Weitere Beiträge zur farbigen Photographie. Herstellung der Lichtfilter und Uebertragung auf Papier. (Ausführlicher Bericht über den Vortrag, gehalten in der Sitzung der freien photographischen Vereinigung zu Berlin am 17. Oktober 1902.) Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, H. 12, Vereinsnachrichten.

Gaedicke, Joh. Die Wirkungen der Reduktionsprodukte der Chromsäure im Pigmentprocess. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (143-145).

——— Der Einfluss der Verdünnung des Entwicklers auf den Bildcharakter. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (87-88).

Goldstein, E. Ueber die durch Strahlungen erzeugten Nachfarben. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (149-151).

——— Ueber die durch Strahlungen erzeugten Nachfarben von Salzen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (44-45).

Hanneke, P. Direkte Farbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (97-102).

Herzka, Adolf. Vergleichende Studie über Plattenempfindlichkeit im Zusammenhange mit dem Bromsilberkorn. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (113-118).

Hesekiel. Ueber Photographien in natürlichen Farben. Vortrag. Polytechn. Centralbl., Berlin, **62**, 1901, (245-247).

——— Ueber neue Photographie in natürlichen Farben. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (194-195).

——— Neuartige Photographien in natürlichen Farben. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (47-51).

——— Photographien in natürlichen Farben. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (132-139).

Hinterberger, H. Ueber das Lumière'sche Verfahren der Farbenphotographie und dessen Verwertung in der Mikrophotographie. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (53-56, 65-68).

Holzknacht, Guido. Ueber die Erzeugung von Nachfarben durch Röntgenstrahlen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **4**, 1902, (25-28).

Hübl, Arthur Freiherr von. Der Platinruck. 2., umgearb. Aufl. (Encyklopädie der Photographie. Heft 13.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 152). 22 cm. 4 M.

——— Die Dreifarbenphotographie mit besonderer Berücksichtigung des Dreifarbendruckes und der photographischen Pigmentbilder in natürlichen Farben. 2., umgearb. Aufl. (Encyklopädie der Photographie, H. 26.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VIII + 195, mit 4 Taf.). 22 cm. 8 M.

Jouve, Ad. Sur le virage-fixage des épreuves sur papier aux chloro-citrates d'argent. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (862-863).

Kessler, Heinrich. Die Photographie 2., verb. Aufl. (Sammlung Götschen 94.) Leipzig (G. J. Götschen), 1902, 170, mit 3 Taf.). 16 cm. Geb. 0,80 M.

Kirchner, F. Ueber beobachtete Absorptions- und Farbenänderungen infolge von Abstandsänderungen der absorbierenden Teilchen [an photographischen Platten]. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **54**, 1902, (261-266).

Körting. Zur Theorie der Dauerbrandbogenlampen. Elektrot. Zs., Berlin, **23**, 1902, (308).

Krone, Hermann. Worin beruht die Verschiedenheit der Lichtempfindlichkeits-Grade photographischer Schichten? Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (13-18).

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate und Verfahren zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprozesse. Mechaniker, Berlin, **10**, 1902, (85-89, 100-102).

Loescher, Fritz. Vergrössern und Kopieren auf Bromsilberpapier. Photographische Bibliothek. Bd. 15.) Berlin (G. Schmidt), 1902, (IX + 105, mit 1 Taf.). 21 cm. 2,50 M.

Lumière, A. und Lumière, L. Die Lumière'sche Methode zur Herstellung farbiger Bilder nach den Teilbildern eines Dreifarbendrucknegativs. Atel. Phot., Halle, **9**, 1902, (35-40).

et **Seyewetz.** Sur les réactions qui se produisent dans les solutions utilisées pour le virage et le fixage combinés des épreuves sur papier au chlorocitrate d'argent et sur la théorie de cette opération. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), **18**, 1902, (369-375, 391-403); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (137-153).

Sur les virages aux thionates de plomb. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), **18**, 1902, (318-323); Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (792-797).

Ueber die Entfernung des Fixiernatrons aus photographischen Papieren und Platten durch Wässern. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (149-153, 165-169).

Ueber den Gebrauch verschiedener Oxydationsmittel zur Zerstörung des Fixiernatrons. Phot. Mitt., Berlin, **39**, 1902, (269-275).

Ueber die verschiedenen Abschwächer und wie dieselben durch den Entwickler beeinflusst werden können. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (85-88).

Lüppo-Cramer. Wissenschaftliche Arbeiten auf dem Gebiete der Photographie. (Encyklopädie der Photographie. Heft 40.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 112). 22 cm. 4 M.

Zur Theorie des latenten Bildes und seiner Entwicklung. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (49-53).

Zur Solarisation des Bromsilbers. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (53-54).

Untersuchungen über optische Sensibilisierung. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (54-59).

Die Entwickler-Diffusion als Ursache des verschiedenen Resultates bei normaler, bezw. rückseitiger Belichtung der Platte. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (59-61).

Eine Beobachtung bezüglich der spectralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefarbten Bromsilbers. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (61-64).

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Wichtigere Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projektionswesens. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (273-293).

Mercator, G. Die Ferrotypie. Anleitung zur Ausübung der verschiedenen älteren und modernen Ferrotypverfahren auf Kollodion, Kollodionemulsion und Bromsilbergelatine mittels Tages- und Blitzlicht. (Encyklopädie der Photographie. H. 42.) Halle a. S. (W. Knapp), 1902, (VII + 58, mit 1 Taf.). 22 cm. 2 M.

Miethe, A[dolf]. Ueber Farbenphotographie. Prometheus, Berlin, **13**, 1902, (455-457, mit Taf.).

Edinol, eine neue Entwicklungssubstanz der Farbenfabriken von Friedrich Bayer & Co. in Elberfeld. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (29-31).

Moëssard, [O.]. Untersuchung und charakteristische Eigenschaften des Platten-Momentverschlusses. (Auszug aus Procès-Verbaux du „Congrès International de Photographie“, Paris 1900, S. 89 nebst Zusätzen des Referenten [Leopold] Pfandler.) Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (142-151).

Namias, R[odolfo]. Ueber die Wirkung des Persulfates auf die organischen Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (120-121).

Die Verstärkung und Tonung der Bilder auf Bromsilberpapier. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (121-124).

Ueber die Abschwächung mittels der Kaliumpermanganat-Methode. Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (124-125).

Neuhaus, R. Direkte Farbenphotographie durch Körperfarben. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (79-81, 93-96); Jahrb. Phot., Halle, **16**, 1902, (20-30); Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (1-11).

Directe Farbenphotographie. Phot. Alman., Leipzig, **22**, 1902, (17-19).

Weitere Untersuchungen über Körperfarbenphotographie (Ausbleichverfahren). Phot. Rdsch., Halle, **16**, 1902, (229-236).

Novak, Franz. Ermittlung des Gold- und Silbergehaltes von verschieden getonten Copierpapieren. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (183-185).

Parzer-Mühlbacher, Alfred. Ueber Röntgen-Aufnahmen. *Phot. Mitt., Berlin*, **39**, 1902, (153-157).

Quatz, H. Die Verwendung zweier Arten von Entwicklern in gemeinsamer Lösung. *Allg. PhotZtg, Halle*, **9**, 1902, *Phot. Motivenschatz, Atel. Phot., Halle*, **9**, 1902, (197-198).

Reiss, R. A. Die Entwicklung der photographischen Bromsilbertrockenplatte und die Entwickler. (*Encyklopädie der Photographie, Heft 39.*) Halle (W. Knapp), 1902, (VII + 155, mit 8 Taf.). 22 cm. 4 M.

——— Ueber Sublimatverstärkung der Bromsilbergelatineplatten vor der Fixierung und eine neue, direkte Herstellungsart von Diapositiven. *Phot. Chronik, Halle*, **8**, 1901, (532-533).

——— *Emploi de l'urine pour le développement de la plaque photographique.* Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1207-1208).

Romanesco, Th. Das Silberphosphat im Positivprozess. *Allg. PhotZtg, München*, **8**, 1902, *Phot. Motivenschatz*, (200-206).

Saal, A. Die Reproduktionstechnik in den Tropen. *Zs. ReprodTechn., Halle*, **4**, 1902, (76-80, 94-96, 106-111).

Schaum, Karl. Fortschritte auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. *Photographische Physikochemie. Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts.* Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (183-185).

——— Ueber elektrochemische Aktinometer. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (128-130).

——— Fortschritte auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie II. *Chem. Zs., Leipzig*, **1**, 1902, (700-702).

——— Ueber den photographischen Negativprozess. Vortrag. *Physik. Zs., Leipzig*, **4**, 1902, (40-41); *Berlin, Verh. D. physik. Ges.*, **4**, 1902, (292-293).

——— und **Bellach, Victor.** Untersuchungen über die photographischen Prozesse, I. *Physik. Zs., Leipzig*, **4**, 1902, (4-7, 177-181).

Schaum, Karl und Braun, Wilhelm. Versuche über die Entwicklung normal belichteter und solarisierter Schichten. *Phot. Mitt., Berlin*, **39**, 1902, (223-225).

Scheffler, Hugo. Die Geschichte der photographischen Prozesse. *Allg. PhotZtg, Halle*, **9**, 1902, *Phot. Motivenschatz*, (101-104, 116-118; *Atel. Phot., Halle*, **9**, 1902, (157-160, 172-174).

Schmidt, F[ritz]. Compendium der praktischen Photographie. 8. verm. u. verb. Aufl. Wiesbaden (O. Nennich), 1902, (VIII + VI + 43.). 23 cm. Geb. 6 M.

Schmidt, Hans. Die Architektur-Photographie unter besonderer Berücksichtigung der Plastik und des Kunstgewerbes. (*Photographische Bibliothek, Bd 14.*) Berlin (G. Schmidt), 1902, (XII + 140, mit 20 Taf.). 21 cm. 4 M.

Schnauss, Hermann. Die Blitzlicht-Photographie. Anleitung zum Photographieren bei Magnesiumlicht. 3. umgearb., verm. Aufl. Leipzig (E. Liesegang), [1902], (VI + 175, mit 8 Taf.). 21 cm. 2,50 M.

——— Die Verwendung des Kaliumpercarbonates in der Photographie. *ChemZtg, Cöthen*, **26**, 1902, (399-400).

Sollet, Ch. *Traité pratique des tirages photographiques.* Paris (Gauthier-Villars), 1902, (VII-239). 18 cm.

Stolze, F. Die Kunst des Vergrösserns auf Papieren und Platten. 2. verb. Aufl. (*Encyklopädie der Photographie, Heft 17.*) Halle (W. Knapp), 1902, (VIII + 194, mit 11 Tabellen). 22 cm. 6 M.

Traut, H. Leitfaden zum Photographieren. Ein Handbuch für Kunstliebhaber. Leipzig (E. Haberland), 1902, (IV + 101). 22 cm. Geb. 2 M.

Urban, Wilhelm. Acetonsulfid als Ersatz der Alkalisulfite. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (328-330).

Valenta, E. Ueber die abschwächende Wirkung des Schwefelammoniums auf feinkörnige Gelatine-emulsionssilberbilder und deren Ursache. *Jahrb. Phot., Halle*, **16**, 1902, (165-168).

Vignon, P. Sur la formation d'images négatives par l'action de certaines vapeurs. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, (902-904).

Vogel, E. Taschenbuch der praktischen Photographie. Ein Leitfaden für Anfänger und Fortgeschrittene. 10. Aufl. Bearb. von Paul Hanneke. Berlin (G. Schmidt), 1902, (VIII + 321, mit 9 Taf.). 17 cm. Geb 2,50 M.

Vogel, H. W. Das photographische Pigment-Verfahren (Kohledruck). 4., völlig veränderte Aufl. mit einem Anhang über das Velours-, Gummidruck- und Ozotypie-Verfahren. Bearb. von Paul Hanneke. (Photographische Bibliothek, Bd 1.) Berlin (G. Schmidt), 1902, (VIII + 127, mit 1 Taf.). 21 cm. 3 M.

Weintraub, N. Ueber die Mittel, um aus der fixierten Platte die unterschweifigsäuren Salze (Hyposulfite) zu entfernen. Phot. Chronik, Halle, **9**, 1902, (55-57).

PHYSIOLOGICAL CHEMISTRY.

8000 GENERAL.

Asō, Keijirō. On the influence of different ratios of lime and magnesia upon the development of plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (361-370, with 3 pl.).

——— On the lime content of phanerogamic parasites. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (387-389).

Bach, A. and Chodat, R[obert]. Untersuchungen über die Rolle der Peroxyde in der Chemie der lebenden Zelle. II. Ueber Peroxydbildung in der lebenden Zelle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2466-2470).

Barcroft, Joseph and Haldane, J. S. A method of estimating the oxygen and carbonic acid in small quantities of blood. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (232-240).

Berninzone, M. R. Sur la synthèse physiologique de l'acide hippurique. Arch. itali. biol., Paris, **37**, 1902, (33-12).

Boix, Émile and Noé, Joseph. Essai de neutralisation de quelques toxalbumines par l'hyposulfite de soude dans l'organisme animal. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (29-30).

Bremer, Wilhelm. Die Fett verzehrenden Organismen in Nahrungs- und Futtermitteln. Diss. Munster. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1902, (77, mit Taf.). 22 cm.

Brodie, William Brodie. The condition of iron in the spleen. Edinburgh, Proc. R. Soc., **24**, 1902, (21-25).

Buerger, Leo and Gies, William J. The chemical constituents of tendinous tissue. Amer. J. Physiol., Boston Mass., **6**, 1901, (219-231).

Buss, H. Beziehungen zwischen Aroma und chemischer Konstitution. Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (161-164).

Chesnut, V[ictor] K[ing]. Problems in the chemistry and toxicology of plant substances. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **15**, 1902, (1016-1028).

Chodat, R[obert] und Bach, A. Untersuchungen über die Rolle der Peroxyde in der Chemie der lebenden Zelle. I. Mitt.: Ueber das Verhalten der lebenden Zelle gegen Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1275-1279).

——— Untersuchungen über die Rolle der Peroxyde in der lebenden Zelle. III. Oxydationsfermente als peroxyderzeugende Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3943-3946).

Cutter, W. D. and Gies, William J. The composition of tendon mucoid. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, (155-172).

Furuta, Tokutarō. To what extent should a soil be limed? Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (371-379, with 3 pl.).

Gabritschewsky, G[eorgij]. Ueber eine neue Reaction auf einige reduzierende Substanzen des Organismus. Berliner klin. Wochenschr., **39**, 1902, (498-499).

Gamgee, Arthur. [Absorption spectrum of haemoglobin. Behaviour of oxy-haemoglobin and CO-haemoglobin in the magnetic field. Ferro-magnetic properties of haematin and haemin. Specific conductivity of solutions of oxy-haemoglobin. Electrolysis of oxy-haemoglobin.] [Abstract] London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (79-83).

Halliburton, W. D. The present position of chemical physiology. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **62**, 1902, (27-40).

Heiberg, M. E. Analysis of two edible species of earth from Central Africa. (Danish.) Kjøbenhavn, Hosp. Tid., **1902**, (1191-1194).

Hoppe-Seyler, Felix. Handbuch der physiologisch- und pathologisch-chemischen Analyse für Aerzte und Studierende, bearb. v. H[ans] Thierfelder. 7. Aufl. Berlin (A. Hirschwald), 1903, (XV + 618, mit 1 Taf.). 26 cm. 16 M.

Kissling, Richard. Fortschritte auf dem Gebiete Tabakchemie. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (426-427).

Koch, Waldemar. The physiological action of formaldehyde. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1902, (325-329).

Kossel, A. L'état actuel de la chimie des corps albuminoïdes. Rev. gén. sci., Paris, **13**, 1902, (455-470).

Kyle, H. M. On the action of the spurge (*Euphorbia hiberna* L.) [and of tannic acid] on salmonoid fishes. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (48-66).

Loew, Oscar. Spielt Wasserstoff-superoxyd eine Rolle in der lebenden Zelle? Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (2487-2488).

——— On the lime-factor for different crops. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (381-385).

Mazé, P. Recherches sur les modes d'utilisation des aliments ternaires par les végétaux et par les microbes. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (195-232, 346-378).

Nenckij, M. V. Les problèmes de la chimie biologique. Traduction de I. Zalesky et du Prof. S. Salazkine. (Russe.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (112-120, 11).

Parsons, J. Herbert. Arcus Senilis. [Microchemical examination of material.] Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (ix-x).

Paton, D. Noel. Physiology of nutrition. Encycl. Brit. Suppl., London, **31**, 1902, (717).

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Iontentheorie für die physiologische Chemie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (139-164).

Pavy, F. W. and Siau, R. L. An experimental enquiry upon glycolysis in drawn blood. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (451-456).

——— On the question of the formation of sugar in boiled liver. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1902, (457-458).

Rühle und König, J[os]. Die neuen Nährmittel. (Schluss.) Der Stand der Chemie am Beginne des 20. Jahrhunderts. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (179-180).

Sawa, Seitarō. On the juice of the Pseudotrunk of *Musa Basjoo*, Sieb., in winter-time. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (399-401).

Schmiedeberg, O[swald]. Grundriss der Pharmakologie in Bezug auf Arzneimittellehre und Toxikologie. Zugleich als 4. Aufl. des Grundrisses der Arzneimittellehre. Leipzig (F. C. W. Vogel), 1902, (XII + 496). 22 cm. 10 M.

Schunck, Edward. Contributions to the chemistry of chlorophyll. No. VIII. Changes undergone by chlorophyll in passing through the bodies of animals. London, Proc. R. Soc., **69**, 1902, (307-312).

Schwanert, Hugo. Hilfsbuch zur Ausführung chemischer Arbeiten für Chemiker, Pharmazeuten und Mediziner. 4. umgearb. Aufl. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1902, (XVIII + 412, mit 2 Taf.). 24 cm. 8 M.

Sieber-Schumoff, Nadine. M. v. Nencki's Untersuchungen über den Blutfarbstoff und dessen Beziehungen zum Blattfarbstoff. Vortrag. Münchener med. Wochenschr., **49**, 1902, (1873-1876).

Spiegel, Leopold. Ueber den Zusammenhang zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung [in: *Aus der Humboldt-Akademie*]. Berlin, 1902, (225-231).

Suzuki, Umetarō. On the composition of the nuts of *Gingko biloba*. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (357-358).

Uno, Hirosaburō. On the amount of soluble albumin in different parts of plants. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (391-393).

Wright, A. E. On the effect exerted on the coagulability of the blood by an admixture of lymph. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (514-520).

Bufotalin and Bufotenin in toad's venom.

Phisalix, C. et Bertrand, Gabriel. Sur les principes actifs du venin de crapaud commun (*Bufo vulgaris*, L.) Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (46-48).

8010 ENZYMES.

Bertrand, Gabriel. Sur une ancienne expérience de M. Berthelot, relative à la transformation de la glycérine en sucre par le tissu testiculaire. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (79-83).

Effront, Jean. Enzymes and their applications. Trans. by Samuel C. Prescott. Vol. I. The enzymes of the carbohydrates. The oxidases. New York, N.Y. (Wiley); London (Chapman and Hall), 1902, (XI + 322). 23.4 cm. \$3.

Emmerling, O[s]-kar. Ueber Enzyme. Vortrag. (Auszug.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **12**, 1902, (121-129).

Gérard, E. Action biochimique de l'extrait de rein lavé sur certains composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1248-1250).

Grüss, J. Ueber den Umsatz der Kohlenhydrate bei der Keimung der Bohnen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (36-44).

Grüss, J. Ueber die Einwirkung der Enzyme auf Hemicellulosen. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (243-245).

Laborde, J. Sur l'action de l'acide sulfureux contre la casse des vins. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (723-725).

——— Sur la guérison de la casse des vins par l'addition d'acide sulfureux. Paris, C.-R. Acad., sci., **135**, 1902, (116-118).

Lindet, L. Estimation de la quantité de caséine précipitée par la présure. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (361-363).

Lindner, P[aul]. Technische Biologie. Chem. Zs., Leipzig, **1**, 1902, (380-383).

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), I, 1902, (184-202); Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1902, (313-322).

Sacharoff, N. Das Eisen als das thätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Ins Deutsche übersetzt von M. Rechtsamer. Jena (G. Fischer), 1902, (83, mit 2 Taf.). 24 cm. 2,50 M.

Vernon, H. M. Pancreatic zymogens and pro-zymogens. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (448-473).

Widdicombe, J. H. [Enzymes of the stomach and small intestine of the pig.] J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (175-180).

OXYDASE.

Bouffard, A. Action de l'acide sulfureux sur l'oxydase et sur la matière colorante du vin rouge. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1380-1383).

Bougault, J. Oxydation de la morphine, par le suc de *Russula delica* Fr. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1361-1363).

Hunger, F. W. T. Ueber die reduzierenden Körper der Oxydase- und Peroxydasereaction. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1901, (374-377).

Pozzi-Escot, M. Emm. Sur une importante cause d'erreur dans la recherche des diastases. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (460-464); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (479-480).

Propriétés catalytiques des hydrogénases; identification de la catalase de M. Lœw et du philothion de M. de Rey-Pailhade. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (280-288).

Contribution à l'étude des hydrogénases; nouveau cas d'hydrogénation diastasique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (346-349).

Sur les hydrogénases du sang et les propriétés catalytiques de la fibrine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (459-460).

Nouvelle diastase réductrice extraite du Koji japonais et sécrétée par l'*Eurotium Orizae*: le Jacquemase. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (557-560).

Sur un élément diastasique nouveau de l'urine. Ann. Chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (212-213).

Sur quelques réactions qualitatives propres aux diastases réductrices oxydantes. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (260-262).

Sieber-Szumowa, N[adzieja]. Sur les enzymes oxydants. (Polish). Gaz. lek., Warszawa, **22**, 1902, (271-279).

Suzuki, Umetarō. . . . [Oxidising enzymes in] the mulberry . . . Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (359-360).

DIASTASE.

Alliot, Henri et Pozzi-Escot, M. Emm. Sur le dosage des diastases et sur le dosage calorimétrique des oxydases. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (210-212).

Baker, Julian Levett. The action of ungerminated barley diastase on starch. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1177-1185); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (134-135).

Brown, Horace T. and Glendinning, T. A. The velocity of hydrolysis of starch by diastase, with some remarks on enzyme action. London, J. Chem.

(p-3218)

Soc., **81**, 1902, (388-400); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (43).

Dupont, Lucien. Applications industrielles des diastases. Rev. chim. indust., Paris, 1902, (10-16).

Launoy, L. De l'action amylolytique des glandes salivaires chez les Ophiidiens (2^e note). Bul. Muséum, Paris, 1902, (38-42).

Lindner, P[aul]. Mikroskopische Bilder vom Maischprozess. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (172-173, mit 1 Taf.).

Ling, Arthur R. and Davis, Bernard, F. Some experiments on malt diastase. London, J. Fed. Inst. Brewing, **8**, 1902, (475-495).

Mohr, Otto. Einfluss der Kohlensäure auf die Diastasewirkung. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (94-95); Zs. SpiritInd., Berlin, **25**, 1902, (69-71); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1024-1029).

Vernon, H. M. Pancreatic diastase, and its zymogen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (137-155).

The differences of action of various diastases. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (156-174).

EMULSIN.

Slimmer, Max. Ueber die Wirkung von Emulsin und anderen Fermenten auf Säuren und Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (4160-4162).

INVERTASE.

Bokorny, Th. Noch Einiges über das Invertin der Hefe. Quantitative Versuche über die Wirkung von Alkohol und Säuren auf dieses Enzym. Chem.-Ztg, Cöthen, **26**, 1902, (701-703).

Bourquelot, Em. et Hérissé, H. Action des ferments solubles et de la levûre haute sur le gentiobiose. Remarques sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (399-401).

Brown, Adrian J. Enzyme action. [Velocity of inversion of cane sugar by invertase.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (373-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (41).

Henri, Victor. Influence de la pression sur l'inversion du saccharose par la sucrase. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (352-353).

——— Action de quelques sels neutres sur l'inversion du saccharose par la sucrase. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (353-354).

Oshima, K. Ueber Hefegummi und Invertin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (42-48).

MALTASE.

Hill, A. Croft. Synthetic action on glucose with pancreatic ferments. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1902**, (xxvi-xxvii).

YEAST ENZYMES.

Buchner, Eduard und Spitta, Albert. Zymasebildung in der Hefe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (1703-1706).

Mazé, M. La zymase de l'*Eurotium Gayoni*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (113-116).

Richter, Andreas. Kritische Bemerkungen zur Theorie der Gärung (I). Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (787-796).

Takahashi, Teizō. Note on the enzymes of the Japanese Saké yeast. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (395-397); (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (351-355).

PROTEOCLASTIC ENZYMES.

Bokorny, Th. Die proteolytischen Enzyme der Hefe. Bot. Centralbl., Jena, Beihefte, **13**, 1902, (235-264).

——— Notizen zur physiologischen und Säure-Proteolyse. ChemZtg, Cöthen, **26**, 1902, (113-114).

Fermi, Cl[audio] und Repetto, R. Beitrag zur Verbreitung der proteolytischen Enzyme im Tierreiche. Vorläufige Notiz. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Originale, 1902, (403-410).

Jensen, Orla. Ueber die Einwirkung proteolytischer Enzyme auf die Käsebereitung. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (197-201).

——— Studien über das Ranzigwerden der Butter. Landw. Jahrb. Schweiz., **15**, 1901, (329-375).

Leathes, J. B. On the products of the proteolytic action of an enzyme contained in the cells of the spleen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (360-365).

Sawamura, Shin. Investigations on the digestive enzymes of some lepidoptera. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (337-347); Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (15-28).

——— Investigations on the digestive enzymes in the intestinal juice. (Japanese.) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **23**, 1902, (777-783).

Weis, N. Studies on proteolytic enzymes in germinating barley (malt). (Danish). Dr. Disp. Kjøbenhavn (H. Hagerup), 1902, (154, with 17 pl.). 25 cm.

EREPSIN AND TRYPSIN.

Cohnheim, Otto. Weitere Mittheilungen über das Erepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (134-140).

——— Trypsin und Erepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (13-19).

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Hefetrypsin, II u. III. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (517-524).

Salaskin, S. Ueber das Vorkommen des Albumosen resp. Pepton spaltenden Fermentes (Erepsin von Cohnheim) in reinem Darmsafte von Hunden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (419-425).

Salkowski, E[rnst]. Ueber den Begriff des Trypsins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (545-549).

Sieber, Nadine und Schumoff-Simonowski, C. Die Wirkung des Erepsins und des Darmsaftes auf Toxine und Abrin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (244-256).

PEPSIN.

Korn, Adolf. Ueber Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen (F. Pietzker), 1902, (41), 23 cm.

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. On [the chemical composition of] pepsin. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (412-423) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (450-461) (Dutch); Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **3**, 1902, (376-403) (Dutch).

——— Mitteilungen über Pepsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (8-30).

Spriggs, E. I. On a new method of observing peptic activity [by changes of viscosity]. Cambridge. Proc. Physiol. Soc., **1902**, (v-vi).

——— Eine neue Methode zur Bestimmung der Pepsinwirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (465-494, mit 2 Taf.

RENNIN.

Fuld, Ernst. Ueber die Gültigkeitsgrenzen der Labwerte und die Spezifität der Labfermente. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **51**, 1902, (503-509).

Griessmayer. Ueber das Labferment und seine physiologische Bedeutung. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **42**, 1902, (217-219).

Lawrow, Maria und Salaskin, S. Ueber die Niederschlagsbildung in Albumoselösungen durch Labwirkung des Magenfermentes. I. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **36**, 1902, (277-291).

(D-3218)

LIPASE.

Doyon, Maurice et Morel, Albert. Disparition des éthers dans le sang *in vitro*. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (54-56).

——— Recherches sur les modifications du sang et du sérum conservés aseptiquement à l'étuve. Fonction lipolytique du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (621-623).

——— La lipase existe-t-elle dans le sérum normal? Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1002-1005, 1254-1255).

Hanriot. Sur la lipase du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1363-1365).

Kastle, J. H. The inactivity of lipase towards the salts of certain acid ethers considered in the light of the theory of electrolytic dissociation. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **27**, 1902, (481-486).

Mohr, O. Ueber Lipase aus thierischen Organen und die Umkehrbarkeit ihrer fettsplattendenden Thätigkeit. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (588-589).

FAT HYDROLYSIS.

Connstein, W., Hoyer, E. und Warthenberg, H. Ueber fermentative Fettsplaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **35**, 1902, (3988-4006).

Delbrück, [Max]. Fett auflösende Enzyme in der Hefe. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (25).

Gonnermann, M. Ueber die Verseifbarkeit einiger Säureamide und Säureanilide durch Fermente. ApothZtg, Berlin, **17**, 1902, (349-350, 356-358, 366-367).

8020 FERMENTATION.

Alliot, Henri. Sur une nouvelle preuve de la résistance cellulaire des Saccharomyces, et sur une nouvelle application de cette propriété à l'industrie de la distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (45-46).

Alliot, Henri. Emploi de levûres de cannes à sucre pour la fermentation des cidres. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1377-1378).

Brown, Adrian J. Enzyme Action. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (373-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (41).

Burri, R. Das „Tyrogen“ und die Reifungsfrage beim Emmenthalerkäse. Schweiz. Landw. Centralbl., Frauenfeld, **20**, 1901, (5-21).

Delbrück, M[ax]. Die Entwicklung der Gärungstechnik in den letzten Jahren unter dem Einfluss wissenschaftlicher Forschung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **73**, (1901), II, 1, 1902, (163-164).

Fernbach, A. L'influence de l'acide sulfocyanique sur la végétation de l'*Aspergillus niger*. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (51-52).

Fischer, Hugo. Ueber Gärungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **9**, 1902, (353-356, 385-395).

Fraps, G. S. The nature of pentosoids and their determination. Agric. Exp. Sta., North Carolina, Raleigh, Bull., **178**, 1901, (59-74).

Heinzelman, G. Die Entwicklung und der Stand unserer heutigen Kenntnisse über die alkoholische Gärung. (Russ.) Chinik, Vilina, **II**, 18-19, 1902, (489-498).

Goyaud. Sur la fermentation pectique. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (537-538).

Greig-Smith, R. and Steel, Thos. [Fermentation of saccharose by *Bacillus levaniiformans*.] London, J. Soc. Chem. Indust., **21**, 1902, (1381-1384).

Harden, Arthur and Young, William John. Glycogen from yeast. London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1224-1233); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (182).

Hauman, L. Étude microbiologique et chimique du rouissage aérobie du lin. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (379-385).

Holliger, Wilhelm. Bakteriologische Untersuchungen über Melleitgärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **9**, 1902, (305, 312, 361-371, 395-425, 473-483, 521-537).

Isačenko, B. Fermentation acétique. (Russe). St. Peterburg, Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, **34**, 1902, (658-660).

Iwabe, Denshirō. The influence of hard water in diminishing the saccharifying action in "Sake" fermentation. (Japanese). Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z., **1902**, (220-224).

Knoesel, Christian. Die Einwirkung einiger Antiseptika (Calciumhydroxyd, Natriumarsenit und Phenol) auf alkoholische Gärung. Diss. Erlangen. Jena (G. Fischer), 1902, (28). 23 cm.

Lesage et Dongier. Etude de la fermentation lactique par l'observation de la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (612-614).

Mayer, Adolf. Die Gärungschemie in 15 Vorlesungen. 5. verb. Aufl. (Lehrbuch der Agrikulturchemie Bd 3.) Heidelberg (C. Winter), 1902, (VI + 232). 24 cm. Geb. 6,60 M.

Omelianskij, V. L. Sur la fermentation de la cellulose qui dégage l'hydrogène et le méthane. (Russe.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **34**, 1902, (7-9, II, Pr. verb.).

Pozzi-Escot, M. Emm. Recherches sur la production d'hydrogène sulfuré dans la fermentation alcoolique. Paris, Bul. soc. chim., **27**, 1902, (692-693).

Richter, Andreas. Kritische Bemerkungen zur Theorie der Gärung (I). Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (787-796).

Rocques, X. Composition d'un vin altéré par le *mycoderma vini*. Ann. Chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (220-221).

Rosenstiehl, A. De l'action des tannins et des matières colorantes sur l'activité des levûres. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (119-122).

— Sur le bouquet des vins obtenus par la fermentation des moûts de raisin stériles. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1378-1380).

Schidrowitz, Philip. The mannitic fermentation of wine. London, Anal., **27**, 1902, (42-47).

Thomas, Pierre. Sur la séparation du galactose et du glucose par le *Saccharomyces Ludwigii*. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (610-612).

Winkler, W. Tyrogen, ein Reinkulturen-Präparat von Reifungsbakterien des Emmenthaler Käses. Schweiz. Milchztg, **27**, 1901, (Nr. 5, 6, 7, 8).

8030 VEGETABLE METABOLISM.

André, G. Action de la température sur l'absorption minérale chez les plantes étiolées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (668-671).

——— Sur les phénomènes de migration chez les plantes ligneuses. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1514-1517).

Bail, Oskar. Untersuchung einiger bei der Verwesung pflanzlicher Stoffe thätiger Sprosspilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **8**, 1902, (567-584).

Bertel, R. Ueber Tyrosinabbau in Keimpflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (454-463).

Berthelot, M. Recherches sur quelques effets de l'insolation sur les plantes et sur le raisin en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (433-452).

——— et **André, G.** Remarques sur la formation des acides dans les végétaux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (67-70).

Bertrand, Gabriel. Sur l'existence de l'arsenic dans l'organisme. Paris, Bull. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (847-851).

——— Sur le bleuissement de certains champignons du genre *Boletus*. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (454-459); Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (179-184).

Bokorny, Th. Wird bei der Kohlensäureassimilation Formaldehyd als Zwischenglied zwischen Stärke und Kohlensäure gebildet? Natw. Wochenschr., Jena, **17**, 1902, (289-292).

Bonsmann, Theodor. Anleitung zum zweckmässigen Gebrauche der Handelsdüngemittel. 4. Aufl. Neudamm (J. Neumann), 1902, (160). 23 cm. 2,50 M.

Brown, Horace T. and Escombe, F. The influence of varying amounts of carbon dioxide in the air on the photosynthetic process of leaves and on the mode of growth of plants. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (397-413, with 6 pl.).

Charabot, Eugène. Le méthylantranilate de méthyle dans l'organisme végétal. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (580-582); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1117-1119).

——— et **Hébert, A.** Contribution à l'étude des modifications chimiques chez la plante soumise à l'influence du chlorure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (181-184); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (205-224).

——— Mécanisme des variations chimiques chez la plante soumise à l'influence du nitrate de sodium. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (914-927).

Charpentier, P. G. Sur l'assimilation du carbone par une algue verte. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (671-673).

Czapek, [Friedrich]. Stoffwechselprozesse in der geotropisch gereizten Wurzelspitze und in phototropisch sensiblen Organen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (464-470).

——— Zur Kenntniss der Stickstoffversorgung und Eiweissbildung bei *Aspergillus niger*. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1902, Generalversammlungs-H., (130-139).

——— Chlorophyllfunctionen und Kohlensäure-Assimilation. Sammelreferat. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, Generalversammlungs-H., (44-61).

Delbrück, M[ax]. Die Hitzigkeit der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, **19**, 1902, (122-123, 142-143); Zs. Spirit-Ind., Berlin, **25**, 1902, (139-140, 149-150).

Farmer, J. Bretland and Chandler, S. E. On the influence of an excess of carbon dioxide in the air on the form and internal structure of plants. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (413-423).

Fleury, G. Sur les cendres de houille. Ann. chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (96-97).

Gautier, Armand. L'arsenic existe normalement chez les animaux et se localise surtout dans les organes ectodermiques. Paris, Bul. Soc. chim. (sér. 3), **27**, 1902, (843-847).

Griffon, Ed. Revue des travaux de physiologie et de chimie végétales parus de 1893 à 1900. Rev. gén. bot., Paris, **14**, 1902, (45-48).

Hérissey, H. Sur la digestion de la mannane des tubercules d'orchidées. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (721-723).

Hopkins, Cyril G[eorge]. Fixation of atmospheric nitrogen by alfalfa on ordinary prairie soil under various treatments. Agric. Exp. Sta., Illinois, Urbana., Bull. No. 76; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (1155-1170, with pl.).

Iwanow, Leonid. Ueber die Umwandlung des Phosphors beim Keimen der Wicke. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (366-372).

Javillier, Maurice. Sur la recherche et la présence de la présure dans les végétaux. Paris, Bul. Soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (818-822); Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1373-1378).

Liénard, E. Sur la composition des hydrates de carbone de réserve de l'albumen de quelques palmiers. Paris, C.-R., Acad. sci., **135**, 1902, (593-595).

Maquenne, L. Contribution à l'étude de la vie ralentie chez les graines. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1243-1246).

Mazé, P. Recherches sur les modes d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes (3^e mém.). Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (433-445).

Nedokutschajew, N. Ueber Umwandlungen, welche stickstoffhaltige Stoffe beim Reifen einiger Getreidearten erleiden. Landw. Versuchstat., Berlin, **56**, 1902, (303-310).

Percival, A. L. Sur les variations du phosphore minéral, conjugué et organique, des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (1005-1007).

Schlagdenhauffen et Reeb. Sur la présence de la lécitine dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (205-208).

Schloesing, Th. Etude sur la terre végétale. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (601-605 and 631-635).

Schloesing, Th. fils. Contribution à l'étude de l'alimentation des plantes en phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (53-55).

Suzuki, Umetarō. On the formation of asparagin in the metabolism of shoots. Tōkyō, Bull. Coll. Agric., **4**, 1902, (351-356).

Ulbricht, R. Vegetationsversuche in Töpfen über die Wirkung der Kalkerde und Magnesia in gebrannten Kalken und in Mergeln. Landw. Versuchstat., Berlin, **57**, 1902, (103-166).

Voorhees, E. B. Studies in denitrification. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (785-823).

Zaleski, W. Beiträge zur Verwandlung des Eiweissphosphors in den Pflanzen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. bot. Ges., **20**, 1902, (426-433).

8040 ANIMAL METABOLISM.

Atwater, D. O. Dietetics. Chemistry of diet. Encycl. Brit. Suppl., London, **27**, 1902, (443).

Bainbridge, F. A. On the formation of lymph by the liver. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (204-219).

Barbieri, N. Alberto. Essai d'analyse immédiate du tissu nerveux. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (246-248).

Bayliss, W. M. and Starling, E. H. The mechanism of pancreatic secretion. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (325-353).

Berthelot, [M.]. Sur l'absorption de l'oxygène libre par l'urine normale. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (5-21).

——— Sur l'acidité de quelques sécrétions animales. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **25**, 1902, (28-39).

Bertrand, Gabriel. Sur l'existence de l'arsenic dans la série animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (809-812).

Billard, G. et Dieulafoy. Sur l'émulsion du chloroforme par les urines. Procédé de recherche des sels biliaires. Paris, C.-R. soc. biol., **54**, 1902, (273-275).

Blumenthal, Ferdinand u. Neuberg, Carl. Ueber Entstehung von Aceton aus Eiweiss. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (6-7).

— und **Wohlgemuth, Julius**. Ueber Glycogenbildung nach Eiweissfütterung. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (391-394).

Bornstein, Karl. Zur Saccharinfrage. Entgegnung auf den Aufsatz des Herrn Dr. med. et phil. R. O. Neumann: Die Wirkung des Saccharin auf den Stickstoffumsatz des Menschen. (Druck von A. Wohlfeld, Magdeburg.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **52**, 1902, techn. TL, (117-137).

Cipollina. Ueber die Oxalsäure im Organismus. Berliner klin. Wochenschr., **38**, 1901, (544-547).

Crouzel, Ed. Application de la réaction colorée de la santonine éliminée par les urines. Ann. Chim. analyt., Paris, **7**, 1902, (219-220).

Desgrez, A. De l'influence de la choline sur les sécrétions glandulaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (52-54).

— et **Zaky, Aly.** Analyse du mode d'action des lécithines sur l'organisme animal. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1522-1524).

Froehner, A. Zur Stock'schen Acetonreaction. D. med. Wochenschr., Berlin, **27**, 1901, (79).

Fromm, Emil und Clemens, Paul. Ueber das Schicksal cyclischer Terpene und Campher im thierischen Organismus. (2. Mitt.) Ueber die Menthol- und Borneolglykuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (385-392).

Gautier, Armand. Existence dans l'albumen d'œuf d'oiseau d'une substance fibrinogène pouvant se transformer, *in vitro*, en membranes pseudo-organisées. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (133-139); Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1068-1072).

— Observations à propos de la Note de M. G. Bertrand. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (812).

Gautier, Armand. Localisation de l'arsenic normal dans quelques organes des animaux et des plantes. Ses origines. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (833-838).

Gley, E. et Bourcet, P. Variations de l'iodé du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **135**, 1902, (185-186).

Goodbody, Francis W., Bardswell, Noel D. and Chapman, J. E. Metabolism on ordinary and forced diets in normal individuals. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (257-275).

Haldane, John S. The air of factories and workshops. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (414-444).

Hamburger, H[artog] J[acob] and Hekma, E. [On the chemical composition of] . . . the intestinal juice of man. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (733-746) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (713-727) (Dutch).

Helmer, Otto and Helmer, Charles W. Fluorides as butter preservatives, with observations on their influence on artificial digestion. London, Anal., **27**, 1902, (173-177).

Hildebrandt, Herm. Ueber Synthesen im Thierkörper (3. Mittheilung). Weiteres über Citral, über seine Oxydationsprodukte im Organismus und über einige cyclische Isomere. Arch. exper. Path., Leipzig, **46**, 1901, (261-273).

Hill, Leonard and Macleod, J. J. R. The influence of high pressures of oxygen on the circulation of the blood. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (454-455).

— The influence of an atmosphere of oxygen on the respiratory exchange. London, Proc. R. Soc., **70**, 1902, (455-462).

Hirschler, Ág. und Terray, Pál. Ueber die Bedeutung der anorganischen Salze auf den Stoffwechsel des menschlichen Organismus. (Ungarisch.) Math. Term. Ért., Budapest, **20**, 1902, (477-501).

Kolb, Heinz. Chemische Untersuchung der Eier von *Rana temporaria* und ihrer Entwicklung. Phil. Diss. Basel, Zurich, 1900-1901, (35, mit 1 Taf.). Svo.

Kutscher, Friedrich und **Seemann, J.** Zur Kenntniss der Verdauungsvorgänge im Dünndarm. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **34**, 1902, (528-543); II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (432-458).

Leathes, J. B. On the products of the proteolytic action of an enzyme contained in the cells of the spleen. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (360-365).

Le Goff, J. Sur certaines réactions chromatiques des globules rouges du sang des diabétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **134**, 1902, (1119-1120).

Long, J. H. On the electrical conductivity of urine in relation to its chemical composition. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **24**, 1902, (996-1004).

McKenzie, Alex. [Partial resolution of β -hydroxybutyric acid in the living organism.] London, J. Chem. Soc., **81**, 1902, (1409-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **18**, 1902, (185-186).

Neuberg, C. und **Wohlgemuth, J.** Ueber das Verhalten stereo-isomerer Substanzen im Thierkörper. I. Mitt. Ueber das Schicksal der 3 Arabinosen im Kaninchenleibe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (41-69).

Panzer, Theodor. Ueber das Verhalten von unterphosphorigsaurem Calcium im thierischen Körper. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **5**, 1902, (11-14).

Paton, D. Noël. Note on the absorption of the nitrogen of oatmeal by the dog. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (118-121).

Reid, E. Waymouth. Intestinal absorption of solutions. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (241-256).

Scott, James. The influence of subcutaneous injections of large quantities of dextrose on the metabolism in the dog. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (107-118).

Sjollem, B. On the influence of feeding on the composition on the fat of milk. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (746-756, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, 574-584, with 1 pl.) (Dutch).

Soetbeer, Franz und **Ibrahim, Jussuf.** Ueber das Schicksal eingeführter Harnsäure im menschlichen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **35**, 1902, (1-7).

Steinegger, R. Die Beschaffenheit der Milch in den einzelnen Theilen des Gemelkes. Schweiz. Milchztg., **27**, 1901, (No. 15).

Swain, Robert E. Formation of allantoin from uric acid in the animal body. Amer. J. Physiol., Boston, Mass., **6**, 1901, (38-47).

Tunnicliffe, F. W. The digestibility of the albuminous constituents of human milk and that of various substitutes for it. J. Hygiene, London, **2**, 1902, (445-451).

Vaudin, L. Sur un rôle particulier des hydrates de carbone dans l'utilisation des sels insolubles dans l'organisme. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **16**, 1902, (85-93).

Vernon, H. M. The conditions of action of the pancreatic secretion. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (375-394).

Ville, J. et **Moitessier, J.** Action du sang sur l'eau oxygénée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **27**, 1902, (1003-1008).

Weiser, István. Physiologisch-chemische Untersuchung über die Pentosane. (Ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, **8**, 1902, (99-101).

Widdicombe, J. H. On the digestion of cane sugar. J. Physiol., Cambridge, **28**, 1902, (175-180).

8050 PATHOLOGIC CHANGES— IMMUNITY.

Emmerich, Rudolf, Löw, Oskar und **Korschun, A.** Die bakteriolytische Wirkung der Nucleasen und Nucleasen-Immunproteidine als Ursache der natürlichen und künstlichen Immunität. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **31**, Originale, 1902, (1-25, mit 1 Taf.).

Fletcher, W. M. The influence of oxygen upon the survival respiration of muscle. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (354-359).

——— The relation of oxygen to the survival metabolism of muscle. *J. Physiol., Cambridge*, **28**, 1902, (474-498).

Gautier, Armand. Remarques relatives à la démonstration des propriétés thérapeutiques du méthylarsinate de soude. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, (685-686).

——— Sur le traitement des fièvres palustres par l'arsenic latent. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (950-953).

Giovanoli. Die Milch. Schweiz. landw. Zeitschr., **29**, 1901, (925-927).

Haacke, Paul. Beiträge zur Kenntnis der quantitativen Zersetzung des Milchsuckers durch den *Bacillus acidilactici*. *Arch. Hyg., München*, **42**, 1902, (16-47).

Hanriot. Sur l'asphyxie par les gaz des fosses d'aisances. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (487-489).

Hildebrandt, Herm. Ueber eine experimentelle Stoffwechselabnormität. *Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg*, **35**, 1902, (141-152).

Jacobj, C. Beitrag zur physiologischen Wirkung der organischen Ammonium-Jodide und Polyjodide. *Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl.*, **1902**, (108-113).

Laffont, Marc. Recherches sur les variations provoquées dans la toxicité de certains composés minéraux ou organiques, suivant les groupements chimiques auxquels ils sont liés dans leurs composés solubles. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (861-863).

Lumière, Auguste, Lumière, Louis et Chevrotier, J. Propriétés pharmacodynamiques de certaines semicarbazides aromatiques. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **135**, 1902, (187-188).

Mouneyrat, A. De l'arsenic et du phosphore organiques dans le traitement de la tuberculose pulmonaire. *Paris, C.-R. Acad. sci.*, **134**, 1902, (667-668).

Ritchie, James. A review of current theories regarding immunity. *J. Hygiene, London*, **2**, 1902, (250-285, 452-464).

Walker, E. W. Ainley. On the protective substances of immune sera. *J. Hygiene, London*, **2**, 1902, (85-100).

Wright, A. E. and Windsor, F. N. On the bactericidal effect exerted by human blood on certain species of pathogenic micro-organisms and on the anti-bactericidal effects obtained by the addition to the blood *in vitro* of dead cultures of the micro-organisms in question. *J. Hygiene, London*, **2**, 1902, (385-413).



LIST OF JOURNALS WITH ABBREVIATED TITLES.

<i>Agric. Exp. Sta. Illinois, Urbana, Bull.</i>	Agricultural Experiment Station. Illinois, Urbana, Bulletin.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., New Mexico, Mesilla Park, Bull.</i>	Agricultural Experiment Station. New Mexico, Mesilla Park, Bulletin.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., New York, Geneva, Cont.</i>	Agricultural Experiment Station. New York, Geneva. Contribution.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., North Carolina, Raleigh, Bull.</i>	Agricultural Experiment Station. North Carolina, Raleigh. Bulletin.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., Washington, Pullman, Bull.</i>	Agricultural Experiment Station. Washington, Pullman. Bulletin.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., Wisconsin, Madison, Bull.</i>	Agricultural Experiment Station. Wisconsin, Madison. Bulletin.	— U.S.
<i>Agric. Exp. Sta., Wisconsin, Madison, Rep.</i>	Agricultural Experiment Station. Wisconsin, Madison. Report.	— U.S.
<i>Agric. Gaz., Sydney, N.S.W.</i>	Agricultural Gazette, Sydney, N.S.W. ...	1 N.S.W.
<i>Agric. Led., Calcutta ...</i>	Agricultural Ledger, Calcutta ...	1 Ind.
<i>Allg. Brauerztg, Nürnberg</i>	Allgemeine Brauer- und Hopfen-Zeitung. Nürnberg. [tägl.]	19 Ger.
<i>Allg. PhotZtg, Halle ...</i>	Allgemeine Photographen-Zeitung, hrsg. v. Emmerich. Halle. [früher München.] [wöch.] Nebst Beil.: Motivenschatz und Technische Rundschau.	31 Ger.
<i>AmatPhot. Leipzig... ...</i>	Der Amateur-Photograph. Monatsblatt für Liebhaber der Photographie, red. v. Liesegang. Leipzig. [monatl.]	39 Ger.
<i>Amer. Chem. J., Baltimore, Md.</i>	American Chemical Journal. (Johns Hopkins University), Baltimore, Md.	12 U.S.
<i>Amer. J. Physiol., Boston, Mass.</i>	American Journal of Physiology, Boston, Mass.	17 U.S.

<i>Amer. J. Sci., New Haven, Conn.</i>	American Journal of Science, New Haven, Conn.	19 U.S.
<i>Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.</i>	Proceedings of the Sections of Sciences, Koninklijke Akademie van Wetenschappen, Amsterdam, 8vo.	3 Hol.
<i>Amsterdam, Versl. Wis Nat. Afd. K. Akad. Wet</i>	Verslagen der Vergaderingen van de Wis- en Natuurkundige Afdeling der Koninklijke Akademie van Wetenschappen, Amsterdam, 8vo.	7 Hol.
<i>Ann. chim. analyt., Paris ...</i>	Annales de chimie analytique appliquée à l'industrie, à l'agricult., à la pharmac., et à la biologie (fusionnées avec la Revue de chimie analytique). Dir. Crinon. Paris. [bi-mensuel.]	43 Fr.
<i>Ann. chim. phys., Paris ...</i>	Annales de chimie et de physique. Réd. MM. Berthelot, Friedel, Mascart, Moissan. Paris. [mensuel.]	44 Fr.
<i>Ann. électrobiol. électrothér., Paris</i>	Annales d'électrobiologie, d'électrothérapie et d'électrodiagnostic. Dir. d'Arsonval, Tripier, Apostoli, Doumer, Oudin. Paris. [bimestr.]	49 Fr.
<i>Ann. Inst. Pasteur, Paris...</i>	Annales de l'Institut Pasteur. Dir. Duclaux. Paris. [mensuel.]	60 Fr.
<i>Ann. Natphilos., Leipzig ...</i>	Annalen der Naturphilosophie. Leipzig	1285 Ger.
<i>Ann. Physik, Leipzig ...</i>	Annalen der Physik, hrsg. v. Drude. Leipzig. [monatl.]	44 Ger.
<i>Apollo, Dresden ...</i>	Apollo. Unabhängiges Fachblatt für Photographen und Kunstliebhaber, hrsg. v. Hoffmann. Dresden. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	49 Ger.
<i>ApothZtg, Berlin ...</i>	Apothekerzeitung. Organ des deutschen Apotheker-Vereins. Berlin. [$\frac{1}{2}$ wöch.] Nebst Beibl.: Repertorium der Pharmacie.	50 Ger.
<i>Arch. exper. Path., Leipzig</i>	Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie, red. v. Naunyn u. Schmiedeberg. Leipzig. [9-12 H. jährl.]	61 Ger.
<i>Arch. ges. Physiol., Bonn ...</i>	Archiv für die gesammte Physiologie des Menschen und der Thiere, hrsg. v. Pflüger. Bonn. [48 H. jährl.]	63 Ger.
<i>Arch. Hyg., München ...</i>	Archiv für Hygiene, hrsg. v. Buchner etc. München. [8 H. jährl.]	69 Ger.
<i>Arch. Pharm., Berlin ...</i>	Archiv der Pharmacie, hrsg. vom deutschen Apotheker-Verein. Berlin. [monatl.]	81 Ger.
<i>Arch. Sci. Phys., Genève ...</i>	Archives des sciences physiques et naturelles. Genève, Lausanne et Paris. 8vo.	10 Swi.

<i>Artiller. Žurn., Peterburg</i>	St.	Артиллерійскій журналъ. С.-Петербургъ [Journal d'Artillerie. St. Petersbourg].	6 Rus.
<i>Astr. Nachr., Kiel...</i>	...	Astronomische Nachrichten, hrsg. v. Kreutz. Kiel, Hamburg. [72 Nrn jährl.]	94 Ger.
<i>Astroph. J., Chicago, Ill. ...</i>	...	Astrophysical Journal. (University of Chicago), Chicago, Ill.	27 U.S.
<i>Atel. Phot., Halle ...</i>	...	Das Atelier des Photographen, red. v. Miethe. Halle. [monatl.] Nebst Beibl.: Photographische Chronik. [wöch.]	95 Ger.
<i>Austral. Min. Stand., Melbourne</i>		The Australian Mining Standard, Melbourne	3 Vic.
<i>Bayr. IndBl., München ...</i>	...	Bayrisches Industrie und Gewerbeblatt, hrsg. v. Ausschuss der polytechnischen Vereins München. München. [wöch.]	119 Ger.
<i>Ber. Landw. Ostafrika, Heidelberg</i>		Berichte über Land- und Forstwirtschaft in Deutsch-Ostafrika. Hrsg. v. kais. Gouvernement Dares-Salâm. Heidelberg. [zwangl.]	316 Ger.
<i>Bergen, Naturen ...</i>	...	Naturen, Bergen	6 Nor.
<i>Berlin, Abh. Ak. Wiss. ...</i>	...	Abhandlungen der kgl. Akademie der Wissenschaften zu Berlin Berlin. [jähr.]	152 Ger.
<i>Berlin, Ber. D. bot. Ges. ...</i>	...	Berichte der deutschen botanischen Gesellschaft. Berlin. [monatl.]	164 Ger.
<i>Berlin, Ber. D. chem. Ges. ...</i>	...	Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft, Berlin. [20 H. jährl.]	165 Ger.
<i>Berlin, Ber. D. pharm. Ges.</i>		Berichte der deutschen pharmaceutischen Gesellschaft. Berlin. [10 H. jährl.]	166 Ger.
<i>Berlin, Mitt. techn. Ver- suchsanst.</i>		Mittheilungen aus den kgl. technischen Versuchsanstalten zu Berlin, red. v. Martens. Berlin. [6-8 H. jährl.] Nebst Ergänzungsheften.	177 Ger.
<i>Berlin, SitzBer. Ak. Wiss.</i>		Sitzungsberichte der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften. Berlin. [wöch.]	182 Ger.
<i>Berlin, Verh. D. physik. Ges.</i>		Verhandlungen der deutschen physikalischen Gesellschaft. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	186 Ger.
<i>Berlin, Verh. Ver. Gewerbfß.</i>		Verhandlungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbfleisses. Berlin. [10 H. jährl.]	190 Ger.
<i>Berlin, Veröff. Inst. Meeresk.</i>		Berlin, Veröff. Inst. Meeresk., s. Veröffentlichungen des Instituts für Meereskunde und des geographischen Instituts an der Universität Berlin, hrsg. v. Frdr. v. Richthofen. Berlin.	1307 Ger.

<i>Berlin, Wiss. Abh. Norm AichComm.</i>	Wissenschaftliche Abhandlungen der kais. Normal-Aichungs-Commission. Berlin. [zwanglos.]	197 Ger.
<i>Berlin, Zs. Ver. D. Ing ...</i>	Zeitschrift des Vereins deutscher Ingenieure. Berlin. [wöch.]	202 Ger.
<i>Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind.</i>	Zeitschrift des Vereins der deutschen Zuckerindustrie, red. v. Alexander Herzfeld. Berlin.	1294 Ger.
<i>Berliner klin. Wochenschr.</i>	Berliner klinische Wochenschrift, red. v. Ewald u. Posner. Berlin. [wöch.]	209 Ger
<i>Bierbr., Halle</i>	Der Bierbrauer, red. v. Ehrich. Halle. [12 H. u. 52 Beibl. jährl.]	225 Ger.
<i>Boston, Cont. Chem. Lab. Mass. Inst. Tech.</i>	Contributions from the Chemical Laboratory of the Massachusetts Institute of Technology, Boston	51 U.S.
<i>Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.</i>	Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences, Boston, Mass.	60 U.S.
<i>Bot. Centralbl., Jena ...</i>	Beihefte zum Botanischen Centralblatt., hrsg. v. Uhlworm u. Kohl. Jena. [wöch.]	241 Ger.
<i>Braunschweig, Jahresber. Ver. Nativ.</i>	Jahresbericht des Vereins für Naturwissenschaft zu Braunschweig. Braunschweig. [2 jährl.]	250 Ger.
<i>Braunschweigische landw. Ztg</i>	Braunschweigische landwirthschaftliche Zeitung, red. v. Pommer. Braunschweig. [wöch.]	251 Ger.
<i>Buitenzorg, Bull. Inst. bot.</i>	Bulletin de l'Institut botanique de Buitenzorg, Buitenzorg, 8vo.	17 Hol.
<i>Buitenzorg, Meded. Plant. ...</i>	Mededeelingen uit's Lands plantentuin te Buitenzorg, Batavia, 8vo.	18 Hol.
<i>Bul. Muséum, Paris ...</i>	Bulletin du Muséum d'Histoire Naturelle. Paris. [8 numéros par an.]	237 Fr.
<i>Cambridge, Proc. Phil. Soc.</i>	Proceedings of the Cambridge Philosophical Society, Cambridge.	48 U.K.
<i>Cambridge, Proc. Physiol. Soc.</i>	Proceedings of the Physiological Society, Cambridge.	441 U.K.
<i>Cassier's Mag., New York, N.Y.</i>	Cassier's Magazine, New York, N.Y.	87 U.S.
<i>Centralbl. Bakt., Jena ...</i>	Centralblatt für Bakteriologie, Parasitenkunde und Infektionskrankheiten, hrsg. v. O[skar] Uhlworm. Jena. 1. Abth. : Medicinisch-hygienische Bakteriologie. [1 Bd zwangl. ersch. Originale, 2 Bde Referate zu je 26 Nrn jährl.] 2. Abth. : Allgemeine, landw.-technol. etc. Bakteriologie. [2 Bde zu je 26 Nrn jährl.] Jena (G. Fischer).	274 Ger.

<i>Chem. and Drug., London...</i>	Chemist and Druggist, London ...	443 U.K.
<i>Chem. Drugg. Austral. ...</i>	Chemist and Druggist of Australasia.	5 Vic.
<i>Chem. Ind., Berlin...</i>	Die chemische Industrie, red. v. Witt. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	297 Ger.
<i>Chem. News, London ...</i>	Chemical News and Journal of Science, London.	58 U.K.
<i>Chem. pols., Warszawa ...</i>	Chemik Polski, czasopismo poświęcone wszystkim gałęziom chemii teoretycznej i stosowanej, red. Br. Znatowicz, Warszawa, Svo [weekly.]	2 Pol.
<i>Chem. Rev. Fettind., Berlin</i>	Chemische Revue über die Fett- und Harzindustrie, hrsg. v. L. Allen. Berlin [früher Leipzig]. [monatl.]	299 Ger.
<i>Chem. Zs., Leipzig...</i>	Chemische Zeitschrift, hrsg. von. F. B. Ahrens. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1263 Ger.
<i>ChemZtg, Cöthen ...</i>	Chemikerzeitung. Centralorgan für Chemiker, Techniker etc. Cöthen. [$\frac{1}{2}$ wöch.] Nebst Supplement: Chemisches Repertorium.	301 Ger.
<i>Chimik, Vilna, ...</i>	ХИМИКЪ. Вильна [Le Chimiste. Vilna].	27 Rus.
<i>Cleveland, Ohio, Cont. Chem. Lab. Case Sch. Appl. Sci.</i>	Contributions from the Chemical Laboratory of the Case School of Applied Science, Cleveland, Ohio.	118 U.S.
<i>Columbus, Rep. Ohio Acad. Sci.</i>	Annual Report of the Ohio State Academy of Science, Columbus, Ohio.	549 U.S.
<i>D. Bierbr., Stuttgart ...</i>	Der deutsche Bierbrauer. Stuttgart. [60 H. jährl.]	325 Ger.
<i>D. Brauind., Berlin ...</i>	Deutsche Brau-Industrie, hrsg. v. Johannesson. Berlin. [72 Nrn jährl.]	328 Ger.
<i>D. Essigind., Berlin ...</i>	Die deutsche Essigindustrie. Wochenschrift, hrsg. v. Institut f. Gährungsgewerbe in Berlin. Berlin. [wöch.]	333 Ger.
<i>D. Färberztg, München ...</i>	Deutsche Färber-Zeitung, hrsg. v. Ganswindt. München. [wöch.]	334 Ger.
<i>D. Gerberztg, Berlin ...</i>	Deutsche Gerber-Zeitung, red. v. Krahner. Berlin. [3 Nrn wöch.]	339 Ger.
<i>D. MechZtg, Berlin ...</i>	Deutsche Mechaniker-Zeitung. Beiblatt zur Zeitschrift für Instrumentenkunde. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1264 Ger.
<i>D. med. Wochenschr., Berlin</i>	Deutsche medicinische Wochenschrift, red. v. Eulenburg u. Schwalbe. Berlin. [wöch.]	352 Ger.
<i>D. militärärztl. Kal., Hamburg.</i>	Deutscher militärärztlicher Kalender für die Sanitäts-offiziere der Armee. Hrsg. v. A. Krockner und H. Friedheim. Hamburg. [jähr.]	1325 Ger.

<i>D. PhotZtg, Weimar</i> ...	Deutsche Photographen-Zeitung, hrsg. v. Schwier. Weimar. [wöch.] Nebst Sonderbeilage: Internationale Musterblätter von Portrait-Aufnahmen.	366 Ger.
<i>D. Töpfer- u. Zieglerztg, Berlin</i>	Deutsche Töpfer- und Ziegler-Zeitung, hrsg. v. Hoffmann. Berlin. Halle. [wöch.]	377 Ger.
<i>D. Zuckerind., Berlin</i> ...	Die deutsche Zuckerindustrie, red. v. Hager. Berlin. [wöch.]	392 Ger.
<i>Délmagy. Term. Fü. z., Temesvár</i>	Délmagyarországi Természettud Füzetek. Temesvár. [Naturwissenschaftliche Hefte aus Süd-Ungarn. Temesvár.]	4 Hun.
<i>Dinglers polyt. J., Stuttgart</i>	Dinglers polytechnisches Journal, hrsg. v. Pickersgill. Stuttgart. [wöch.]	403 Ger.
<i>Dublin, Sci. Proc. R. Soc.</i> ...	Scientific Proceedings of the Royal Dublin Society, Dublin.	77 U.K.
<i>Easton, Pa. [later Washington, D.C.], Proc. Amer. Ass. Adv. Sci.</i>	Proceedings of the American Association for the Advancement of Science, Easton, Pa. [later Washington, D.C.]	138 U.S.
<i>Eclair. électr., Paris</i> ...	Eclairage (l') électrique, revue de l'électricité. Paris. [hebdomad.]	321 Fr.
<i>Edinburgh, Proc. R. Soc.</i> ...	Proceedings of the Royal Society of Edinburgh.	96 U.K.
<i>Eis- und Kälte-Ind., Berlin</i>	Eis- und Kälte-Industrie, hrsg. v. Schmitz. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	421 Ger.
<i>Eisenztg, Berlin</i> ...	Eisenzeitung. Fachblatt für Eisen-, Stahl-, Metall- etc. -Handel und -Industrie, red. v. Kirchner. Berlin. [wöch.]	423 Ger.
<i>Elektroch Zs., Berlin</i> ...	Elektrochemische Zeitschrift, red. v. Neuburger. Berlin. [monatl.]	427 Ger.
<i>Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M.</i>	Elektrotechnische Rundschau, red. v. Krebs. Frankfurt a. M. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	433 Ger.
<i>Elektrot. Zs., Berlin</i> ...	Elektrotechnische Zeitschrift (Centralblatt für Elektrotechnik), red. v. Kapp u. West. Berlin, München. [wöch.]	434 Ger.
<i>Encycl. Brit. Suppl., London</i>	Encyclopædia Britannica, Supplement, (Times Office) London.	— U.K.
<i>Färberztg, Berlin</i> ...	Färber-Zeitung. Zeitschrift für Färberei, Zeugdruck etc., hrsg. v. Lehne. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	457 Ger.
<i>Farbenztg, Dresden</i> ...	Farben-Zeitung, red. v. Springer. Dresden-Blasewitz. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	458 Ger.
<i>Freiburg i. B., Ber. natf. Ges.</i>	Berichte der naturforschenden Gesellschaft zu Freiburg i. B. Freiburg i. B. [jähr. in zwangl. H.]	485 Ger.

<i>Fribourg, Bul. Soc. Sci. Nat.</i>	Bulletin de la Société fribourgeoise des sciences naturelles. Fribourg. 8vo.	35 Swi.
<i>Fühlings landw. Ztg, Stuttgart</i>	Fühlings landwirthschaftliche Zeitung, hrsg. v. Fischer. Stuttgart. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	489 Ger.
<i>Gasmotorentechnik, Berlin</i>	Die Gasmotorentechnik, Monatsschau, hrsg. v. Neuberg. Berlin.	1291 Ger
<i>Gaz. cukr., Warszawa ..</i>	Gazeta cukrownicza, tygodnik poświęcony sprawom przemysłu cukrowniczego, red. S. Broniewski, Warszawa, 8vo [weekly.]	6 Pol.
<i>Gaz. lek., Warszawa ..</i>	Gazeta lekarska, red. W. Gajkiewicz, Warszawa, 8vo [weekly.]	7 Pol.
<i>Gaz. roln., Warszawa ..</i>	Gazeta rolnicza, red. Stan. Wroński, Warszawa, 4to [weekly.]	8 Pol.
<i>GesundhtsIng., München ..</i>	Gesundheits-Ingenieur, hrsg. v. Anklam. München. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	517 Ger.
<i>Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin</i>	Gewerblich - technischer Rathgeber, hrsg. von W. Heffter. Berlin. [monatl.]	1268 Ger.
<i>Göttingen, Nachr. Ges. Wiss.</i>	Nachrichten von der kgl. Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Göttingen. [jährh. in zwangl. H.]	531 Ger.
<i>Gorn. žurn., St. Peterburg...</i>	Горный журналъ. С.-Петербургъ [Journal des mines. St. - Pétersbourg].	54 Rus.
<i>Greifswald, Mitt. natur. Ver.</i>	Mittheilungen aus dem naturwissenschaftlichen Verein für Neu-Vorpommern und Rügen in Greifswald. Berlin. [jährh.]	535 Ger.
<i>Gummiztg, Dresden ...</i>	Gummi-Zeitung, red. v. Springer. Dresden-Blasewitz. [wöch.]	538 Ger.
<i>Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl.</i>	Archives Néerlandaises des Sciences, exactes et naturelles publiées par la Société Hollandaise des Sciences, Haarlem, 8vo.	22 Hol.
<i>Hamburg, Jahrb. wiss. Anst.</i>	Jahrbuch der Hamburgischen wissenschaftlichen Anstalten. Hamburg. [jährh.] Nebst Beiheften.	553 Ger.
<i>Hamburg, Verh. natur. Ver.</i>	Verhandlungen des naturwissenschaftlichen Vereins in Hamburg-Altona. Hamburg. [jährh.]	559 Ger.
<i>Hannoversches Gew. Bl. ...</i>	Hannoversches Gewerbeblatt, hrsg. v. Gewerbeverein für Hannover. Hannover. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	569 Ger.
<i>Heidelberg, Verh. nathist. Ver.</i>	Verhandlungen des naturhistorisch-medicinischen Vereins zu Heidelberg. Heidelberg. [1-2 H. jährh.]	575 Ger.

<i>Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg</i>	Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie, hrsg. v. Kossel. Strassburg. [monatl.]	587 Ger.
<i>J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.</i>	Journal of the American Chemical Society, Easton, Pa.	182 U.S.
<i>J. Hygiene, London ...</i>	The Journal of Hygiene. (Dr. J. S. Haldane.) London.	171 U.K.
<i>J. Landw., Berlin ...</i>	Journal für Landwirthschaft, red. v. Tollens. Berlin. [$\frac{1}{4}$ jährl.]	594 Ger.
<i>J. pharm. chim., Paris ...</i>	Journal de pharmacie et de chimie. Réd. Riche. Paris. [bi-mensuel.]	409 Fr.
<i>J. phys., Paris ...</i>	Journal de physique théorique et appliquée, publié par Bouty, Cornu, Lippmann, Mascart, Potier. Paris. [mensuel.]	411 Fr.
<i>J. Physic. Chem. Ithaca, N.Y.</i>	Journal of Physical Chemistry. (Cornell University), Ithaca, N.Y.	188 U.S.
<i>J. Physiol., Cambridge</i>	The Journal of Physiology, London and Cambridge, 8vo.	177 U.K.
<i>J. prakt. Chem., Leipzig ...</i>	Journal für praktische Chemie, hrsg. v. v. Meyer. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	598 Ger.
<i>Jahrb. Phot., Halle ...</i>	Jahrbuch für Photographie und Reproduktionstechnik, hrsg. v. Eder. Halle. [jährl.]	615 Ger.
<i>Jurjer, Acta Univ.</i>	Ученыя Записки Императорскаго Юрьевскаго Университета. Юрьевъ [Acta et commentationes Imperialis Universitatis Jurjevensis (olim Dorpatensis)].	73 Rus.
<i>Kazanĭ, Zap. Univ.</i>	Ученыя Записки Императорскаго Казанскаго Университета. Казань [Mémoires scientifiques de l'Université Impériale de Kazan].	90 Rus.
<i>Kiev, Izv. Univ.</i>	Университетскія извѣстія. Кіевъ [Bulletin de l'Université Impériale de Kiev].	94 Rus.
<i>Kjöbenhavn, Archiv Pharm. Chem.</i>	Archiv for Pharmaci og Chemi, Kjöbenhavn.	25 Den.
<i>Kjöbenhavn, Hosp. Tid.</i>	Hospitalstidende, Kjöbenhavn ...	9 Den.
<i>Kjöbenhavn, Medd. Carlsb.</i>	Meddelelser fra Carlsberglaboratoriet, Kjöbenhavn.	13 Den.
<i>Kjöbenhavn. Vid. Selsk. Overs.</i>	Oversigt over det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Forhandlinger, Kjöbenhavn.	19 Den.
<i>Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr.</i>	Det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Skrifter. Naturvidenskabelig og mathematisk Afdeling, Kjöbenhavn.	20 Den.

<i>Kraków, Bull. Intern. Acad.</i>	Bulletin International de l'Académie des Sciences de Cracovie, classe des Sciences mathématiques et naturelles; red. J. Rostafiński, Cracovie, 8vo. [monthly.]	11 Pol.
<i>Kraków, Rozpr. Akad. A....</i>	Rozprawy Wydziału Matematyczno-Przyrodniczego Akademii Umiejętności, Dział A, nauki matematyczno-fizyczne, Kraków, 8vo. [monthly.]	14 Pol.
<i>Kraków, Rozpr. Akad. B. ...</i>	Rozprawy Wydziału Matematyczno-Przyrodniczego Akademii Umiejętności, Dział B, nauki biologiczne, Kraków, 8vo. [monthly.]	15 Pol.
<i>Kriegst. Zs., Berlin ...</i>	Kriegstechnische Zeitschrift, red. v. Hartmann. Berlin. [10 H. jährl.]	709 Ger.
<i>Kristiania, Tidssk. norsk. Landb.</i>	Tidsskrift for det norske Landbrug, Kristiania.	20 Nor.
<i>Landw. Jahrb., Berlin ...</i>	Landwirtschaftliche Jahrbücher, hrsg. v. Thiel. Berlin. [2 monatl.] Nebst Ergänzungs-Bänden.	723 Ger.
<i>Landw. Jahrb. Schweiz. ...</i>	Landwirtschaftliches Jahrbuch der Schweiz. Bern. 8vo.	58 Swi.
<i>Landw. Versuchstat., Berlin</i>	Die landwirtschaftlichen Versuchstationen. Organ für naturwissenschaftliche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirtschaft, hrsg. v. Nobbe. Berlin. [2 monatl.]	725 Ger.
<i>Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat.</i>	Bulletin de la Société vaudoise des sciences naturelles. Lausanne. 8vo.	60 Swi.
<i>Leiden, Comm. Physic. Lab.</i>	Communications from the Physical Laboratory at the University of Leiden, by H. Kamerlingh Onnes, Leiden, 8vo.	32 Hol.
<i>Leipzig, Ber. Ges. Wiss. ...</i>	Berichte über die Verhandlungen der kgl. sächsischen Gesellschaft der Wissenschaften. Leipzig. [jährh. in zwangl. H.]	739 Ger.
<i>Liebig's Ann. Chem., Leipzig</i>	J. v. Liebig's Annalen der Chemie, hrsg. v. Erlenmeyer etc. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	757 Ger.
<i>Lille, Ann. soc. géol. ...</i>	Annales de la société géologique du Nord. Lille (Nord). [bimestr.]	120 Fr.
<i>London, Anal. ...</i>	Analyst (Society of Public Analysts), London.	211 U.K.
<i>London, J. Chem. Soc. ...</i>	Journal of the Chemical Society, London.	225 U.K.
<i>London, J. Fed. Inst. Brewing.</i>	Journal of the Federated Institutes of Brewing, London.	217 U.K.
<i>London, J. Soc. Arts ...</i>	Journal of the Society of Arts, London	244 U.K.

<i>London, J. Soc. Chem. Indust.</i>	Journal of the Society of Chemical Industry, London.	245 U.K.
<i>London, Phil. Trans. R. Soc.</i>	Philosophical Transactions of the London Royal Society.	254 U.K.
<i>London, Proc. Chem. Soc.</i> ...	Proceedings of the Chemical Society, London.	256 U.K.
<i>London, Proc. R. Inst.</i> ...	Proceedings of the Royal Institution of Great Britain, London.	265 U.K.
<i>London, Proc. R. Soc.</i> ...	Proceedings of the London Royal Society.	267 U.K.
<i>London, Rep. Brit. Ass.</i> ...	Report of the British Association for the Advancement of Science, London.	276 U.K.
<i>Magy. chem. F., Budapest...</i>	Magyar Chemiai Folyóirat, Budapest. [Ungarische chemische Zeitschrift, Budapest.]	9 Hun.
<i>Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc.</i>	Memoirs and Proceedings of the Manchester Literary and Philosophical Society, Manchester	302 U.K.
<i>Math. Termel. Ért., Budapest</i>	Mathematikai és Természettudományi Értesítő, Budapest. [Mathematischer und naturwissenschaftlicher Anzeiger, Budapest.]	11 Hun.
<i>Mechaniker, Berlin...</i> ...	Der Mechaniker. Zeitschrift zur Förderung der Präzisions-Mechanik und Optik, sowie verwandter Gebiete, hrsg. v. Harrwitz. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	778 Ger.
<i>Meer u. Küste, Rostock</i> ...	Meer und Küste. Internationale Zeitschrift. Hrsg. v. E. Volkmann. Rostock. [18 Hefte jährl.]	1342 Ger.
<i>Melbourne, Proc. Soc. Chem. Ind., Vict.</i>	Melbourne. Proceedings of the Society of Chemical Industry, Victoria. Reprinted from the Chem. Drugg. Austral.	— Vic.
<i>Melbourne, Trans. Austral. Inst. Min. Eng.</i>	Transactions of Australasian Institute of Mining Engineers. Melbourne.	14 Vic.
<i>Mém. poudres salp., Paris</i>	Mémorial des poudres et salpêtres. Paris. [2 fascicules par an.]	486 Fr.
<i>Metz, Jahresber. Ver. Erdk.</i>	Jahresbericht des Vereins für Erdkunde in Metz. Metz. [jährl.]	792 Ger.
<i>Milchztg, Leipzig</i> ...	Milch-Zeitung, hrsg. v. Ramm. Leipzig. [wöch.]	793 Ger.
<i>Mineralwasser Fabrikant, Lübeck</i>	Der Mineralwasser-Fabrikant. Organ des allgemeinen Verbandes deutscher Mineralwasser-Fabrikanten. Lübeck.	— Ger.

<i>Mitt. Weinbau, Geisenheim</i>	Mittheilungen über Weinbau und Kellerwirtschaft, hrsg. v. Goethe. Geisenheim. [monatl.]	810 Ger.
<i>MolkZtg, Hildesheim</i>	Molkerei-Zeitung, red. v. Mann. Hildesheim. [wöch.]	814 Ger.
<i>Monit. sci. Quesn., Paris ...</i>	Moniteur scientifique de Quesneville. Paris. [mensuel.]	505 Fr.
<i>Motorwagen, Berlin ...</i>	Der Motorwagen. Organ des mitteleuropäischen Motorwagen-Vereins, hrsg. v. Klose. Berlin. [$\frac{1}{3}$ monatl.]	830 Ger.
<i>München, SitzBer. Ak. Wiss.</i>	Sitzungsberichte der kgl. bayerischen Akademie der Wissenschaften zu München. München. [jährl. in zwangl. H.]	839 Ger.
<i>Münchener med. Wochenschr.</i>	Münchener medicinische Wochenschrift, red. v. Spatz. München. [wöch.]	847 Ger.
<i>N. Jahrb. Min., Stuttgart</i>	Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer. Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage-Bänden.	854 Ger.
<i>Natur u. Schule, Leipzig ...</i>	Natur und Schule. Zeitschrift für den gesammten naturkundlichen Unterricht aller Schulen. Leipzig und Berlin.	1289 Ger.
<i>Naturf. Rdsch., Braunschweig</i>	Naturwissenschaftliche Rundschau, hrsg. v. Sklarek. Braunschweig. [wöch.]	867 Ger.
<i>Natur. Wochenschr., Jena ...</i>	Naturwissenschaftliche Wochenschrift, red. v. Potonié. Jena. [wöch.]	868 Ger.
<i>New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ.</i>	Contributions from the Kent Chemical Laboratory of Yale University, New Haven, Conn.	275 U.S.
<i>New Haven, Conn., Cont. Sheffield Lab. Yale Univ.</i>	Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, New Haven, Conn.	276 U.S.
<i>New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl.</i>	Bulletin of the Torrey Botanical Club, New York, N.Y.	302 U.S.
<i>New York, N.Y., Lab., Cont. Havemeyer Columbia Univ.</i>	Contributions from the Havemeyer Laboratories. Columbia University, New York, N.Y.	308 U.S.
<i>Norsk Landm., Kristiania</i>	Norsk Landmansblad, Kristiania ...	30 Nor.
<i>Pam. fizyogr., Warszawa ...</i>	Pamiętnik fizyograficzny, wydawcy W. Wróblewski i B. Znatowicz, Warszawa, 4to [annual].	32 Pol.
<i>Paris, Bul. soc. chim. ...</i>	Bulletin de la société chimique de Paris, comprenant le procès-verbal des séances, les mémoires présentés à la société, l'analyse des travaux de chimie pure et appliquée, publiés en France et à l'étranger. Paris. [bi-mensuel.]	588 Fr.

<i>Paris, C.-R. Acad. sci.</i> ...	Comptes-rendus hebdomadaires des séances de l'académie des sciences. Paris. [hebdomad.]	612 Fr.
<i>Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci.</i>	Comptes-rendus de l'association française pour l'avancement des sciences. Paris. [2 volumes par an.]	613 Fr.
<i>Paris, C.-R. soc. biol.</i> ...	Comptes-rendus hebdomadaires des séances et mémoires de la société de biologie. Paris.	615 Fr.
<i>Pharm. Centralhalle, Dresden</i>	Pharmaceutische Centralhalle für Deutschland, hrsg. v. Schneider. Dresden, Berlin. [wöch.]	908 Ger.
<i>Pharm. J., London</i> ..	Pharmaceutical Journal, London ...	371 U.K.
<i>Pharm. Weekbl., Amsterdam</i>	Pharmaceutisch Weekblad voor Nederland, Amsterdam, 8vo.	45 Hol.
<i>Pharm. Ztg., Berlin</i> ..	Pharmaceutische Zeitung, red. v. Böttger. Berlin. [$\frac{1}{2}$ wöch.]	910 Ger.
<i>Phil. Mag., London</i> ...	London, Edinburgh, and Dublin Philosophical Magazine, and Journal of Science.	372 U.K.
<i>Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa.</i>	Contributions from the John Harrison Laboratory of Chemistry, University of Pennsylvania, Philadelphia.	363 U.S.
<i>Philadelphia, Pa., Proc. Amer. Phil. Soc.</i>	Proceedings of the American Philosophical Society. Philadelphia, Pa.	372 U.S.
<i>Phot. Alman., Leipzig</i> ...	Photographischer Almanack, hrsg. v. L. Herm. Liesegang, Leipzig. [jähr.]	1348 Ger.
<i>Phot. Chronik, Halle</i> ...	Photographische Chronik, Beiblatt zum Atelier des Photographen und zur Zeitschrift für Reproduktionstechnik. Halle. W. Knapp. [wöch.]	1276 Ger.
<i>Phot. Mitt., Berlin</i> ...	Photographische Mittheilungen, hrsg. v. Vogel. Berlin. [monatl.]	916 Ger.
<i>Phot. Rdsch., Halle</i> ...	Photographische Rundschau, hrsg. v. Neuhauss. Halle. [monatl.]	917 Ger.
<i>Physic. Rev., Ithaca, N.Y.</i>	Physical Review. (Cornell University), Ithaca, N.Y.	386 U.S.
<i>Physik. Zs., Leipzig</i> ...	Physikalische Zeitschrift, hrsg. v. Riecke u. Simon. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	920 Ger.
<i>Polyt. Centralbl., Berlin</i> ...	Polytechnisches Centralblatt. Organ der polytechnischen Gesellschaft zu Berlin. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	924 Ger.
<i>Pop. Sci. Mon., New York, N.Y.</i>	Popular Science Monthly, New York, N.Y.	392 U.S.
<i>Potsdam, Publ. astrophysik. Obs.</i>	Publikationen des astrophysikalischen Observatoriums zu Potsdam. Potsdam. [2-3 H. jähr.]	927 Ger.

<i>Poznań, Roczn. Tow. Nauk.</i>	Roczniki Poznańskiego Towarzystwa Przyjaciół Nauk, Poznań, 8vo.[annual.]	36 Pol.
<i>Prometheus, Berlin</i> ...	Prometheus. Illustrierte Wochenschrift über die Fortschritte in Gewerbe, Industrie und Wissenschaft, hrsg. v. Witt. Berlin. [wöch.]	938 Ger.
<i>Rec. Trav. chim., Leiden</i> ...	Recueil des Travaux chimiques des Pays-Bas et de la Belgique, Leiden, 8vo.	47 Hol.
<i>Rev. chim. indust., Paris</i> ...	Revue de chimie industrielle. Réd.-en-chef. F. Jean. Paris. [mensuel.]	673 Fr.
<i>Rev. gén. bot., Paris</i> ...	Revue générale de botanique. Dir. G. Bonnier. Paris. [mensuel.]	686 Fr.
<i>Rev. gén. chim., Paris</i> ...	Revue générale de chimie pure et appliquée. Réd. Jaubert. Paris. [bi-mensuel.]	688 Fr.
<i>Rev. gén. sci., Paris</i> ...	Revue générale des sciences pures et appliquées. Dir. L. Olivier. Paris. [bi-mensuel.]	693 Fr.
<i>Rev. Indo-Chin., Hanoï</i> ...	Revue Indo-Chinoise, Hanoï. Dir. Schneider, Hanoï. [hebdomad.]	897 Fr.
<i>Rev. Ingenieur, Berlin</i> ...	Revisions-Ingenieur und Gewerbe-Anwalt. Mit dem ständigen Beiblatte: Elektro - Ueberwachung. Halbmonatschrift. Hrsg. v. W. Heffter. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1351 Ger.
<i>Rev. sci., Paris</i> ...	Revue scientifique de la France et de l'étranger. Dir. Ch. Richet. Paris. [hebdomad.]	749 Fr.
<i>St. Peterburg, Bull. Ac. Sc.</i>	Извѣстія Императорской Академіи Наукъ. С.-Петербургъ [Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg].	251 Rus.
<i>St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.</i>	Журналъ русскаго физико-химическаго Общества. С.-Петербургъ [Journal de la Société physicochimique russe. St.-Petersbourg].	297 Rus.
<i>Samml. chem. Vortr., Stuttgart</i>	Sammlung chemischer und chemisch-technischer Vorträge, hrsg. v. Ahrens. Stuttgart. [monatl.]	970 Ger.
<i>San.-Demogr. Wochenbull., Bern</i>	Sanitarisch-demographisches Wochenbulletin der Schweiz. Bulletin hebdomadaire démographique et sanitaire suisse. Bern. 8vo.	84 Swi.
<i>Sch. Mines Q., New York, N.Y.</i>	School of Mines Quarterly. Columbia University, New York, N.Y.	425 U.S.
<i>Schillings J. Gasbeleucht., München</i>	Schillings Journal für Gasbeleuchtung und verwandte Beleuchtungsarten, sowie für Wasserversorgung, hrsg. v. Bunte. München. [wöch.]	983 Ger.

<i>Schweiz. Landw. Centralbl., Frauenfeld</i>	Schweizerisches landwirtschaftliches Centralblatt. Organ der Gesellschaft schweizerischer Landwirte. Frauenfeld. 8vo.	98 Swi.
<i>Schweiz. Landw. Zeitschr.</i>	Schweizerische landwirtschaftliche Zeitschrift. Aarau. 8vo.	99 Swi.
<i>Schweiz. Milchztg. ...</i>	Schweizerische Milchzeitung und landwirtschaftliche Umschau. Fol. Schaffhausen.	100 Swi.
<i>Schweiz. Wochenschr. Chem.</i>	Schweizerische Wochenschrift für Chemie und Pharmacie. Journal suisse de chimie et de pharmacie. Zürich. 8vo.	104 Swi.
<i>Science, New York, N.Y. ...</i>	Science, New York, N.Y. ...	429 U.S.
<i>Seifenfabr., Berlin ...</i>	Der Seifenfabrikant, hrsg. v. Deite. Berlin. [wöch.]	1000 Ger.
<i>SeifensZtg, Augsburg ...</i>	Seifensieder-Zeitung. Augsburg. [wöch.] Nebst Beibl. : Chemische Mittheilungen und Handelsblatt.	1001 Ger.
<i>Stahl u. Eisen, Düsseldorf</i>	Stahl und Eisen. Zeitschrift für das deutsche Eisenhüttenwesen, red. v. Schrödter u. Beumer. Düsseldorf. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1010 Ger.
<i>Stockholm, Vet.-Ak. Handl.</i>	Kongl. Svenska Vetenskaps-Akademins Handlingar. Stockholm. 4to.	40 Swe.
<i>Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk.</i>	Jahreshefte des Vereins für vaterländische Naturkunde in Württemberg. Stuttgart. [jähr.]	1021 Ger.
<i>Südd. ApothZtg, Stuttgart...</i>	Süddeutsche Apothekerzeitung, hrsg. v. Kober. Stuttgart. [$\frac{1}{2}$ wöch.]	1024 Ger.
<i>Sydney, N.S.W., J. R. Soc.</i>	The Journal of the Royal Society, Sydney, N.S.W.	3 N.S.W.
<i>Sydney, N.S.W., Proc. Linn. Soc. N.S. Wales</i>	Proceedings of the Linnean Society of New South Wales, Sydney, N.S.W.	6 N.S.W.
<i>Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass.</i>	Technology Quarterly and Proceedings of the Society of Arts, Boston, Mass.	438 U.S.
<i>Termt. Közl., Budapest ...</i>	Termeszettudományi Közlöny, Budapest. [Naturwissenschaftliche Mittheilungen, Budapest.]	6 Hun.
<i>Terre Haute, Ind., Cont. Chem. Lab. Rose Polytechnic Inst.</i>	Contributions from the Chemical Laboratory of the Rose Polytechnic Institute, Terre Haute, Ind.	— U.S.
<i>Ther. Monatshefte, Berlin</i>	Therapeutische Monatshefte, hrsg. v. Liebreich. Berlin. [monatl.]	1042 Ger.

<i>Tōkyō, Bull. Coll. Agric. ...</i>	The Bulletin of the College of Agriculture, Imperial University of Tōkyō, Japan. <i>European languages.</i>	21 Jap.
<i>Tōkyō, J. Coll. Sci. ...</i>	The Journal of the College of Science, Imperial University of Tōkyō, Japan. <i>European languages.</i>	28 Jap.
<i>Tōkyō, Kwag. Kw. Sh. ...</i>	Tōkyō Kwagaku Kwai Shi (Journal of the Tōkyō Chemical Society). <i>Japanese language.</i>	33 Jap.
<i>Tōkyō, Nih. Yak. Kw. Z. ...</i>	Nihon Yakugaku Kwai Zasshi (Journal of the Pharmaceutical Society of Japan). <i>Japanese language.</i> Tōkyō, Japan.	36 Jap.
<i>Umschau, Frankfurt a. M.</i>	Die Umschau. Uebersicht über die Fortschritte und Bewegungen auf dem Gesamtgebiet der Wissenschaft, Technik, Litteratur und Kunst, hrsg. v. Bechhold. Frankfurt a. M. [wöch.]	1068 Ger.
<i>Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.</i>	Onderzoekingen gedaan in het physiologisch Laboratorium der Utrechtsche Hoogeschool, Utrecht, 8vo.	54 Hol.
<i>Verh. Ges. D. Natf., Leipzig</i>	Verhandlungen der Gesellschaft deutscher Naturforscher und Aerzte. Leipzig. [jähr.]	1083 Ger.
<i>Vict. Ann. Rep. Dep. Agric., Melbourne</i>	Victoria, Annual Report of the Department of Agriculture. Melbourne.	17 Vic.
<i>Vict. Journ. Dept. Agric., Melbourne</i>	Journal of the Department of Agriculture. Victoria. Melbourne.	— Vic.
<i>Vict. Spec. Rep. Dep. Mines, Melbourne</i>	Victoria, Department of Mines. Special Reports.	20 Vic.
<i>Washington, D.C. Bull. U.S. Dept. Agric. Bur. Chem.</i>	Bulletin. U.S. Department of Agriculture. Bureau of Chemistry, Washington, D.C.	461 U.S.
<i>Washington, D.C. Cir. U.S. Dept. Agric. Bur. Chem.</i>	Circular. U.S. Department of Agriculture. Bureau of Chemistry, Washington, D.C.	473 U.S.
<i>Washington, D.C., Cont. Bur. Chem., U.S. Dept. Agric.</i>	Contributions from the Bureau of Chemistry, U.S. Dept. Agric., Washington, D.C.	480 U.S.
<i>Washington, D.C. Smithsonian Inst., Rep.</i>	Smithsonian Institution. Annual Report of the Board of Regents, Washington, D.C.	502 U.S.
<i>Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Off. Exp. Sta. Rec.</i>	U.S. Department of Agriculture. Office of Experiment Stations. Experiment Station Record, Washington, D.C.	511 U.S.
<i>Washington, D.C. Yearbook U.S. Dept. Agric.</i>	Yearbook of the U.S. Department of Agriculture, Washington, D.C.	529 U.S.

<i>Wellington, Trans. and Proc. N. Zeal. Inst.</i>	Transactions and Proceedings of the New Zealand Institute, Wellington.	— N.Z.
<i>Wiad. mat., Warszawa ...</i>	Wiadomości matematyczne, red. S. Dickstein, Warszawa, 8vo [once in two months.]	54 Pol.
<i>Wiss. Meeresunters., Kiel</i>	Wissenschaftliche Meeresuntersuchungen, hrsg. v. d. Commission zur wissenschaftlichen Untersuchung der deutschen Meere in Kiel u. der Biologischen Anstalt auf Helgoland. Kiel. [zwanglos.]	1127 Ger.
<i>Würzburg, Verh. physik. Ges.</i>	Verhandlungen der physikalisch-medicinischen Gesellschaft zu Würzburg. Würzburg. [jähr. in zwangl. H.]	1141 Ger.
<i>Zs. anal. Chem., Wiesbaden</i>	Zeitschrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fresenius etc. Wiesbaden. [2. monatl.]	1155 Ger.
<i>Zs. angew. Chem., Berlin ...</i>	Zeitschrift für angewandte Chemie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.]	1156 Ger.
<i>Zs. anorg. Chem., Hamburg</i>	Zeitschrift für anorganische Chemie, hrsg. v. Lorenz u. Küster. Hamburg. [12–18 H. jähr.]	1158 Ger.
<i>Zs. bayr. Dampfkesselrev. Ver., München</i>	Zeitschrift des bayrischen Dampfkessel-Revisions-Vereins. München. [monatl.]	1163 Ger.
<i>Zs. Bergw., Berlin ...</i>	Zeitschrift für das Berg-, Hütten- und Salinen-Wesen im preussischen Staat, hrsg. im Ministerium für Handel und Gewerbe. Berlin. [7–8 H. jähr.]	1166 Ger.
<i>Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin</i>	Zeitschrift für Calciumcarbid-Fabrikation und Acetylen-Beleuchtung, red. v. Ludwig. Schöneberg-Berlin. [wöch.]	1172 Ger.
<i>Zs. Elektroch., Halle ...</i>	Zeitschrift für Elektrochemie, hrsg. v. Nernst u. Borchers. Halle. [wöch.]	1177 Ger.
<i>Zs. Elektrot., Potsdam ...</i>	Zeitschrift für Elektrotechnik und Maschinenbau, red. v. Bauch. Potsdam. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1178 Ger.
<i>Zs. Farbenchem., Braunschweig</i>	Zeitschrift für Farben- und Textil-Chemie, Hrsg. v. A. Buntrock. Braunschweig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1361 Ger.
<i>Zs. Forstw., Berlin ...</i>	Zeitschrift für Forst- und Jagdwesen. Berlin. [monatl.]	1184 Ger.
<i>Zs. Gewässerkr., Leipzig ...</i>	Zeitschrift für Gewässerkunde, hrsg. v. Gravelius. Leipzig. [2 monatl.]	1188 Ger.
<i>Zs. Hyg., Leipzig ...</i>	Zeitschrift für Hygiene und Infektionskrankheiten, hrsg. v. Koch. u. Flügge. Leipzig. [8 H. jähr.]	1193 Ger.

<i>Zs. Instrumentenk., Berlin</i>	Zeitschrift für Instrumentenkunde, red. v. Lin. deck. Berlin. [monatl.] Nebst Beiblatt: Deutsche Mechaniker-Zeitung. Vereinsblatt der deutschen Gesellschaft für Mechanik und Optik.	1197 Ger.
<i>Zs. KälteInd., München ...</i>	Zeitschrift für die gesammte Kälte-Industrie, hrsg. v. Lorenz. München. [monatl.]	1198 Ger.
<i>Zs. komprim. Gase, Weimar</i>	Zeitschrift für komprimierte und flüssige Gase, sowie für die Pressluft-Industrie, hrsg. v. M. Altschul und O. Heinel. Weimar. [monatl.]	1281 Ger.
<i>Zs. Lüft, Berlin ...</i>	Zeitschrift für Lüftung und Heizung, hrsg. v. Haase. Berlin. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1207 Ger.
<i>Zs. öff. Chem., Plauen ...</i>	Zeitschrift für öffentliche Chemie, red. v. Riechelmann. Plauen. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1216 Ger.
<i>Zs. physik. Chem., Leipzig</i>	Zeitschrift für physikalische Chemie, hrsg. v. Ostwald u. van't Hoff. Leipzig. [$\frac{1}{2}$ monatl.]	1225 Ger.
<i>Zs. physik. Unterr., Berlin...</i>	Zeitschrift für den physikalischen und chemischen Unterricht, hrsg. v. Poske. Berlin. [2 monatl.]	1226 Ger.
<i>Zs. prakt. Geol., Berlin ...</i>	Zeitschrift für praktische Geologie, hrsg. v. Krahmann. Berlin. [monatl.]	1228 Ger.
<i>Zs. Reprod'Techn., Halle ...</i>	Zeitschrift für Reproduktionstechnik, hrsg. v. Miethe. Halle. [monatl.]	1230 Ger.
<i>Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin</i>	Zeitschrift für Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel, hrsg. v. v. Buchka etc. Berlin. [monatl.]	1237 Ger.
<i>Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig</i>	Zeitschrift für wissenschaftliche Mikroskopie und mikroskopische Technik, hrsg. v. Behrens. Leipzig. [$\frac{1}{4}$ jährl.]	1248 Ger.
<i>Zürich, Vierteljahrsch. Natf. Ges.</i>	Vierteljahrschrift der naturforschenden Gesellschaft in Zürich. Zürich & München. 8vo.	125 Swi.

*The numbers in the right-hand column are those used in the
General List of Journals.*

INDEX.

[In the following index to this volume the figures within square brackets are the registration numbers indicating position in the Subject Catalogue. These registration numbers are marked on the upper corners of each page. The figures at the end of each line refer to the pages of the volume. Chloro, bromo, iodo and nitro compounds are indexed under the parent substances.]

Absorption of light [7300] ...	930	Acetylheptioic acid [1310] ...	512
Acetalation [5500] ...	798	Acetylhexoic acid [1310] ...	512
Acetanilide [1630] ...	633	Acetylhydroxamic acid [1610] ...	628
Acetamide [1310] ...	485	Acetylde of calcium [0220] ...	349
Acetantranil [1930] ...	735	Acetylde of cerium [0240] ...	351
Acetic acid ... 484, 826, 846		Acetylde of manganese [0470] ...	371
Acetic aldehyde [1410] ...	585	Acetylisopropylbutyric acid [1310] ...	512
Acetic aldehyde disulphonic acid [1310] ...	530	Acetylmenthone [1540] ...	623
Acetoacetic acid [1310] ...	509	Acetyloctoic acid [1310] ...	513
Acetoaceticesterbenzylideneacetophenone [1530] ...	614	Acetylphenylbutyrolactone carboxylic acid [1910] ...	712
Acetoaceticesterdibenzylideneacetophenone [1530] ...	614	Acetylphenylmethylfurfurane [1910] ...	706
Acetol [1210] ...	443	Acetyltetrahydronaphthostyryl [1340] ...	574
Acetone [1510] ...	595	Acetyltrimethylene [1540] ...	617
Acetone dicarboxylic acid [1310] ...	526	Acetylvaleric acid [1310] ...	511
Acetone trisulphonic acid [1310] ...	531	Acid chlorides [1300] ...	480
Acetonylacetone [1510] ...	598	Acids [1300 6150] ...	476, 811
Acetonylacetonedibenzylmercaptol [1230] ...	456	Acids, inorganic [0100] ...	336
Acetonylacetonetetrabenzylsulphone [1330] ...	570	Acids, organic [6300] ...	826
Acetonylmeconin [1910] ...	712	Acridine [1930] ...	728
Acetopentoxazolidine [1940] ...	764	Acridine dyestuffs [5020] ...	797
Acetophenone [1530] ...	603	Acrylic acid [1320] ...	532
Acetophenoneazocarbonamide [1710] ...	673	Acrylic acid, mercury derivatives [2000] ...	775
Acetophenoneazocyanide [1710] ...	673	Acylation [5500] ...	798
Acetoxymethylsalicylic aldehyde [1430] ...	592	Addresses [0040] ...	331
Acet-phenetide [1630] ...	649	Adipic acid [1310] ...	520
Acetylacetone [1510] ...	597	Adiponitrile [1310] ...	520
Acetylacetonedibenzylmercaptol [1230] ...	456	Adrenaline [3020] ...	782
Acetyldimethylcyclohexanone [1540] ...	623	Adsorption [7150] ...	894
Acetylene [1120] ...	414	Æsculetin dihydride [1910] ...	710
		Air [0100 6400] ...	336, 832
		Alanine [1310] ...	489
		Alcohols [1200 6300] ...	437, 827
		Aldehyde phenylhydrazones [1630] ...	662
		Aldehydes [1400 6150] ...	583, 811

Aldehydoglyoxylic acid [1310]	522	Aminodihydrocampholene [1640]	669
Alkalis [0100] ...	336	Aminodihydrocampholytic acid [1340]	572
Alkaloids ...	778, 813, 828	Aminodimethylpyrrole [1930]...	726
Allophanic acid [1310]...	501	Aminodimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930] ...	733
Allotropy [7000] ...	875	Aminodinaphthylguanidine [1630]	668
Alloys [0100] ...	336	Aminodiphenylamine [1630] ...	657
Alloys of aluminium [0120] ...	341	Aminodiphenylmethylene diethyl disulphone [1330] ...	569
Alloys of antimony [0680] ...	387	Aminodiphenyltriazole [1930]...	756
Alloys of copper [0290] ...	357	Aminoethyl alcohol [1610] ...	628
Alloys of iron [0320] ...	361	Aminoethylmalonic acid [1310]	520
Alloys of lead [0580] ...	381	Aminofluorene [1640] ...	670
Alloys of manganese [0470] ...	371	Aminoglucoheptonic acid [1310]	531
Alloys of magnesium [0460] ...	370	Aminoheptonic acid [1310] ...	491
Alloys of tellurium [0760] ...	392	Aminohexanepentol [1610] ...	629
Alloys of thallium [0790] ...	393	Aminohexoic acid [1310] ...	491
Alloys of tin [0720] ...	391	Aminoisopropylhexoic acid [1310]	491
Allylacetic acid [1320]...	533	Aminolauronic acid [1340] ...	575
Allylbenzene [1130] ...	422	Aminomalonic acid [1310] ...	517
Allylcamphocarboxylic acid [1310]	576	Aminomethylenemalonic acid [1320]	536
Allylcamphor [1540] ...	621	Aminodimethylpyrimidine [1930]	743
Allylhomocamphoric acid [1340]	578	Aminomethylstilbazole [1930]..	728
Allyltetrahydroquinoline [1930]	728	Aminonaphthol ..	459, 650
Aloin [1860] ...*	700	Aminonaphthol sulphonic acid	557, 650
Alumina [0120] ...	342	Aminopentamethylpyrrole tetrahydride [1930] ...	744
Aluminate of manganese [0470]	371	Aminophenanthrene [1630] ...	648
Aluminates [0120] ...	342	Aminophenanthraquinone [1530]	612
Aluminium ...	340, 821	Aminophenol ...	452, 649
Aluminium bromide [0120] ...	341	Aminophenol sulphonic acid [1330]	557
Aluminium chloride [0120] ...	341	Aminophenylacetic thiamide [1330]	544
Aluminium chromate [0120] ...	342	Aminophenyl aminobenzyl ketone [1630] ...	659
Aluminium organic compounds [2000]	771	Aminophenylethylidene dibenzyl disulphone [1330] ...	569
Aluminium silicates [0120] ...	342	Aminophenylethylidene diethyl disulphone [1330] ...	568
Aluminium sulphate [0120] ...	342	Aminophenyl mercury compounds [2000]	774
Amalgams [0380] ...	365	Aminophenylhydroxyquinoxaline [1930]	752
Amides [1300] ...	479	Aminophenylpicolylalkine [1930]	738
Amidoximes [1310] ...	483	Aminophenylpropionic acid [1330]	547
Amines [1600] ...	625	Aminophenyl tolyl ether [1230]	453
Amines [6150] ...	811	Aminophenyltriazole [1930] ...	756
Aminoacetic acid [1310] ...	485	Aminophenyltriazole carboxylic acid [1930] ...	758
Aminoacetone [1510] ...	595	Aminophenylglutaric acid [1330]	560
Aminoacetonitrile [1310] ...	486	Aminophenylpyrazole [1930] ...	741
Animoacetophenone [1530] ...	604	Aminopyridine carboxylic acid [1930]	731
Amino Acids [1300] ...	479, 483	Ammonium phosphate [0190]...	373
Amino-acids [6150] ...	811	Aminopropionic acid [1310] ...	489
Aminoalizarin [1630] ...	652	Aminopyrazole [1930] ...	743
Aminoanthraquinone sulphonic acid [1330] ...	563		
Aminoazobenzene [1720] ...	677		
Aminobenzoic acid [1330] ...	542		
Aminobenzophenone [1530] ...	606		
Aminobenzylamine [1630] ...	654		
Aminobenzylaminophenylamine [1630]	655		
Aminobenzophenone [1630] ..	651		
Aminocamphoroxime [1540] ...	619		
Aminocinnamic acid [1330] ...	548		
Amino compounds [1600] ...	625		
Aminocrotonic acid [1320] ...	533		
Aminodianisylguanidine [1630]	668		

Aminopyridine [1930] ...	726	Anisylthiosemicarbazide [1310]	500
Aminoresorcinol ...	463, 651	Anthracene [1130] ...	426
Aminostyrylpyridine [1930] ...	728	Anthracene dyes [5020] ...	791
Aminosuccinic acid [1310] ...	519	Anthrauil [1940] ...	765
Aminosulphydropropionic acid [1310]	506	Anthranilic acid [1330] ...	542
Aminotariric acid [1310]	491, 521	Anthraquinone [1530] ...	612
Aminotetrahydronaphthoic acid [1340]	574	Anthraquinone sulphonic acid [1330]	563
Aminotetramethylpyrrole tetrahydride [1930] ...	744	Anthrarufin [1530] ...	614
Aminothymol ...	456, 650	Antimonide of lithium [0450] ...	369
Aminotolueneazotoluene [1720]	677	Antimony ...	387, 820
Aminotolueneazoxytoluidine [1720]	683	Antimony chlorides [0680] ...	388
Aminotolyldimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930] ...	753	Antimony hydride [0680] ...	388
Aminotolylleucauramine [1630]	665	Antimony iodide [0680] ...	388
Aminovaleric acid [1310] ...	490	Antipyrine [1930] ...	751
Ammonia ...	373, 824	Antipyril-urea [1930] ...	751
Ammonium carbonate [0490] ...	373	Apigenin [5020] ...	793
Ammonium chloride [0490] ...	373	Apionic acid [1310] ...	527
Ammonium compounds [1600]	626	Apiose [1810] ...	690
Ammonium nitrate [0490] ...	373	Apomorphine [1930] ...	740
Ammonium nitrite [0490] ...	373	Apparatus [0910 0920]	397, 403
Ammonium sulphide [0490] ...	373	Apparatus for analysis [6000] ...	803
Amyl alcohol [1210] ...	440	Araban [1840] ...	696
Amylamine [1610] ...	628	Arabinoketose [1810] ...	691
Amylene nitrosate [1110] ...	412	Arabinose ...	690, 828
Amylene nitrosite [1110] ...	411	Arabitol [1210] ...	445
Amylene nitroschloride [1110]	412	Arabonic acid [1310] ...	527
Amylenephenyldiamine [1610]	630	Argentum [0110] ...	339
Amylglyoxaline [1930] ...	744	Argon [0130] ...	312
Amylphthalimide [1660] ...	672	Arrhenal [2000] ...	771
Amylpiperidine [1930] ...	728	Arsenic ...	343, 808, 815, 822, 889
Amylpyrazolone [1930] ...	749	Arsenic acid [0140] ...	344
Amylsulphonemethylpentane-on [1510]	598	Arsenic chloride [0149] ...	343
Analysis [6000] ...	802	Arsenic hydride [0140] ...	343
Anethole [1230] ...	458	Arsenic organic compounds [2000]	771
Anhydroacetyloxyaminophenanthrene [1630] ...	649	Arsenide of calcium [0220] ...	349
Anhydrobispyrindandion [1930]	753	Arsenious acid [0140] ...	342
Anhydrobrazilic acid [1350] ...	581	Asbestos [6500] ...	870
Anilidodimethylpyrimidine [1930]	743	Asparagine [1310] ...	519
Anilidoamylphthalimide [1660]	672	Atomic volumes [7100] ...	888
Anilidoleucauramine [1630] ...	667	Atomic weights ...	875, 889
Anilidomethyltriazole [1930] ...	756	Atropine [3010] ...	778
Anilidotricarballylethylesterdic acid imide [1930] ...	753	Aucubin [1850] ...	698
Aniline [1630] ...	632	Aurum [0150] ...	344
Aniline sulphonic acid [1330] ...	549	Azidobenzamide [1740] ...	688
Anilinohydrocarbostyryl [1930]	753	Azidobenzoic acid [1330] ...	541
Anisalacetone [1530] ...	609	Azidobenzoic aldehyde [1430]	590
Anisic aldehyde [1430] ...	592	Azimidol dicarboxylic acid [1930]	757
Anisidine [1230] ...	152	Azobenzoic aldehyde [1720] ...	676
Anisole [1230] ...	449	Azobenzophenone [1720] ...	677
Anisylidenephenacetol [1530] ...	611	Azo compounds [1700] ...	673
Anisylidenequinaldine [1930] ...	740	Azo dyes [5020] ...	791
Anisyl mercury acetate [2000] ...	774	Azoimide [0490] ...	374
		Azophenylcyanobenzylaniline [1720]	681
		Azoxybenzene [1720] ...	682
		Azoxybenzoic aldehyde [1720]	683
		Azoxybenzylideneaniline [1720]	683
		Azoxybenzylidenetoluidine [1720]	684
		Azoxy compounds † [1720] ...	683

Azoxytoluidine [1720] ...	683	Benzeneazoethylidenenitronic acid [1720]	679
Bibliographies [0030] ...	327	Benzeneazoformic aldoxime [1720]	678
Bilirubin [5020] ...	793	Benzeneazoglyoxalphenylhydrazone [1720] ...	682
Biliverdic acid [5020] ...	793	Benzeneazoglyoxylic acid phenylhydrazide [1720] ...	682
Biography [0010] ...	321	Benzeneazomethylenephénylhydrazine [1720] ...	681
Biscyanobenzilyldiaminodiphenyl [1630] ...	656	Benzeneazonaphthol [1720] ...	676
Bisdiazoacetic acid [1930] ...	761	Benzeneazooxydiphenyldiazine [1930] ...	754
Bisdinaphthaxantheneamine [1910] ...	707	Benzeneazooxymethylimino-phenylvaleric acid [1720] ...	680
Bisdinaphthaxanthonium chloride [1910] ...	707	Benzeneazooxyphenylpropionyl-acetic acid [1720] ...	676
Bisdinaphthaxanthylene [1910] ...	707	Benzeneazophenylaminoacetic acid [1720] ...	679
Bisdinaphthaxanthylsulphonic acid [1910] ...	704	Benzeneazophenylchloramine [1720] ...	677
Bismuth ...	346, 815	Benzeneazophenyldimethylpyrazole [1930] ...	745
Bismuth sulphide [0190] ...	346	Benzeneazophenylenediamine [1720] ...	680
Bisnaphtharonyl [1910] ...	711	Benzeneazophenyliminophenyl-acetonitrile [1330] ...	546
Bisnitrosylbenzyl [1630] ...	652	Benzeneazophenylmethylamino-acetic acid [1720] ...	679
Bisphenylbutadiene [1130] ...	426	Benzeneazopropionic aldoxime [1720] ...	679
Bisphenylpropylpyrazolone [1930] ...	762	Benzeneazotoluene [1720] ...	675
Boletol [1250] ...	475	Benzeneazotolylenediamine [1720] ...	681
Boracic acid [0160] ...	344	Benzeneazotolyenetetramethyl-diamine [1720] ...	681
Borates [0160] ...	344	Benzeneazotoluidine [1720] ...	677
Boric acid [0160] ...	344	Benzeneazovaleraldoxime [1720] ...	679
Boride of chromium [0270] ...	355	Benzeneazooxyacetaldoxime [1720] ...	683
Boride of molybdenum [0180] ...	371	Benzeneazoxybenzene [1720] ...	682
Boride of tungsten [0810] ...	396	Benzeneazoxylenediamine [1720] ...	681
Boride of zirconium [0890] ...	397	Benzeneazoxyphenol [1720] ...	682
Borimide [0160] ...	315	Benzenediazoaminonaphthalene [1740] ...	687
Borneol [1240] ...	473	Benzenediazoaminotetrahydro-naphthalene [1740] ...	687
Bornylxanthogenamide [1310] ...	493	Benzenediazoaminotoluene [1740] ...	687
Boron ...	344, 822	Benzenediazosulphonic acid [1740] ...	686
Boron nitride [0160] ...	345	Benzene disulphone hydroxylamine [1940] ...	768
Barbaloin ...	475, 700	Benzene disulphonic acid [1330] ...	565
Barbatic acid [1350] ...	580	Benzene dithiodisulphonic acid [1330] ...	558
Barium [0170] ...	345	Benzene pentacarboxylic acid [1330] ...	568
Beer [6500] ...	840	Benzene sulphonic acid [1330] ...	549
Benzalazine [1630] ...	665	Benzene thiosulphonic acid [1330] ...	549
Benzaldehyde-naphthylamine [1430] ...	589	Benzenoid hydrocarbons [1130] ...	415
Benzaldehyde-nitraniline [1430] ...	589	Benzenylamidine [1630] ...	659
Benzalhydrazine [1630] ...	664	Benzyldiphenylamidine [1630] ...	659
Benzamide [1330] ...	541		
Benzamidine [1630] ...	659		
Benzene [1130] ...	416		
Benzeneazoacetaldoxime [1720] ...	678		
Benzeneazoacetylacetone [1720] ...	675		
Benzeneazoaniline [1720] ...	677		
Benzene-azo-benzoic aldehyde [1720] ...	675		
Benzeneazobenzoilacetamide [1720] ...	676		
Benzeneazobenzyldeneaniline [1720] ...	677		
Benzeneazobromonaphthol [1230] ...	459		
Benzeneazocinnamyleneaniline [1720] ...	678		
Benzeneazocresol [1720] ...	676		
Benzeneazocyanobenzylaniline [1720] ...	681		

Benzenylphenylenediamine	659, 745	Benzylethylpseudourea [1310]...	498
Benzhydrol [1230] ...	460	Benzyl fumarate [1320] ...	536
Benzidine [1630] ...	656	Benzyl glutarate [1310] ...	519
Benzilbenzylmercaptol [1530]	610	Benzylglyoxaline [1930] ...	745
Benzilic acid [1330] ...	556	Benzylidene-acetone [1530] ...	609
Benzilphenylmercaptol [1530]	610	Benzylideneaniline ...	589, 641
Benzimidioethyl ether [1660] ...	673	Benzylidene-anisylidene-phen- acetol [1530] ...	611
Benzoic acid [1330] ...	541	Benzylidenebarbituric acid	
Benzoic aldehyde [1430] ...	588	[1930]	752
Benzoin [1530] ...	610	Benzylidenecamphor [1540] ...	621
Benzophenone [1530] ...	606	Benzylidene diamyl disulphone	
Benzophenone mercury chlorides		[1330]	569
[2000]	775	Benzylidenegalactamine [1630]	646
Benzopyrone [1910] ...	705	Benzylidenementhone [1540] ...	621
Benzopyrone carboxylic acid		Benzylidenemethylpentanone	
[1910]	710	[1540]	621
Benzoylactic acid [1330] ...	555	Benzylhydrazinobenzoic acid	
Benzoylacetacetic acid [1330]	561	[1330]	544
Benzoylacetone [1530] ...	609	Benzylhydroxylamine [1630] ...	652
Benzoylacetyl [1530] ...	609	Benzylidene-acetone ...	589, 605
Benzoylacetylacetone [1530] ...	613	Benzylideneamine [1630] ...	646
Benzoylaminooacetoneitrile [1310]	486	Benzylidenebenzidine [1630] ...	656
Benzoylamidrazone [1630] ...	666	Benzylidene dibenzyl disulphone	
Benzoylanthranil [1930] ...	735	[1330]	569
Benzoylazimidol carboxylic acid		Benzylidene diethyl disulphone	
[1930]	757	[1330]	568
Benzoylbenzoic acid [1330] ...	556	Benzylideneethyl methyl ketone	
Benzoylbenzylamine [1630] ...	651	[1530]	605
Benzoylbutyrylmethane [1530]	609	Benzyl-hydrazinobenzoic acid	
Benzoylcamphor [1540] ...	624	anhydride [1930] ...	752
Benzoylenephthalylphenylpyrrole		Benzylideneglutaconic acid [1330]	562
[1930]	742	Benzylidenehydrazine [1630] ...	664
Benzoylfluorene-oxalic acid [1340]	576	Benzylidenehydrazinobenzoic	
Benzoylformic aldehyde [1430]	592	acid [1330] ...	544
Benzoylglxylic ester acetyl- phenylhydrazone [1630] ...	661	Benzylidenemethyl propyl ketone	
Benzoyl peroxide [1330] ...	541	[1530]	605
Benzoylpicoline [1930] ...	738	Benzylideneoxyisocarbostryl	
Benzoylpyrazole dicarboxylic		[1930]	740
acid [1930] ...	751	Benzylidenephenacetol [1530]...	611
Benzoyltrimethylpyrazole car- boxylic acid [1930] ...	753	Benzylidenephenylenediamine	
Benzylacetophenone [1530] ...	607	[1630]	654
Benzyl alcohol [1230] ...	456	Benzylidenephenylpyrrole [1930]	729
Benzylamine [1630] ...	644	Benzylidenephenyltriazan [1630]	666
Benzylaminophenol [1630] ...	649	Benzylidenepropyl methyl ketone	
Benzylaniline [1630] ...	644	[1530]	605
Benzylbenzoic acid [1330] ...	548	Benzylidene-toluidine ...	589, 644
Benzylcamphor [1540]...	621	Benzyliminodithiocarbonic acid	
Benzyl carbonate [1310] ...	492	[1310]	497
Benzylcarboxyaconitic acid		Benzylindazole [1930]...	745
[1330]	567	Benzylisopropylaniline [1630]	645
Benzyl chloride [1130]...	418	Benzyl maleate [1320]...	535
Benzyldeoxybenzoin [1530] ...	607	Benzylmalonic acid [1330] ...	560
Benzyl dimethylphenylenediamine		Benzylmethylaniline [1630] ...	644
[1630]	653	Benzylmethylcyclohexanone	
Benzyl dipropylamine [1630] ...	644	[1540]	621
Benzyl dithiocarbamic acid [1310]	495	Benzyl methyl ketone [1530] ...	604
Benzylethylaniline [1630]	644	Benzyl naphthylamine [1630] ...	648
Benzyl ethyl ketone [1530] ...	604	Benzylphenacetol [1530] ...	610
		Benzyl phenyl ketone [1530] ...	606

Benzylpiperidine [1930] ...	728	Butyrylpropionic acid [1310] ...	511
Benzylpiperidoniuniodide [1930] ...	740	Butyrylpyruvic acid [1310] ...	523
Benzylpotassiumazotate [1740] ...	686	Butyrylsuccinic acid [1310] ...	527
Benzyl propyl ketone [1530] ...	604	Cadaverine [1610] ...	629
Benzylpyridine tetrahydride [1930] ...	728	Cadinene [1140] ...	435
Benzyl succinate [1310] ...	518	Cadmium ...	351, 816
Benzyltetrahydroquinoline [1930] ...	729	Caesium [0280] ...	356
Benzyltoluidine [1630] ...	645	Caesium sulphate [0280] ...	356
Berberidic acid [1930] ...	740	Caesium vanadate [0820] ...	395
Berberine [3010] ...	779	Caffeine ...	762, 814, 828
Beryllium [0180] ...	345	Calamene [1150] ...	437
Betaine ...	487, 779	Calameone [1910] ...	706
Betaines [1940] ...	764	Calameonic acid ...	581, 711
Biuret [1310] ...	501	Calcium ...	349, 816, 823, 889
Bleaching ...	353, 404	Calcium arsenide [0220] ...	349
Bleaching powder [0220] ...	350	Calcium carbide ...	349, 772
Blood [6500] ...	862	Calcium carbonate [0220] ...	350
Blood proteids [4010] ...	785	Calcium hypochlorite [0220] ...	350
Brazilic acid [1350] ...	582	Calcium organic compounds [2000] ...	772
Brazilin ...	713, 793	Calcium silicide ...	351, 389
Brazilinic acid [1350] ...	583	Calcium sulphate [0220] ...	350
Bread [6500] ...	850	Calorific value [7200] ...	908
Bromides [6150] ...	810	Camphanamide [1340] ...	578
Bromine ...	346, 822	Camphane [1140] ...	432
Bromobenzoic acid [1330] ...	542	Camphane carboxylic acid [1340] ...	573
Bromodinitromethoxyphenyl-ethane [1230] ...	456	Camphanic acid [1340] ...	578
Bromodioxidihydroeugenol [1230] ...	471	Camphene [1140] ...	435
Bromoethylidenetri bromoquinone [1530] ...	603	Camphene trichloride [1140] ...	432
Bromoform [1110] ...	410	Camphocarboxylic acid [1340] ...	575
Bromonitromethoxyphenylethane [1230] ...	456	Campholenic acid [1340] ...	574
Bromonitrosobutane [1110] ...	411	Campholytic acid [1340] ...	573
Bromonitrosohexane [1110] ...	412	Camphonic acid [1340] ...	575
Bromonitrosopentane [1110] ...	411	Camphononic acid [1340] ...	575
Bufonin [3020] ...	782	Camphor [1540] ...	618
Bufotalin [8000] ...	940	Camphoramic acid [1340] ...	577
Bufotenin [8000] ...	940	Camphor-glycol [1240] ...	474
Butane tetracarboxylic acid [1310] ...	531	Camphoric acid [1340] ...	577
Butenylbenzene [1130] ...	422	Camphorimide [1340] ...	577
Butter [6500] ...	843	Camphorone [1540] ...	618
Butyl alcohol [1210] ...	440	Camphoronic acid [1340] ...	579
Butylbenzene [1130] ...	420	Camphoroxyketone [1540] ...	623
Butylecanacetamide [1310] ...	522	Camphorquinone [1540] ...	623
Butylene [1120] ...	413	Camphor sulphonic acid [1340] ...	576
Butyleneglycol [1210] ...	443	Camphorylaminoacetic acid [1310] ...	486
Butyl iodide [1110] ...	411	Camphylamine [1640] ...	669
Butylmalonic acid [1310] ...	522	Camphyl mustard oil [1310] ...	505
Butyric acid [1310] ...	489	Camphylthiocarbimide [1310] ...	505
Butyrylacetic acid [1310] ...	511	Cane sugar [1820] ...	693
Butyrylacetoacetic acid [1310] ...	523	Cantharic acid [1310] ...	578
Butyrylbutyric acid [1310] ...	512	Cantharidin [6300] ...	830
Butyryldecoic acid [1310] ...	513	Caoutchouc ...	700, 860
Butyrylhydrazine [1610] ...	630	Capillarity [7150] ...	899
Butyryl-mesitylene [1530] ...	605	Carbamic acid [1310] ...	492
Butyrylphenetol [1530] ...	609	Carbamide [1310] ...	497
		Carbamidoglycylglycine ester [1310] ...	487
		Carbamines [1600] ...	626

Carbethoxyphenylsemicarbazide [1310]	500	Cereals [6500]	844
Carbindigo [1930]	...	Cerium	351, 816
Carbindigo dihydride [1930]	...	Cerium carbide [0240]	351
Carbinirubin [1930]	...	Cerium carbonate [0240]	352
Carbohydrates [1800]	...	Cerium chloride [0240]	352
Carbon	...	Cerium hydride [0240]	352
Carbonaminobenzylmethylaniline [1330]	346, 815	Cerium silicide	352, 389
Carbonates	...	Cetraric acid [1350]	580
Carbon dioxide	...	Cetylbenzene [1130]	421
Carbonic acid	...	Cetyl mesitylene [1130]	421
Carbon monoxide [0210]	...	Cevadine [3010]	779
Carbon sulphides [0210]	...	Cheese [6500]	843
Carbonyleresolamide [1330]	...	Chelidonic acid [1910]	713
Carbonyldiglycylglycine [1310]	...	Chelidonine [3010]	779
Carbonyldileucauramine [1630]	...	China alkaloids [3010]	782
Carbonyl-salicylamide	...	Chloral [1410]	585
Carboxethylglycylglycine [1310]	553, 765	Chloral-dianthranilic acid [1330]	543
Carboxethylglycylglycylleucine ester [1310]	...	Chlorates [0250]	353
Carboxyaminoacetylaminocetic acid [1310]	...	Chloride of iodine [0390]	367
Carboxyaminopropionylaminopropionic acid [1310]	...	Chlorine	352, 816
Carboxybenzeneazophenylmethylaminoacetic acid [1720]	...	Chlorine monoxide [0250]	353
Carboxydimethylpyrazolpropionic acid [1930]	...	Chloroform	410, 830
Carboxyethylpyruvic acid [1310]	...	Chlorofumaric acid [1320]	536
Carboxyphenylaminoacetic acid [1310]	...	Chloronaphthylamine sulphonic acid [1630]	647
Carboxyphenylaminophenylacetic acid [1330]	...	Chloronitrobenzoic acid [1330]	542
Carboxyphenylbenzylaminoacetic acid [1310]	...	Chloronitrosoethane [1110]	411
Carboxyphenylethylaminoacetic acid [1310]	...	Chlorophenylchloramine [1630]	634
Carboxyphenylleucauramine [1630]	...	Chlorophyll [5010]	788
Carboxyphenylmethylaminoacetic acid [1310]	...	Chocolate [6500]	850
Carboxyphenylnaphthoic acid [1330]	...	Cholesterol [3020]	782
Carboxyphenylpyrrolacetic acid [1930]	...	Cholesterol	475, 827
Carboxypropenylglyoxylic acid [1320]	...	Choline	629, 830
Carotin [6300]	...	Chromates [0270]	356
Carvacrolcarbinol [1230]	...	Chromic acid [0270]	356
Carvacryl oxalate [1310]	...	Chromium	355, 816
Carvone [1540]	...	Chromium boride [0270]	355
Casein [4010]	...	Chromium organic compounds [2000]	773
Catalpic acid [1330]	...	Chromone [1910]	705
Catalysis [7050]	...	Chromone carboxylic acid [1910]	710
Catechol [1230]	...	Chrysanthranol [1230]	470
Catechin	...	Chrysarobin	470, 838
Caustic soda [0500]	...	Chrysene [1130]	428
Cellulose	...	Cinchomeranazide [1930]	758
Cement	...	Cinchomeronic acid [1930]	731
	...	Cinchomeronimidine [1930]	748
	...	Cinchomeronylglycine ester [1930]	751
	...	Cineol [1240]	474
	...	Cineolic acid [1340]	579
	...	Cinnamcnylphenylcarboxyethylcyclohexenone [1540]	625
	...	Cinnamic acid [1330]	547
	...	Cinnamic aldehyde [1430]	590
	...	Cinnamoylacetic acid [1330]	556
	...	Cinnamoylaminoacetic acid [1310]	486
	...	Cinnamoylaminoacetonitrile [1310]	486

Cinnamylideneaminoazobenzene [1720]	678	Crotonic acid, mercury derivatives [2000]	775
Cinnamyleneacetophenone [1530]	607	Cryoscopy [7200]	908
Cinnamyleneamine [1630]	646	Crystallisation [0930]	404
Cinnamyleneethylamine [1630]	646	Crystallography [7100]	892
Cinnamylenemethylamine [1630]	646	Cumamol [1230]	455
Cinnamylidene-malonic acid [1330]	561	Cuminic aldehyde [1430]	590
Citraconic acid [1320]	536	Cuminol [1430]	590
Citraconic acid, mercury derivatives [2000]	775	Cumylamine [1630]	646
Citral [1420]	587	Cumylethylamine [1630]	646
Citralidene-acetic acid [1320]	534	Cumylideneamine [1630]	646
Citric acid [1310]	530	Cumylidene-ethyl-amine	590, 646
Civet [6500]	871	Cumylidene-methyl-amine	590, 646
Coal gas [6500]	852	Cumylmethylamine [1630]	646
Cobalt ...	354, 809, 816	Cupric chloride [0290]	357
Cobaltamines [0260]	354	Cyanamide [1310]	497
Cobalt chloride [0260]	354	Cyanic acid [1310]	502
Cobaltous sulphate [0260]	354	Cyanide of zinc [0880]	397
Cobalt silicide	355, 390	Cyanoacetic acid [1310]	517
Cocaine [3010]	779	Cyanobenzylaminobenzoic acid [1330]	543
Coccinic acid [1350]	583	Cyanobenzylaminophenol [1630]	649
Cochenillic acid [1330]	567	Cyanobenzyl aniline [1630]	644
Cocoa [6500]	850	Cyanobenzyl dimethylaminoaniline [1630]	653
Coffee [6500]	850	Cyanobenzylethylaniline [1630]	645
Collections [0060]	333	Cyanobenzyl naphthylamine [1630]	648
Colloidal solutions [7150]	900	Cyanobenzylphenetidine [1630]	650
Colophony [1860]	700	Cyanobenzyltoluidine [1630]	645
Coloured compounds [5000]	786	Cyanochlorocinnamic acid [1330]	561
Coloured substances [5010]	788	Cyanodibenzylaniline [1630]	645
Columbo root [3010]	782	Cyanodimethylaminobenzylaniline [1630]	654
Combustion [7200]	903	Cyanogen [0210]	347
Condensation [5500]	798	Cyanolutidostyryl [1930]	732
Conduction of electricity [7250]	923	Cyanuric acid [1310]	502, 757
Conduction of heat [7200]	912	Cyanuric bromide [1930]	755
Coniine [3010]	779	Cyanuric chloride [1930]	755
Conquinine [3010]	779	Cyclogeraniolene [1140]	432
Copaiba balsam [1860]	700	Cycloheptane [1140]	430
Copal [1860]	700	Cycloheptane carboxylic acid [1340]	572
Copazoline [1930]	756	Cyclohexane [1140]	430
Copper [0290]	356, 809, 816	Cycloids [1900]	701
Copper organic compounds [2000]	773	Cyclomethyltetramethylenedisulphone [1920]	715
Copper sulphide [0290]	357	Cyclononanone [1540]	617
Corycavamine [3010]	779	Cyclooctadiene [1140]	433
Corydaline [3010]	779	Cyclopentadiene [1140]	433
Corydalis alkaloids [3010]	782	Cyclopentane-acetic acid [1340]	572
Corydic acid [1930]	741	Cyclopentanolacetic acid [1340]	574
Corydillie acid [1930]	740	Cyclopentylene-acetic acid [1340]	572
Corydine [3010]	780	Cyclopropanecarbonyl [1340]	571
Corytuberine [3010]	780	Cyclopropane carboxylic acid [1340]	571
Coumarin [1330]	556, 814	Cyclopropylcarbinol [1240]	472
Coumarone [1910]	704	Cyclopropylcarbinylamine [1640]	669
Creatin [1310]	488		
Cresol [1230]	453		
Cresol mercury salts [2000]	774		
Crescetic acid [1330]	554		
Crotonacetal [1220]	446		
Crotonic acid [1320]	533		

Cyclotriose [1810] ...	690	Diaminophenanthrene [1630] ...	658
Cycloxylylenedithiomethylene [1920] ...	715	Diaminophenazoxone [1940] ...	767
Cycloxylylenedithiomethylmethylene [1920] ...	716	Diaminophenol [1230] ...	453
Cycloxylylenemethyl disulphone [1920] ...	715	Diaminophenoxazine [1940] ...	767
Cycloxylylenemethylmethylene disulphone [1920] ...	716	Diaminophenoxazone [1940] ...	767
Cymene [1130] ...	420	Diaminosulphonol [1310] ...	531
Cymylcyanacetamide [1330] ...	561	Diaminotolan [1630] ...	657
Cystein ...	506	Diaminovaleric acid [1310] ...	490
Decane-2,4-dion [1510] ...	599	Diamylsulphonepentone- <i>on</i> [1510] ...	598
Decanediol [1210] ...	443	Dianhydrodiacetylamino benzoic acid [1330] ...	542
Decanepentol [1210] ...	445	Dianilidopyridine carboxylic acid [1930] ...	731
Decarbousol [1320] ...	538	Dianisylldihydrazine [1630] ...	667
Decinyl alcohol [1320] ...	446	Dianisylideneacetone [1530] ...	613
Decoic acid [1310] ...	491	Dianisylidenephenacetol [1530] ...	611
Decolactone [1910] ...	706	Dianisylphenoxypentadien- <i>on</i> [1530] ...	611
Decyl alcohol [1210] ...	441	Dianisylphenylmethane [1230] ...	467
Dehydrocampholenic acid [1310] ...	575	Diastase [8010] ...	941
Dehydrotrimethylbrasilone [1910] ...	713	Diazo compounds [1730] ...	684
Desmotroposantonine [1540] ...	625	Diazoacetic acid [1730] ...	684
Densities [7100] ...	891	Diazoacetoacetic ester anhydride [1940] ...	765
Desylamine ...	606, 651	Diazoacetylacetone [1940] ...	764
Dextrin [1840] ...	695	Diazoamino compounds [1740] ...	687
Dextrose [1810] ...	691	Diazoanthraquinone anilide sulphonic acid [1740] ...	687
Dhurrin [1850] ...	698	Diazoanthraquinone diethylamide sulphonic acid [1740] ...	687
Diacetdianiside [1630] ...	658	Diazoanthraquinone hydroxylamide sulphonic acid [1740] ...	687
Diacetyl [1510] ...	597	Diazoanthraquinone sulphonic acid [1740] ...	687
Diacetylbenzoylthane [1530] ...	613	Diazobenzene [1740] ...	686
Diacetylbenzylmercaptol [1230] ...	456	Diazobenzophenone [1740] ...	686
Diacetylbutyric acid [1310] ...	523	Diazomethane [1730] ...	684
Diacetyldiamyldisulphone [1510] ...	597	Diazonaphthalene [1740] ...	686
Diacetylorthonitric acid [1310] ...	485	Diazophenol [1740] ...	686
Diacetylsuccinic acid [1310] ...	530	Diazotoluene ...	684, 686
Diacetyltetrabenzylsulphone [1330] ...	570	Dibenzoyldianthranilmethane [1930] ...	739
Diaminoacetic acid [1310] ...	488	Dibenzoylhydrazine [1330] ...	541
Diaminoacetophenone [1530] ...	604	Dibenzoylmesitylene [1530] ...	612
Diaminoadipic acid [1310] ...	520	Dibenzoylmesitylenic acid [1330] ...	563
Diaminoanisole [1230] ...	453	Dibenzoyltrimetic acid [1330] ...	568
Diaminoanthraquinone [1530] ...	612	Dibenzoylulvic acid [1330] ...	566
Diaminobenzophenone [1530] ...	606	Dibenzyl ketone [1530] ...	606
Diaminodibenzylhydrazine [664] ...	664	Dibenzylallylamine [1630] ...	644
Diaminodibenzyltetrazine [1930] ...	760	Dibenzylaniline [1630] ...	645
Diaminodicarboxyadipic acid [1310] ...	531	Dibenzylpropylisothiuramdisulphide [1310] ...	497
Diaminodiphenyl [1630] ...	656	Dibenzylthiocarbamic acid [1310] ...	496
Diaminodiphenylacetylene [1630] ...	657	Dibenzylhydrazine [1630] ...	664
Diaminodiphenylamine [1630] ...	665	Dibenzylideneacetone [1530] ...	613
Diaminodiphenylmethane [1630] ...	657	Dibenzylidenehydrazine [1630] ...	665
Diaminodiphenylmethane dicarboxylic acid [1330] ...	562	Dibenzylmesitylene [1130] ...	427
Diaminodiphenyltetrazole [1930] ...	760		
Diaminoditolyl [1630] ...	657		
Diaminofluorene [1640] ...	670		
Diaminomethylazobenzene [1720] ...	681		
Diaminonaphthalene [1630] ...	656		

Dibenzylmethyleyclohexanone [1540]	621	Dihydrohaematoxylinic acid [1350]	583
Dibenzyl-naphthylamine [1630]	648	Dihydromethylethylphenylacetic acid [1340]	573
Dibenzylphenylenediamine [1630]	654	Dihydromethylstilbazole [1930]	729
Dibenzylsulphonepentane-on [1510]	598	Dihdropulegenone [1540]	617
Dibenzyltetrazine [1930]	760	Dihydrotetrazine dicarboxylic acid [1930]	761
Dibenzylthiuramdisulphide [1310]	495	Dihydrotoluene [1140]	433
Diborneolamine ...	474, 670	Dihydrotolylacetic acid [1340]	573
Dibromodinitrosocyclohexane [1140]	430	Diisoamylamine [1610]	628
Dibromodioxydiphenylketone osazone [1630]	661	Diisoamylidithiodicarbonyl disulphide [1310]	495
Dibromooxypseudocumyl bromide [1230]	455	Diisobutylaminoacetic acid [1310]	488
Dibromooxypseudocumylene bromide [1230]	455	Diisobutylthiuramdisulphide [1310]	495
Dibromooxypseudocumylpyridine [1230]	455	Diisopropylidithiocarbamic acid [1310]	495
Dibutyl alcohol [1210]	441	Diketodiphenyltetrahydrothiazole [1940]	770
Dibutylresorcinol [1230]	465	Diketo-hexamethylene [1540]	622
Dibutylacetic acid [1310]	524	Diketopentamethylene [1540]	622
Dibutylmethane [1510]	599	Dimethoxyacetoxypheanthraquinone [1530]	615
Dicamphenoisopyrazine [1930]	746	Dimethoxybenzoylacetophenone [1530]	611
Dicamphorylamine ...	619, 670	Dimethoxyvinylphenanthrene [1230]	467
Dichloroacetyl phosphide [2000]	776	Dimethyl diketone [1510]	597
Dichlorodinitrosocyclohexane [1140]	430	Dimethyl ethylene diketone [1510]	598
Dichrysarobin [1910]	714	Dimethyl triketone [1510]	599
Dicresotide [1330]	554	Dimethylacetylacetone [1510]	599
Dictionaries [0030]	327	Dimethylacetylacetonebenzylmercaptol [1230]	456
Dicyanodibenzylphenylenediamine [1630]	654	Dimethylacetylacetonediphenylsulphone [1510]	599
Dicyclodecatriene [1140]	436	Dimethylacetylacetonetetrabenzylsulphone [1330]	570
Dicyclohexyl [1140]	432	Dimethylacetylpyrrole [1930]	734
Didehydrocampholene [1140]	433	Dimethylaniline [1630]	640
Didymium [0520]	377	Dimethylaminobenzeneazobenzene sulphonic acid [1720]	680
Dielectric constants [7250]	925	Dimethylaminobenzylideneacetone [1530]	605
Diethylaminoacetonitrile [1310]	487	Dimethylaminobenzylidenebarbituric acid [1930]	752
Diethylaminobenzeneazobenzene sulphonic acid [1720]	680	Dimethylaminobenzoic aldehyde [1430]	590
Diethylaminopropionitrile [1310]	489	Dimethylaminobenzylideneamino-benzene sulphonic acid [1330]	549
Diethylaniline [1630]	640	Dimethylaminobenzylideneaniline [1630]	656
Diethylbenzidine [1630]	656	Dimethylaminobenzylidenenitrobenzyl [1630]	648
Diethylidithiocarbamic acid [1310]	495	Dimethylaminobenzylidenephenylenediamine [1630]	654
Diethylglutaric acid [1310]	522	Dimethylaminobenzylidene-toluidine [1430]	590
Diethylglycollic acid [1310]	508		
Diethylmalonamide [1310]	522		
Diethylnaphthylamine [1630]	647		
Diethyl tin iodide [2000]	777		
Diffusion [7150]	894		
Dihydrobenzene [1140]	433		
Dihydrocampholenic acid [1340]	572		
Dihydrocampholytic acid [1340]	572		
Dihydrocamphoric acid [1310]	522		
Dihydrocarboxylxanthogenamide [1310]	493		
Dihydrocopazoline [1930]	756		
Dihydrodimethylpyrazine [1930]	713		

Dimethylaminoxydiphenylamine [1630]	658	Dimethylheptylcarbinol [1210]	441
Dimethylaminonaphthalene sul- phonic acid [1330] ...	552	Dimethylhexadecenylbenzene [1130]	423
Dimethylaminonaphthol [1630]	650	Dimethylhexanediol [1210] ...	443
Dimethylaminophenylamino- phenylacetone nitrile [1330] ...	545	Dimethylhexenylisooxazole [1940]	766
Dimethylaminoxyphenylamino- phenylacetone nitrile [1330] ...	547	Dimethylhomophthalic carboxylic acid [1330] ...	566
Dimethylaminophenylamino- phenylacetone nitrile [1330] ...	547	Dimethylhydroresorcinol [1540]	622
Dimethylaminophenylnaphthacri- dine [1930] ...	730	Dimethylindene [1140] ...	436
Dimethylaminotolylaminophenyl- acetone nitrile [1330] ...	547	Dimethylindigotin [1930] ...	754
Dimethylbenzaldazine [1720] ...	675	Dimethylisothiuramdisulphide [1310]	496
Dimethylbenzylmethylbenzyl- dene hydrazine [1630] ...	664	Dimethylisopropyl dihydrobenzene [1140]	434
Dimethylbutenylbenzene [1130]	422	Dimethylketodihydrobenzene [1540]	620
Dimethylbutenylisooxazole [1940]	766	Dimethylmalonamide [1310] ...	520
Dimethylcrotonlactoneacetic acid [1910]	709	Dimethylnaphthylamine [1630]	647
Dimethylcyclohexanol [1240] ...	473	Dimethylnaphthylamine sulphonic acid [1630] ...	647
Dimethylcyclohexane [1140] ...	431	Dimethylnicotinic acid [1930] ...	733
Dimethylcyclohexane carboxylic acid [1340] ...	572	Dimethylnitrosopyrazole [1930]	744
Dimethylcyclooctadiene [1140]	433	Dimethylnonylcarbinol [1210] ...	442
Dimethylcyclopentane [1140] ..	430	Dimethylolmethyl ethylpiperidine [1930]	736
Dimethylcyclopentanone [1540]	617	Dimethylolquinaldine [1930] ...	737
Dimethyldiacetylpyrazine [1930]	750	Dimethyloxazylpropionic acid [1940]	765
Dimethyldiaminodiphenylamine [1630]	665	Dimethyloxybutylbenzene [1230]	457
Dimethyldiaminodiphenylcarbinol [1630]	658	Dimethyloxyethylbenzene [1230]	457
Dimethyldiaminohexylene [1620]	631	Dimethyloxyhexadecylbenzene [1230]	457
Dimethyldicyclohexyl [1140] ...	432	Dimethyloxyhydroresorbic acid lactone [1910] ...	705
Dimethyldicyclohexylthiourea [1310]	498	Dimethyloxyphenylsuccinimide [1930]	737
Dimethyldihydrobenzene [1140]	433	Dimethylphenoxazine [1940] ...	767
Dimethyldihydrophenylacetic acid [1340]	573	Dimethylphthalidetetronic acid [1910]	712
Dimethyldihydrophthalidetetronic acid [1340] ...	579	Dimethylpicoline [1930] ...	734
Dimethyldihydrotolimidazolol [1930]	750	Dimethylpropylpyrazole [1930]	744
Dimethyldithiocarbamic acid [1310]	494	Dimethylpropylpyrazole carboxy- lic acid [1930] ...	750
Dimethylethylbenzene [1130] ...	420	Dimethylpyridine [1930] ...	726
Dimethylethylbetaine [1940] ...	764	Dimethylpyridine dicarboxylic acid [1930] ...	735
Dimethylethyl dihydrobenzene [1140]	434	Dimethylpyridine tricarboxylic acid [1930] ...	736
Dimethylethyluracil [1930] ...	749	Dimethylpyrimidine [1930] ...	743
Dimethylfluoran [1910] ...	709	Dimethylpyrimidylglyoximeper- oxide [1940] ...	767
Dimethylfurfurane carboxylic acid [1910]	708	Dimethylpyrone [1910] ...	705
Dimethylglutaconic acid [1320]	536	Dimethylpyrone carboxylic acid [1910]	710
Dimethylglutaric acid [1310] ...	521	Dimethylpyrrole [1930] ...	726
Dimethylguanidine ...	500, 630	Dimethylpyrrole carboxylic acid [1930]	732
Dimethylheptane-on [1510] ...	596	Dimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930]	733
Dimethylheptenol [1220] ...	446		

Dimethylresorcinoldihydride [1540]	622	Dioxybenzylidene-aniline [1630]	641
Dimethylsalicylic aldehyde [1430]	592	Dioxybenzylideneethylamine [1630]	651
Dimethylsorbic acid [1320] ...	534	Dioxybenzylmethylamine [1630]	651
Dimethylsuccinic acid [1310] ...	520	Dioxybenzylidenemethylamine [1630]	651
Dimethyltetrahydrobenzene [1140]	431	Dioxycampholenic acid [1340]	579
Dimethyltetratolylhexahydrotetra- zine [1930] ...	761	Dioxycampholenolactone [1340]	579
Dimethyltoluidine [1630] ...	643	Dioxycarboxyphenylacetic acid [1330]	566
Dimethylthioquinanthrene [1940]	770	Dioxycarboxyphenylglyoxylic acid [1330]	567
Dimethyltolimidazole [1930] ...	744	Dioxychromone [1910] ...	710
Dimethyltolenediamine [1630]	654	Dioxychromone carboxylic acid [1910]	713
Dimorpholyltetrazole [1940] ...	766	Dioxycopyrine [1930] ...	748
Dinaphthapyranol [1910] ...	706	Dioxycopyrine carboxylic acid [1930]	749
Dinaphthazthione [1940] ...	769	Dioxycoumaric acid [1910] ...	712
Dinaphthazthionium compounds [1940]	770	Dioxycoumarilic acid [1910] ...	710
Dinaphthaxanthone [1910] ...	704	Dioxycoumarin [1910] ...	613
Dinaphthaxanthoxonium sulphate [1910]	704	Dioxydesoxybenzoin [1530] ...	658
Dinaphthaxanthidrol [1910] ...	706	Dioxydiaminodiphenyl [1630] ...	747
Dinaphthylcarbonyl bromide [1130]	428	Dioxydiaminopyrimidine [1930]	466
Dinaphthylcarbonylnaphthylthio- urea [1310] ...	499	Dioxydibenzyl [1230] ...	468
Dinaphthylcarbonylphenylthiourea [1310]	499	Dioxydibenzylmesitylene [1230]	601
Dinaphthylcarbonylthiocarbimide [1310]	504	Dioxydihydromethylheptenone [1520]	749
Dinaphthylene glycol [1910] ...	706	Dioxydimethylethylpyrimidine [1930]	757
Dinaphthylformamidine [1610]	630	Dioxydimethyltriazine dihydride [1930]	467
Dinaphthylindoxyllic acid anhy- dride [1930] ...	754	Dioxydiphenylacetylene [1230]	466
Dinaphthylmethane [1130] ...	428	Dioxydiphenylmethane [1230] ...	713
Dinaphthylmethylenediamine [1630]	648	Dioxyfluorescein [1910] ...	625
Dinitrodiphenylcarbonylbisuret [1310]	501	Dioxyhydrindone [1540] ...	471
Dinitrostilbene disulphonic acid [1330]	566	Dioxyhydrobenzoin [1230] ...	711
Dioxyacetone [1810] ...	690	Dioxymethylcoumarin [1910] ...	748
Dioxyaminoanthraquinone [1530]	613	Dioxymethylpyrimidine [1930]	747
Dioxyanthranol [1230] ...	470	Dioxymethyltriazine dihydride [1930]	466
Dioxyanthraquinone [1530] ...	614	Dioxynaphthalene [1230] ...	611
Dioxybenzene sulphonie acid [1330]	563	Dioxyphenacetylacetophenone [1530]	467
Dioxybenzeneazobenzophthol [1720]	679	Dioxyphenanthrene [1230] ...	562
Dioxybenzil [1530] ...	614	Dioxyphenanthrene carboxylic acid [1330] ...	651
Dioxybenzil osazone [1630] ...	661	Dioxyphenanthrylamine [1630]	751
Dioxybenzoic acid [1330] ...	558	Dioxyphenylacetic aldehyde [1430]	594
Dioxybenzoic aldehyde [1430]	593	Dioxyphenylcinnamic acid [1330]	558
Dioxybenzopyrone [1910] ...	710	Dioxyphenylpropionic acid [1330]	566
Dioxybenzoylpropionic acid [1330]	564	Dioxyphthalic acid [1330] ...	469
Dioxybenzoylpyruvic acid [1330]	566	Dioxyhydroanthranol [1230]	736
Dioxybenzylamine [1630] ...	651	Dioxyquinaldine [1930] ...	466
Dioxybenzylethylamine [1630]	651	Dioxystilbene [1230] ...	
Dioxybenzylideneamine [1630]	651		
Dioxybenzylideneaminobenzene- azobenzene [1720] ...	680		

Dioxytariric acid [1310] ..	521	Diphenylformamidine [1610] ..	630
Dioxytolane [1230] ..	467	Diphenylglycolide [1910] ...	711
Dioxytoluic acid [1330] ..	558	Diphenylhexane [1130] ...	425
Dioxytriphenylmethane [1230] ..	467	Diphenylhexatriene carboxylic acid [1330] ...	549
Dioxyvinylphenanthrene [1230] ..	467	Diphenylhexylene [1130] ...	426
Diphenanthrylene azotide [1930] ..	746	Diphenylhydrazine [1630] ...	663
Diphenol [1230] ...	466	Diphenylhydrazine carboxylic aldehyde [1630] ...	663
Diphenyl [1130] ...	424	Diphenyl [1630] ...	657
Diphenylacetic aldehyde [1130] ..	591	Diphenyliodonium compounds [2000] ..	773
Diphenylacetone [1530] ...	606	Diphenylitaconic acid [1330] ...	562
Diphenylacetylmethylpyrrole [1930] ..	741	Diphenyl ketone [1530] ...	606
Diphenylamine [1630] ...	640	Diphenylmethane [1130] ...	421
Diphenylamylcarbinol [1230] ..	460	Diphenylmethane dicarboxylic acid [1330] ...	562
Diphenylamylcarbinol [1230] ..	468	Diphenylmethenylxyamidine [1610] ..	630
Diphenylazophenylmethylaminoacetic acid [1720] ...	680	Diphenylmethylcarbinol [1230] ..	460
Diphenylarsenic sulphide [2000] ..	771	Diphenylmethylene diamine [1603] ..	640
Diphenylarsine [2000] ...	771	Diphenylmethylene dibenzyl disulphide [1330] ...	570
Diphenylazophenylaminoacetic acid [1720] ...	680	Diphenylmethylene diethyl disulphide [1330] ...	568
Diphenylbenzylimidoxanthide [1310] ..	492	Diphenylmethylglyoxaline [1930] ..	745
Diphenylbornylimidoxanthide [1310] ..	492	Diphenylmenthylimidoxanthide [1310] ..	492
Diphenylbutane [1130] ...	425	Diphenylmethylpyrrole carboxylic acid [1930] ...	742
Diphenylbutane-on [1530] ...	607	Diphenylmethyltetrahydroquinoline [1930] ...	730
Diphenylbutylene [1130] ...	426	Diphenylmethyltetrahydroquinoline [1930] ...	747
Diphenylcarbamic acid furfuryl carbinyl ester [1910] ...	709	Diphenylloxamic acid [1310] ...	516
Diphenylcarbinol [1230] ...	460	Diphenyl oxide [1230] ...	450
Diphenylcyclooctadiene [1140] ..	433	Diphenyloxyformamidine [1610] ..	630
Diphenyldiaminomaleonic acid [1310] ..	518	Diphenylpentane-on [1530] ...	607
Diphenyldiethyldithiodicarbonyl disulphide [1310] ...	495	Diphenylpropane [1130] ...	425
Diphenyldihydrazine [1630] ...	667	Diphenylpropane-on [1530] ...	607
Diphenyl diketone [1530] ...	610	Diphenylpropargyl alcohol [1230] ..	461
Diphenyldimethyldithiodicarbonyl disulphide [1310] ...	495	Diphenylpropenone [1530] ...	607
Diphenyldithiobenzylethane-on [1530] ..	610	Diphenylpropylcarbinol [1230] ..	460
Diphenyldithiophenylethane-on [1530] ..	610	Diphenylpropylene [1130] ...	425
Diphenyldivinylcyclobutane dicarboxylic acid [1340] ...	579	Diphenylpyrhyridene [1930] ..	729
Diphenylenedileucauramine [1630] ..	666	Diphenylpyrrolidone dicarboxylic acid [1930] ...	741
Diphenylethane [1130] ...	425	Diphenylquinoxaline sulphonic acid [1930] ...	755
Diphenylethylcarbinol [1230] ...	460	Diphenyltetrazole [1930] ...	760
Diphenylethylene [1130] ...	425	Diphenyltetrene dicarboxylic acid [1340] ...	578
Diphenyl ethylene diketone [1530] ..	611	Diphenyltetrene dicarboxylic imide [1930] ...	741
Diphenylethylene disulphonic acid [1330] ..	556	Diphenyltolylarsine [2000] ...	771
Diphenylethylene sulphonic acid [1330] ..	552	Diphenyltolylguanidine [1310] ..	500
Diphenylethylidenediamine [629, 640] ..	640	Diphenyltriazole [1930] ...	756
Diphenylethylimidoxanthide [1310] ..	492	Diphenyltriazole carboxylic acid [1930] ..	759

Diphenylurea [1310] ...	498	Ditrimethylenedipiperidylum	
Diphthalimidosulphonat [1660]	672	bromide [1930] ...	746
Dipiperidylethane [1930] ...	745	Dixylformamidine [1610] ...	630
Dipropionylorthonitric acid [1310]	488	Dixylmethylenediamine [1630]	645
Dipropyl alcohol [1210] ...	441	Dixylmethylenehydroxylamine	
Dipropylaminobenzeneazobenzene		[1630]	653
sulphonic acid [1720] ...	680	Dodecoic acid [1310] ...	492
Dipropylthiodicarbonyl disul-		Drugs [6500] ...	838
phide [1310] ...	495	Dulcitol [1210] ...	445
Dipropylmalonamide [1310] ...	522	Durylene glycol [1230] ...	465
Dipseudocuminol phenylarsine		Dyeing [5000] ...	787
[2000]	772	Dyestuffs [5020] ...	789
Dipseudocumylformamidine		Earths, rare [0100] ...	338
[1610]	630	Ecgonine [3010] ...	780
Dipyridylphenylenediamine [1930]	760	Economics [0060] ...	333
Dipyridyl phenyltrimethylene		Edestin [4010] ...	786
diketone [1930] ...	751	Eicosanediol [1210] ...	443
Dipyridylurea [1930] ...	762	Elæostearic acid [1320] ...	534
Dipyrimidyethylene diamine		Electric furnace operations	
[1930]	763	[7200]	911
Dipyrimidyglyoxime peroxide		Electrocapillary properties [7250]	922
[1940]	766	Electro-chemical operations	
Dispersion of light [7300] ...	927	[0930]	404
Dissociation ...	905, 921	Electrolysis ...	799, 915
Distillation ...	404, 799	Electrolytic analysis [6000] ...	806
Disuberyl [1140] ...	432	Electrolytic oxidation [5500] ...	800
Disuberyl glycol [1240] ...	474	Electrolytic reduction [5500] ...	801
Disulphidobisdiphenyltriazole		Elements, Chemistry of [0100]	335
[1930]	760	Ellagic acid [1330] ...	568
Disulphobenzoic acid [1330] ...	567	Emulsin [8010] ...	941
Disulphonaphthalene azoxy-		Enamel [6500] ...	871
naphthalene disulphonic acid		Energetics [7000] ...	876
[1720]	683	Ennanetriol [1210] ...	444
Dithienylurea [1920] ...	716	Enninyl alcohol [1220] ...	446
Dithioamylstilbene [1230] ...	467	Ennoic aldehyde [1410] ...	586
Dithioamyltetrahydrodibenzylid-		Ennyl alcohol [1210] ...	441
eneacetoneamylmercaptol [1230]	471	Enzymes [8010] ...	940
Dithiobenzylstilbene [1230] ...	467	Equilibrium ...	881, 886
Dithiocarbamic acid [1310] ...	493	Erythrite [1210] ...	444
Dithiocarbonic acid [1310] ...	492	Erythritol [1210] ...	444
Dithionic acid [0660] ...	387	Ethane [1110] ...	410
Dithiophenedicarboxylic acid		Ethane tricarboxylic acid [1310]	529
hydrazine [1920] ...	716	Ethanolamine [1610] ...	628
Dithiophenyl stilbene [1230] ...	467	Ethanoethylenediamine [1610]	630
Dithiopyridine carboxylic acid		Ethanolnitramine [1610] ...	629
[1930]	742	Ethanoltrimethylammonium hy-	
Dithymolylamine [1630] ...	650	droxide [1610] ...	629
Ditolylcarbamybiuret [1310] ...	501	Ethers [1200] ...	437
Ditolylidihydrazine [1630] ...	667	Ethoxybutyronitrile [1310] ...	507
Ditolyl disulphide [1230] ...	454	Ethoxyphenylsuccinamic acid	
Ditolylguanidine [1630] ...	666	[1310]	518
Ditolylhydrazine [1630] ...	664	Ethoxypyrotartramic acid [1310]	519
Ditolylindoxyllic acid anhydride		Ethyl alcohol ...	439, 811, 827
[1930]	754	Ethylallyltetrahydroquinolinium	
Ditolyliodonium compounds		iodide [1930] ...	729
[2000]	773	Ethylamine [1610] ...	628
Ditolylmethylenediamine [1630]	643	Ethylaminoacetic acid [1310] ...	487
Ditolylmethylenehydroxylamine		Ethylaminophenylaphthacridine	
[1630]	652	[1930]	730
Ditolylpyrazine [1930] ...	746	Ethylamylpyrazolone [1930] ...	750

Ethylaniline [1630]	640	Ethyltoluene [1130]	420
Ethylbenzene [1130]	419	Ethylvinylbenzene [1130] ...	422
Ethylbiuret [1310]	501	Eugenol alcohol [1230]...	469
Ethyl bromide [1110]	410	Excoecarin [5020]	793
Ethylbutyrylacetic acid [1310]	512	Excoecarone [1550]	625
Ethylcarboxyaconitic acid [1320]	538	Expansion, co-efficient of [7200]	912
Ethylcycloheptane [1140] ...	431	Explosion [7200]	903
Ethylene [1120]	413	Explosives [6500]	840
Ethyleneacetic acid [1340] ...	571	Faeces [6500]	863
Ethylenebismorpholine [1940]	766	Fat Hydrolysis [8010] ..	943
Ethylenebistetrahydroisoquino-		Fats	477, 830, 855
line [1930]	746	Fatty Oils [1300]	477
Ethylenebistetrahydroisoquino-		Fenchene [1140]	435
line iodoacetic ester [1930]...	755	Fenchone [1540]	620
Ethylene bromide [1110]	411	Fenchylxanthogenamide [1310]	493
Ethylenediamine [1610]	629	Fermentation [8020]	943
Ethylenediisoquinoline iodoacetic		Ferric chloride [0320]...	361
ester [1930]	755	Ferric sulphate [0320]	361
Ethyleneglycol [1210]	442	Ferrocyanides [6300]	823
Ethylenethiourea [1310]	498	Ferrous chloride [0320] ...	361
Ethylenetrimethylenedipiperidyl-		Ferrum [0320]	358
ium bromide [1930]	745	Flame [7200]	903
Ethylenexylylenedipiperidylum		Fluoran [1910]	709
bromide [1930]	746	Fluorene [1140]	439
Ethylfluorene [1140]	437	Fluorene carboxylic acid [1340]	574
Ethylgalactoside [1850]	698	Fluorene-oxalic acid [1340] ...	576
Ethylglyoxylic acid [1310] ...	511	Fluorenequinoline [1930] ...	729
Ethylhexoylacetic acid [1310]...	512	Fluorenonequinoline carboxylic	
Ethylhydroxyoxamide [1310] ...	516	acid [1930] ..	740
Ethylidene-diamine [1610]	629	Fluorenetetrahydroquinoline	
Ethylideneglutaric acid [1320]	537	[1930]	729
Ethylidenemethylpyrotartaric		Fluorescein [1910]	713
acid [1320]	537	Florescence [7300]	926
Ethylidenephnylhydrazone		Fluoride of iodine [0390] ...	367
[1630]	661	Fluoride of sulphur [0660] ...	384
Ethylidenephnylpyrotartaric		Fluorindine [5020]	797
acid [1330]	561	Fluorine	358, 809, 817
Ethyl iodide [1110]	411	Fodder [6500]	833
Ethylmalonanamic acid [1310] ...	520	Food [6500]	840
Ethylmalonic acid [1310]	520	Formamidine [1610]	630
Ethylmercaptohydrocotarnine		Formazylcarboxylic acid [1720]	682
[1930]	742	Formazylhydrogen [1720] ...	681
Ethylnapththylamine [1630] ...	647	Formazyl phenyl ketone [1720]	682
Ethyl nitrate [1210]	110	Formic acid [1310]	484
Ethylxyethylbenzene [1230] ...	457	Formic aldehyde... ..	584, 828
Ethylphenol [1230]	454	Formic orthaldehyde [1210] ...	442
Ethylphenylitaconic acid [1330]	561	Fructose [1810]... ..	692
Ethyl phenyloxydiazomalonate		Fruit [6500]	850
[1930]	752	Fuel	851, 902
Ethylpropylpyrazolone [1930]	749	Fumaric acid [1320]	535
Ethylpyridene carboxylic acid		Fumaric acid, mercury deriva-	
[1930]	733	tives [2000]	775
Ethylquinolone [1930]... ..	736	Fumaric aldehyde [1420] ...	587
Ethylsalicylic aldehyde [1130]	592	Furfuraldehyde [6300]...	828
Ethylsorbic acid [1320]	534	Furfurane [1910]	703
Ethylsuberane [1140]	131	Furfurylacetic aldehyde [1910]	705
Ethyltetrahydroquinoline car-		Furfurylcarbinol [1910] ...	704
boxylic acid [1930]	737	Furfurylcarbinylmethylamine	
Ethyltetrahydroquinolinium		[1910]	704
iodide [1930]... ..	740		

Furfurylidene-nitromethane		Helium [0370] ...	364
[1910] 703		Heptacenediol [1210] ...	443
Furfuryloctinyl alcohol [1910] 706		Heptamethylene [1140] ...	430
Furfuryloctinylcarbinol [1910] 706		Heptanediol [1210] ...	443
Furfurylphenylpropargyl alcohol [1910] 706		Heptenoic acid [1320] ...	533
Furnace operations [0930] ...	406	Heptic acid [1310] ...	491
Fusion [7200] ...	908	Heptic aldehyde [1410] ...	586
Galactamine [1610] ...	629	Heptolactone [1910] ...	705
Galactonic acid [1310] ...	527	Hexahydrobenzoic acid [1340] ...	572
Galactose [1810] ...	692	Hexahydrotoluic acid [1340] ...	572
Galactoxazoline [1940] ...	765	Hexahydrotolylenediamine [1640] ...	670
Galaheptosaminic acid [1310] ...	530	Hexahydroxylylenediamine [1640] ...	670
Gas analysis [6400] ...	831	Hexamethylacridine [1930] ...	729
Gelatin [4010] ...	785	Hexamethylene [1140] ...	430
Gentianose [1830] ...	694	Hexamethylindigotin [1930] ...	755
Gentiobiose [1820] ...	693	Hexane [1110] ...	412
Germanium [0350] ...	362	Hexane tricarboxylic acid [1310] ...	529
Glass ...	390, 871	Hexaoxydiphenyl [1230] ...	472
Glucamine [1610] ...	629	Hexaphenylethane [1130] ...	428
Glucioheptonic acid [1310] ...	531	Hexinene [1120] ...	415
Glucosamine [1810] ...	692	Hexoic acid [1310] ...	490
Glucosamine [1810] ...	691	Hexoic aldehyde [1410] ...	586
Glucosamines [6150] ...	812	Hexotetrose [1830] ...	695
Glucosaccharic acid [1310] ...	528	Hexotriose [1830] ...	694
Glucosaminic acid [1310] ...	528	Hexoylacetic acid [1310] ...	512
Glucose [1810] ...	691	Hexoylacetacetic acid [1310] ...	523
Glucosides [1850] ...	697	Hexoylacetone [1510] ...	599
Glucosone [1810] ...	692	Hexyl alcohol [1210] ...	441
Glucuronic acid [1310] ...	530	Hexylene dioxide [1910] ...	705
Glucuron-semicarbazone [1310] ...	500	Hippuric acid ...	486, 826
Glue [6500] ...	871	Hippuric azide [1310] ...	486
Glutaconic acid [1320] ...	536	History [0010] ...	321
Glutaconimide [1660] ...	671	Homocarvomenthene [1140] ...	432
Glutamic acid [1310] ...	519	Homomaleic acid [1350] ...	582
Glutaric acid [1310] ...	519	Homomenthene [1140] ...	432
Glutarimide [1660] ...	672	Homopilomalic acid [1350] ...	581
Glycerin ...	444, 827	Homopiperonylaldoxime [1430] ...	594
Glycerine ...	444, 827	Homosalicylic aldehyde [1430] ...	592
Glycerol ...	444, 827	Homoveratrole [1230] ...	463
Glycocine [1310] ...	485	Homoterpene [1140] ...	435
Glycoll [1310] ...	485	Honey [6500] ...	850
Glycogen ...	696, 829	Hops [6500] ...	842
Glycollic acid [1310] ...	505	Horn [4010] ...	785
Glycylglycine ethyl ester [1310] ...	486	Hydantoic acid [1310] ...	501
Glyoxal dicarboxylic acid [1310] ...	530	Hydantoin [1930] ...	747
Glyoxime dixyl ether [1630] ...	653	Hydrargyrum [0380] ...	361
Glyoxylic acid [1310] ...	508	Hydrazides [1300] ...	480
Gold ...	344, 815	Hydrazine [0490] ...	374
Guaiacol [1230] ...	462	Hydrazines [1630] ...	659
Guaiacol sulphonic acid [1330] ...	563	Hydrazino-benzene sulphonic acid [1330] ...	550
Guaiacyl oxalate [1310] ...	515	Hydrazinobenzoic acid [1330] ...	544
Guaiacyl succinate [1310] ...	518	Hydrazobenzene [1630] ...	663
Guanidine ...	500, 830	Hydrindamine [1610] ...	669
Gums [1840] ...	696	Hydroanthranol [1230] ...	460
Haematomin [1250] ...	475	Hydrobenzoin [1230] ...	466
Haematoxilin [5020] ...	794	Hydrocarbons ...	408, 810
Haematoxilic acid [1350] ...	583	Hydrocarboystyryl-acetic acid [1930] ...	736
Halogens [0250] ...	353		
Heating [7200] ...	902		

Hydrochloric acid ...	353, 823	Iodine chloride [0390] ...	367
Hydrocinnamyleneamine [1630]	646	Iodine fluoride [0390] ...	367
Hydrocinnamyleneethylamine [1630]	646	Iodine organic compounds [2000]	773
Hydrocinnamylene-methylamine [1630]	646	Iodoantimonide of mercury [0380]	366
Hydrocotarnine carbonamide [1930]	737	Iodobenzene sulphinic acid [1330]	549
Hydrocyanic acid [1310]	484, 822	Iodopropionic acid [1310]	488
Hydroferrocyanic acid [1310]	481	Ionic theory [7250]	915
Hydrofluoric acid [6300]	823	Ionic velocity [7250]	922
Hydrogen [0360]	362	Ions, migration of [7250]	922
Hydrogen dioxide [0360]	363	Ipecacuanha ...	782, 839
Hydrogen peroxide [6300]	823	Iridium [0410]	367
Hydrogen sulphide [0660]	385	Iron ...	358, 817, 865
Hydrolysis [5500]	799	Iron compounds [2000]	773
Hydroquinizarol [1230]	469	Iron nitride [0320]	361
Hydroquinone [1230]	463	Iron silicide ...	362, 390
Hydroxycamphene [1240]	474	Isatin [1930]	732
Hydroxylamine ...	374, 830	Isoamylthiocarbamic acid [1310]	495
Hydroxylamine derivatives 626-8,	652	Isobutane sulphonic acid [1310]	513
Hydroxylaminoanthraquinone sul- phonic acid [1530]	612	Isobutylamine [1610]	628
Hydroxyloquinone [1530]	608	Isobutylbenzene [1130]	420
Hydroxyoxamide [1310]	516	Isobutylene [1120]	413
Hyoscyamine [3010]	780	Isobutylidene-acetone [1520]	600
Hypochlorites [0250]	353	Isobutylpyrazolone [1930]	748
Hypochlorous acid [0250]	353	Isobutylpyruvic acid [1310]	511
Hypiodous acid [0390]	367	Isobutyric acid [1310]	489
Hyposulphites [0660]	387	Isobutyryldimethylcyclopentanone [1540]	623
Hystazarin [1530]	614	Isocamphoronic acid [1310]	529
Imides [1660]	671	Isocorybulbine [3010]	779
Imido-ethers [1660]	671	Isoeugenol [1230]	465
Imidosulphite of ammonium [0490]	373	Isofenchyl alcohol [1240]	474
Imidoxanthides [1310]	492	Isohexylene [1120]	413
Imidoxylopseudoquinol [1530]	608	Isohydrochelidonic acid [1350]	581
Imino-carbonic acid [1310]	496	Isomerism, physical [7000]	875
Iminodithiocarbonic acid [1310]	496	Isopentane sulphonic acid [1310]	513
Iminomethylene ethylidene disul- phide [1920]	715	Isopilocarpic acid [1350]	581
Iminomethylene phenylethylene disulphide [1920]	715	Isopropylbenzene [1130]	420
Iminophenylthiodiazoline [1940]	768	Isopropylidihydroresorcylic acid [1340]	578
Iminothiocarbonic acid [1310]	496	Isopropylheptane-on acid [1310]	512
Immunity [8050]	948	Isopropyllevulinic acid [1310]	512
Indene [1140]	436	Isopropylpyrantin [1930]	739
Indigo ...	753, 794, 831	Isopropylquinaldylstilbazole [1930]	730
Indigo sulphonic acids [1930]	751	Isopropylquinone [1530]	609
Indirubin [5020]	795	Isopropylsuccinic acid [1310]	521
Indone-acetic acid [1340]	576	Isopropyltrimethylene dicarboxy- lic acid [1340]	577
Indophenazine [1930]	756	Isoptyromucic acid [1910]	707
Indoxyl [1930]	733	Isoquinopyridine [1930]	745
Indoxylic acid [1930]	735	Isosaccharic acid [1310]	528
Institutions [0060]	333	Isoserine [1310]	506
Invertase [8010]	941	Isosuccinic acid [1310]	519
Invert sugar [1810]	692	Isovaleric acid [1310]	490
Iodides [6150]	810	Isovalerylacetic acid [1310]	512
Iodine ...	366, 817, 823, 889	Isovalerylacetone [1510]	598
		Isovaleryldiantipyryne [1930]	762

Itaconic acid [1320]	536	Lutidostyryl carboxylic acid	
Itaconic acid, mercury derivatives		[1930]	733
[2000]	775	Lysatinine [1310]	491
Jacarandin [5020]	795	Lysine [1310]	491
Kairoline [1930]	727	Magnesium	370, 809
Kalium [0420]	367	Magnesium chloride [0460] ...	370
Kampherol [5020]	795	Magnesium compounds [2000]...	773
Kauri resin [1860]	700	Magnesium sulphate [0460] ...	370
Ketocampholenic acid [1340] ...	575	Magnetic properties [7250] ...	925
Ketodihydroquinazoline [1930] ...	748	Magnetic rotation [7300] ...	930
Ketomethylpentane carboxylic		Malamic acid [1310]	524
acid [1310]	511	Maleic acid [1320]	535
Ketones	594, 811	Maleic acid, mercury derivatives	
Ketonic acids [1300]	480	[2000]	775
Ketopentamethylpyrrole tetrahy-		Malic acid [1310]	524
dride [1930]	734	Malonamic acid [1310]	517
Ketophenmorpholine acetic car-		Malonamide [1310]	517
boxylic acid [1940]	766	Malonic acid [1310]	516
Ketostearic acid [1310]	513	Malonic acid, mercury deriva-	
Ketotariric acid [1310]	513	tives [2000]	775
Ketothiophenylthiazole dihydride		Malonitrile [1310]	517
[1940]	769	Malt [6500]	842
Laboratory procedure [0910] ...	397	Maltase [8010]	942
Lactate of mercury [0380]	366	Maltose [1820]	693
Lactic acid [1310]	505, 826	Maltosone [1820]	693
Lactose [1820]	693	Mancopalenic acid [1350] ...	580
Lævulose [1810]	692	Mancopalolic acid [1350] ...	580
Lanthanum	369, 861, 889	Mandelic acid [1330]	554
Lanthanum chloride [0440]	369	Manganese	370, 818
Lanthanum hydride [0440]	369	Manganese aluminate [0470] ...	371
Lard [6500]	851	Manganese carbide [0470] ...	371
Latent heat [7200]	910	Manganese chloride [0470] ...	371
Laudanine [3010]	780	Manganese sulphate [0470] ...	371
Laudanosine [3010]	780	Manneotetrose [1830]	695
Lauric acid [1310]	492	Manninotronic acid [1310] ...	531
Lauroic acid [1340]	575	Mannitol	445, 827
Lead	381, 810, 819	Mannotriose [1830]	694
Lead chloride [0580]	381	Manure [6500]	834
Lead sulphide [0580]	382	Matico ether [1250]	475
Lecture experiments [0920] ...	403	Maticoic acid [1350]	582
Lectures [0040]	331	Maticoic aldehyde [1430] ...	594
Leucauramine [1630]	665	Matter [7000]	876
Leucauramines [5020]	798	Meat [6500]	851
Leucine [1310]	490	Meconic acid [1910]	714
Levan [1840]	696	Meconine [1330]	564
Lime [0220]	350	Meconinic acid [1330]	564
Lipase [8010]	943	Melibiose [1820]	693
Liquefaction of gases [7200] ...	911	Melibiosone [1820]	693
Liquefied gases [0930]	406	Melting points [7200]	909
Lithium	369, 823	Menthane carboxylic acid	
Lithium silicide	370, 390	[1340]	572
Lithopone [6500]	871	Menthol [1240]	473
Low temperatures [0930]	406	Mentholacetic acid [1340] ...	574
Lupanine [3010]	780	Menthone [1540]	618
Lupinine [3010]	780	Menthyl acetoacetate [1310] ...	510
Lupininic acid [3010]	780	Menthylcamphoric acid [1340] ...	577
Luteolin [5020]	795	Menthyl formylphenylacetate	
Lutidone [1930]	732	[1330]	555
Lutidostyryl [1930]	732	Menthylthiocarbimide [1310] ...	505
		Menthylxanthogenamide [1310] ...	493

Mercurammonium salts [0380]	365	Methylauramine [1630]	666
Mercury	364, 817	Methylazimidol carboxylic acid [1930]	757
Mercury ammonium salts [0490]	374	Methylbenzenylaminothioxylene [1940]	770
Mercury bromides [0380]	365	Methylbenzimidazole [1930]	743
Mercury chlorides [0380]	365	Methylbenzoylpyrazole 5-carboxylic acid [1930]	751
Mercury cineol salts [2000]	775	Methylbenzoylthiodiazole [1940]	769
Mercury iodides [0380]	366	Methylbenzylazide ...	666, 688
Mercury nitrates [0380]	366	Methylbenzylidenhydrazine [1630]	664
Mercury organic compounds [2000]	774	Methyl butenyl ethylidene diketone [1510]	599
Mercury phenol [2000]	774	Methyl butenyl methylene diketone [1510]	599
Mercury terpin iodide [2000]	775	Methylbutylbenzene [1130]	420
Merimine [1930]	743	Methyl butyl ketone [1510]	596
Mesaconic acid [1320]	536	Methylbutyrylacetone [1510]	598
Mesaconic acid, mercury derivatives [2000]	775	Methylcamphocarboxylic acid [1340]	576
Mesityl methyl ketone [1530]	605	Methylcarboxyaconitic acid [1320]	538
Mesityl pentadecyl ketone [1530]	605	Methyl chloride [1110]	410
Mesoxalic acid [1310]	525	Methylconiine [3010]	779
Mesoxalic semi-aldehyde [1410]	586	Methylcoumaranone [1910]	705
Mesoxalylguanidine [1930]	757	Methylcyanobenzylaniline [1630]	644
Metabolism, animal [8040]	946	Methylcyclobutane dicarboxylic acid [1340]	577
Metabolism, vegetable [8030]	945	Methylcyclohexanol [1240]	473
Metallic salts [0100]	337	Methylcyclohexanolone [1540]	622
Metals [0100]	336	Methylcyclohexanone [1540]	617
Metasaccharopentose [1810]	691	Methylcyclohexanose [1540]	622
Methane [1110]	410	Methylcyclohexene [1140]	431
Methenylamine [1610]	630	Methylcyclohexenylacetic acid [1340]	573
Methenylamidine [1610]	630	Methylcyclohexose [1810]	692
Methoxyacetoxypheanthraquinone [1530]	615	Methylcyclohexylthiocarbimide [1310]	504
Methoxyanilidopyridine [1930]	730	Methylcyclopentane [1140]	430
Methoxycaffeine [1930]	762	Methylcyclopentane carboxylic acid [1340]	572
Methoxycarboxyphenoxy-lactic acid [1310]	507	Methylcyclopentanol [1240]	472
Methoxymethylcoumarone [1910]	705	Methylcyclopentene [1140]	431
Methoxymethylsalicylic acid [1330]	558	Methylcyclopentylene-acetic acid [1340]	573
Methoxynitrostyrene [1230]	458	Methyldiacetylpyrazole [1930]	749
Methoxy-oxyphenanthrene carboxylic acid [1330]	562	Methyldiethylbetaine [1940]	764
Methoxyphenoxyfumaric acid [1320]	537	Methyldithioureacridine [1930]	728
Methylacetoquinoxaline [1930]	750	Methyldiketohexamethylene [1540]	622
Methylacetylacetone [1510]	598	Methyldiphenylpyrrole carboxylic acid [1930]	741
Methylacetylglyoxime [1510]	600	Methyldiphenylsulphoneheptanone [1510]	599
Methylacetylpyrazole carboxylic acid [1930]	748	Methyldithiocarbamic acid [1310]	494
Methylacetylpyrazoline dicarboxylic acid [1930]	750	Methyldithiourethane [1310]	493
Methylacetylthiodiazole [1940]	769	Methylenebisaminobenzoic acid [1330]	543
Methyladipic acid [1310]	521		
Methyl alcohol ... 439, 811, 827,	846		
Methylallyltetrahydroquinolinium iodide [1930]	728		
Methylamine [1610]	627		
Methylaminobenzoic acid [1330]	543		
Methylaniline [1630]	639		
Methylarsinic acid [2000]	771		
Methylation [5500]	800		

Methylenebishydrazotoluene [1630]	668	Methyl isoamyl diketone [1510]	599
Methylenediamine [1610] ...	629	Methylisoamylglycollic acid [1310]	508
Methylene dimethyl diketone [1510]	597	Methyl isobutyl methylene diketone [1510] ...	598
Methylenedimethylsuccinic acid [1320]	537	Methylisopropyladipic acid [1310]	522
Methylenedinaphthyl diamine [1630]	648	Methylitamic acid [1310] ...	524
Methylene dipropyl diketone [1510]	599	Methylketocyclopentane [1540]	617
Methylene glycol [1210] ...	442	Methylketodihydrobenzene [1540]	620
Methyleneiminobenzyldeneaniline [1930] ...	745	Methylmalonic acid [1310]...	519
Methylenemalonic acid [1320]...	536	Methylmalonamide [1310] ...	519
Methylene methyl amyl diketone [1510]	599	Methylmalonic acid [1310] ...	519
Methylene naphthylamine [1630]	648	Methylmethylenecyclopentane [1140]	431
Methyl ennyl ketone [1510] ...	596	Methylmorphimethine [3010] ...	781
Methylethylacetic acid [1310]...	490	Methylnaphthylamine [1630] ...	647
Methylethylacetic acid [1910]...	710	Methylnaphthylamine sulphonic acid [1630] ...	647
Methylethylcyclohexane [1140]	431	Methylnonylcarbinol [1210] ...	442
Methylethylcyclopentane [1140]	430	Methyl nonyl ketone [1510] ...	596
Methyl ethyl diketone [1510] ...	598	Methyloctinylcarbinol [1220] ...	446
Methylethylhexenone [1540] ...	618	Methylol-methyl-ethylpyridine [1930]	735
Methylethylitaconic acid [1320]	537	Methyloxanthranol [1530] ...	611
Methyl ethyl ketone [1510] ...	595	Methyloxychrysazin [1530] ...	614
Methylethyl naphthylamine [1630]	648	Methyloxypropazoline [1930] ...	757
Methylethylbenzene [1230] ...	457	Methyl oxyhexyl methylene diketone [1510] ...	599
Methylethylphenylhydantoin [1930]	751	Methyl oxyisopropyl ketone [1510]	596
Methylethylpropionic acid [1310]	491	Methyloxyphenylsuccinimide [1930]	737
Methylethylpyrazolone [1930]...	747	Methyloxypropylbenzene [1230]	457
Methylethyltoluidine [1630] ...	643	Methylpentanone dicarboxylic acid [1310] ...	527
Methylethyluracil [1930] ...	748	Methylphenoxazine [1940] ...	767
Methylfluorene [1140] ...	436	Methylphenylhydronaphthacridine [1930]	730
Methylfurfurane [1910] ...	704	Methylphenylketoquinazoline [1930]	753
Methylfurfurane acetcarboxylic acid [1910] ...	711	Methylphenylnaphthacridine [1930]	730
Methyl-glucoside [1850] ...	698	Methylphenylpyrimidine [1930]	744
Methylglyceric aldehyde [1410]	586	Methylphenylstilbazole [1930]...	730
Methylglycerine aldehyde [1810]	690	Methylphenylstilbazoline [1930]	730
Methylglycerinaldehydeacetal [1210]	444	Methylpiperidine dicarboxylic acid [1930] ...	734
Methylglyoxaline [1930] ...	744	Methylpiperidinium iodide ethyl acetate [1930] ...	736
Methylheptenone [1520] ...	601	Methylpotassium azotate [1730]	684
Methylheptylcarbinol [1220]...	446	Methylpropenylbenzene [1130]...	422
Methylheptylcarbinol [1210]	441	Methylpropionylacetophenone [1530]	609
Methyl heptyl ketone [1510] ...	596	Methyl propyl ethylidene diketone [1510]	598
Methyl hexenyl ethylidene diketone [1520] ...	601	Methylpropylisooxazole [1910]	765
Methyl hexenyl ketone [1520]...	601	Methyl propyl ketone [1510] ...	596
Methylhexylisooxazole [1940]...	766	Methylpropylpyrazole [1930] ...	743
Methyl hexyl methylene diketone [1510]	599		
Methylhexylpyruvic acid [1310]	512		
Methylhydrindone [1540] ...	621		
Methyliminodithiocarbonic acid [1310]	497		
Methylindene [1140] ...	436		

Methylpropylpyrazole carboxylic acid [1930]	749	Molybdic acid [6300]	824
Methylpropylpyrazolone [1930]	748	Mordanting [5000]	787
Methylpyrazole dicarboxylic acid [1930]	748	Morphigenine [1630]	650
Methylpyridine [1930]	726	Morphine [3010]	780
Methylpyridine dicarboxylic acid [1930]	733	Morpholylhydrazine [1940]	764
Methylpyridine tricarboxylic acid [1930]	735	Mucobromic acid [1320]	535
Methylpyrimidine [1930]	743	Mucochloric acid [1320]	535
Methylpyrocatechol [1230]	463	Muconic acid [1320]	537
Methylpyrrole tricarboxylic acid [1930]	733	Musculamine [1610]	629, 671
Methylpyrrolidine dicarboxylic acid [1930]	732	Myrcene [1140]	435
Methylpyrrolidine tetracarboxylic acid [1930]	735	Myricetin [5020]	795
Methylpyruvic acid [1310]	510	Myricetrin [1850]	698
Methylquinaldylstilbazole [1930]	729	Myrticolorin [1850]	699
Methylquinol [1540]	623	Naphthacridine	729, 730
Methylquinoline [1930]	727	Naphthacridine disulphonic acid [1930]	742
Methylrubazonic acid [1930]	763	Naphthalene [1130]	423
Methylselenopyrine [1940]	768	Naphthaleneazonaphthol [1720]	677
Methylsorbic acid [1320]	534	Naphthaleneazoxynaphthalene [1720]	683
Methylstilbazole [1930]	728	Naphthalenediazoaminonaphthalene [1740]	688
Methylstilbazoline [1930]	729	Naphthalenediazoaminotetrahydronaphthalene [1740]	688
Methylstyrene [1130]	422	Naphthalene mercury acetate [2000]	774
Methyltetraabenzylsulphoneheptane [1330]	570	Naphthalene sulphonic acid [1330]	551
Methyltetrahydroquinoline [1930]	727	Naphthalenesulphonylaminoacetic acid [1310]	486
Methyltetrahydroquinoline carboxylic acid [1930]	737	Naphthalenesulphonylamino-hexoic acid [1310]	491
Methyltetraethiobenzylheptane [1230]	456	Naphthalenesulphonylaminopropionic acid [1310]	489
Methyltetronic acid [1310]	521	Naphtharonylacetic acid [1910]	711
Methyltetrose [1810]	690	Naphthochromone [1910]	706
Methylthebaol [1230]	470	Naphthochromone carboxylic acid [1910]	711
Methylthiopyrine [1940]	770	Naphthoic acid [1330]	548
Methyltriazole [1930]	756	Naphthol [1230]	459
Methyltriazole carboxylic acid [1930]	757	Naphthol sulphonic acid [1330]	557
Methyltriazole carboxylic acid [1930]	756	Naphthophenazthionium compounds [1940]	770
Methyltrimethylene [1140]	429	Naphthopyrone [1910]	706
Methyltriose [1810]	690	Naphthopyrone carboxylic acid [1910]	711
Methyluracil [1930]	747	Naphthostyrylacetic acid [1930]	738
Methyluracil carboxylic acid [1930]	747	Naphthostyrylphenylacetic acid [1930]	741
Methylvinylbenzene [1130]	422	Naphthoxyfumaric acid [1320]	537
Methylvinylcarbinol [1220]	446	Naphthoylacetic acid [1330]	556
Milk [6500]	841	Naphthylamine [1630]	646
Milk sugar [1820]	693	Naphthylaminobenzylamine [1630]	655
Molasses [6500]	846	Naphthylaminophenylacetoneitrile [1330]	546
Molecular volumes [7100]	890	Naphthylecyanamide [1310]	497
Molecular weights [7100]	890	Naphthylldiazoniumbenzenethiosulphonate [1740]	687
Molybdates [0180]	372		
Molybdenum	371, 818		

Naphthylhydrazophenylsulphone [1740]	686	Nitrosobenzene [1130]	...	418
Naphthylthiosemicarbazide [1330]	547	Nitrosobenzoic acid [1330]	...	542
Naphthylleucauramine [1630]	665	Nitrosodimethylaniline [1630]	...	640
Naphthylmethylaniline [1630]	647	Nitrosodiphenylurea [1310]	...	498
Naphthylenediamine [1630]	656	Nitrosoisoamylacetone [1510]	...	599
Naphthylenediamine sulphonic acid [1630]	656	Nitrosophenol [1230]	...	450
Naphthylethylaniline [1630]	647	Nitrosoresorcinol [1230]	...	463
Naphthylhydrazine [1630]	664	Nitrous acid	...	374, 824
Naphthylhydrazones [1810]	690	Nomenclature [0070]	...	334
Naphthyliminophenylacetoneitrile [1330]	547	Nonoic aldehyde [1410]	...	586
Naphthylleucauramine [1630]	665	Nonyl alcohol [1210]	...	441
Naphthylmethylaniline [1630]	648	Octane [1110]	...	412
Naphthylmethylethylamine [1630]	647, 648	Octanediol [1210]	...	443
Naphthylmethylglycollic acid [1330]	556	Octene-dion [1510]	...	599
Naphthyl oxalate [1310]	515	Octinoic aldehyde [1420]	...	587
Naphthyl succinate [1310]	518	Octinyl alcohol [1220]	...	446
Naphthylthiosemicarbazide [1310]	500	Octoic aldehyde [1410]	...	586
Nataloin	475, 700	Octyl alcohol [1210]	...	441
Natrium [0500]	375	Octylbutyrylactic acid [1310]	...	513
Neodymium [0520]	377	Octylene [1120]	...	414
Nickel	377, 809, 818	Oenanthal [1410]	...	586
Nickel carbonyl [0540]	377	Oils [6500]	...	855
Nickel sulphate [0540]	377	Olefines [1120]	...	413
Niobium [0510]	377	Oleic acid [1320]	...	533
Nitrates [0490]	375	Opianic acid [1330]	...	564
Nitration [5500]	800	Opium [6500]	...	839
Nitric acid	375, 824	Organic chemistry [1000]	...	407
Nitride of iron [0320]	361	Organometallic compounds [2000]	...	771
Nitrites [0490]	374	Ornithin [1310]	...	490
Nitroaminobenzoic aldehyde [1430]	589	Orthoform [1330]	...	554
Nitroaminoxymethylbenzylidenenitraniline [1630]	656	Osazones [1630]	...	661
Nitrobenzene sulphonic acid [1330]	549	Osmium [0560]	...	379
Nitrobenzoic acid [1330]	542	Osmosis [7150]	...	894
Nitrobenzylidenedivanillin [1430]	593	Osyritrin [1850]	...	699
Nitrocellulose [1840]	695	Oxalate of thallium [0790]	...	394
Nitrocyanostyrylphenyldimethylamine [1630]	648	Oxalic acid	...	514, 826
Nitrodimethylaminophenyleimmonitrile [1330]	549	Oxaloacetic acid [1310]	...	526
Nitrodiphenyloxamide [1310]	516	Oxalodihydroxamic acid [1610]	...	628
Nitrogen	372, 809, 818	Oxalomolybdates [0480]	...	372
Nitroglycerin [6150]	814	Oxamic acid [1310]	...	515
Nitromalic acid [1310]	524	Oxamide [1310]	...	516
Nitromethoxyanthracene [1230]	461	Oxidation	...	406, 800, 884
Nitrophenylacetic acid [1330]	544	Oxides of nitrogen [0490]	...	374
Nitrophenylallophanic acid [1310]	501	Oximidocyanovaleric acid [1310]	...	526
Nitrophenylbiuret [1310]	501	Oximidoketolactone [1910]	...	708
Nitrophenyldiazonitrophenylsulphone [1740]	686	Oxyacetaminophenazine [1930]	...	759
Nitrosoacetanilide [1630]	633	Oxyacetone [1510]	...	596
Nitrosoanthraquinone sulphonic acid [1530]	612	Oxyacetyltriazole [1930]	...	757
		Oxyamidines [1630]	...	659
		Oxyaminoacrylic acid [1310]	...	509
		Oxyaminoanthraquinone [1530]	...	613
		Oxyaminoanthraquinone sulphonic acid [1330]	...	565
		Oxyaminodiphenylamine [1630]	...	658
		Oxyaminoanthrene [1630]	...	650
		Oxyaminophenazine [1930]	...	751
		Oxyaminopropionic acid [1310]	...	506
		Oxyaminoquinoline [1930]	...	734
		Oxyaminovaleric acid [1310]	...	507

Oxyanthraquinone glucoside [1850]	699	Oxydimethylhydrosorbic acid [1320]	535
Oxyanthraquinone sulphonic acid [1330] ...	565	Oxydimethylnicotinic acid [1930]	733
Oxyazoxybenzene [1720] ...	682	Oxydimethylpyrazole [1930] ...	747
Oxybenzaldehyde-aniline [1430]	592	Oxydimethylpyridine [1930] ...	732
Oxybenzaldehydephenylhydrazone [1630] ...	661	Oxydimethylpyridine carboxylic acid [1930] ...	734
Oxybenzeneazobaphthol ...	676, 679	Oxydimethylpyrone [1910] ...	708
Oxybenzeneazoxindone [1940]	766	Oxydiphenylcarbinyll-camphor [1540]	624
Oxybenzenylphenylenediamine [1930]	752	Oxydiphenyldiazine [1930] ...	754
Oxybenzoic acid [1330] ...	552	Oxydiphenylpentenoic acid [1330]	557
Oxybenzoic aldehyde [1430] ...	591	Oxydiphenylpropylglyoxylic lactone [1330] ...	562
Oxybenzophenone [1530] ...	610	Oxydiphenyltriazine [1930] ...	759
Oxybenzoylformic acid [1330]	559	Oxydiphenyltriazole [1930] ...	753
Oxybenzyl alcohol [1230] ...	463	Oxydodecoic acid [1310] ...	508
Oxybenzylaminophenol [1630]	649	Oxyethylamine [1610] ...	628
Oxybenzylanisidine [1630] ...	649	Oxyethylbutyric acid [1310] ...	508
Oxybenzylbenzopyrone [1910]	709	Oxyethylcarbamic acid [1310] ...	493
Oxybenzylcamphor [1540] ...	621	Oxyethylhydrosorbic acid [1320]	535
Oxybenzylchromone [1910] ...	709	Oxyethylphenol [1230] ...	464
Oxybenzylidenecamphor [1540]	624	Oxyethylstilbazole [1930] ...	739
Oxybenzylidenehydrazine [1630]	664	Oxyflavone dyes [5020] ...	798
Oxybenzylideneindanone [1540]	624	Oxyfluorenone [1540] ...	624
Oxybenzylidenephennacetol [1530]	611	Oxyfumaric acid [1320] ...	537
Oxybenzylidenequinaldine [1930]	740	Oxygen ...	378, 818
Oxybenzylmethyleyclohexanol [1240]	474	Oxyglutaric acid [1310] ...	524
Oxybutylphenol [1230] ...	465	Oxyheptenoic acid [1320] ...	535
Oxybutyral [1210] ...	444	Oxyhexoic acid [1310] ...	508
Oxybutyric acid [1310] ...	507	Oxyhydroanthranol [1230] ...	467
Oxycamphor [1240] ...	474	Oxyhydrocotarnine [1930] ...	737
Oxycamphoric acid [1340] ...	579	Oxyhydrosorbic acid [1320] ...	535
Oxycaproic acid [1310] ...	508	Oxyindazole [1930] ...	748
Oxycaprylic acid [1310] ...	508	Oxyindone [1540] ...	623
Oxycarboxyethylpyruvic acid [1310]	529	Oxyisocarbostyryl [1930] ...	734
Oxychromone [1910] ...	708	Oxyisocarbostyrylphthaloylic acid [1930] ...	740
Oxychromone carboxylic acid [1910]	712	Oxyisopropylcamphor [1540] ...	623
Oxycinnamic acid [1330] ...	556	Oxyisopropylquinone [1530] ...	612
Oxycomenic acid [1910] ...	713	Oxyisoquinopyridine [1930] ...	751
Oxycopazoline [1930] ...	757	Oxymercuribenzoic acid [2000]	775
Oxycotarnine [1930] ...	737	Oxymercurisalicic acid [2000]	775
Oxycrotonic acid [1320] ...	534	Oxymethoxyaminophenylcinna-mic acid [1330] ...	562
Oxydase [8010] ...	940	Oxymethoxydiazophenylcinnamic acid [1330] ...	562
Oxydiaminophenanthrene [1630]	658	Oxymethylaminobenzoic acid [1330]	554
Oxydiethylaminobenzoic acid [1330]	554	Oxymethylaminoquinoline [1930]	734
Oxydiethylglutaric acid [1310]	525	Oxymethylanthraquinone [1530]	612
Oxydihydrocampholytic acid [1340]	574	Oxymethylazophenine [1630] ...	668
Oxydimethylaminoacetic acid [1310]	505	Oxymethylcyclopentylacetic acid [1340]	574
Oxydimethylbenzyl alcohol [1230]	464	Oxymethylenehippuric acid [1310]	509
Oxydimethylbutyric acid [1310]	508	Oxymethylerythrose [1810] ...	690
Oxydimethylglutaric acid [1310]	525	Oxymethylhydrosorbic acid [1320]	535
		Oxymethylisopropylidenecyclohexylacetic acid [1340] ...	575
		Oxymethylketoquinazoline [1930]	749

Oxymethylpropylbenzyl alcohol [1230]	465	Oxytetramethylpyrrole [1930]...	734
Oxymethylpyridine [1930] ...	731	Oxythioquinoline [1930] ...	742
Oxymethylpyridone carboxylic acid [1930] ...	731	Oxytoluic acid [1330] ...	554
Oxymethylquinoline [1930] ...	735	Oxytolylvaleric acid [1330] ...	555
Oxymethyluracil [1930] ...	747	Oxytrimethylacetic acid [1310]	507
Oxynaphthol [1230] ...	465	Oxytrimethylbenzyl alcohol [1230]	465
Oxynaphthylidinaphthaxanthone [1910]	707	Oxytrimethylsuccinic lactone [1910]	709
Oxynaphthylpropionic acid [1330]	556	Oxytriphenylcarbinol [1230] ...	468
Oxyoctenoic acid [1320] ...	535	Oxytriphenylmethane [1230] ...	461
Oxyoctoic acid [1310] ...	508	Oxyvaleric acid [1310]...	507
Oxyphenanthrene carboxylic acid [1330]	557	Ozone ...	379, 809
Oxyphenanthrylamine [1630]...	650	Ozonic acid [0550] ...	379
Oxyphenazine [1930] ...	751	Palladium [0590] ...	382
Oxyphenylacetic acid [1330] ...	554	Paraffin acids [1310] ...	480
Oxyphenylacetic aldehyde [1430]	592	Paraffin alcohols [1210] ...	437
Oxyphenylaminophenylacetoni- trile [1330] ...	545	Paraffins [1110] ...	409
Oxyphenylazotoluidine [1630]...	668	Parellic acid [1350] ...	583
Oxyphenylbutyric acid [1330]...	555	Patellaric acid [1350] ...	580
Oxyphenylbutyrolactone [1330]	558	Pathogenic changes [8050]	948
Oxyphenylcinnamic acid [1330]	557	Pedagogy [0050] ...	332
Oxyphenylcyanodimethylamino- benzylamine [1630]...	655	Pentabromooxyquinol [1530] ...	608
Oxyphenylethyl alcohol [1230]	464	Pentabromotoluoyketone [1530]	608
Oxyphenylethyl pyridyl ketone [1930]	738	Pentabromoxyleneol [1230] ...	454
Oxyphenylglyoxylic acid [1330]	559	Pentadecane [1110] ...	412
Oxyphenylketodihydrotriazine [1930]	758	Pentaerythritol [1210]...	444
Oxyphenylmethyltriazole [1930]	759	Pentamethyldiaminodiphenyl- methylenimine [1630] ...	666
Oxyphenylpropionic acid [1330]	555	Pentamethylenediamine [1610]	629
Oxyphenylpropionic aldehyde [1430]	593	Pentamethylenephenyldiamine [1610]	630
Oxyphenylsuccinimide [1930]...	736	Pentane [1110]...	411
Oxyphenyltolylamine [1630] ...	650	Pentanediol [1210] ...	443
Oxyphenyl tollyl ketone [1530]	610	Pentane tricarboxylic acid [1310]	529
Oxyphenyltolylnitrosamine sul- phonic acid ...	557, 650	Pentantriolone [1810] ...	691
Oxyphenyltriazole carboxylic acid [1930]	758	Pentaoxydiphenyl methylene di- ketone [1530] ...	615
Oxypiperonyldimethylpropionic acid [1330] ...	564	Pentaoxyheptonic acid [1310] ...	530
Oxypivalic acid [1310]...	507	Pentaoxypropylbenzene [1230]	471
Oxypropylphenol [1230] ...	464	Pentaphenyldiguanide [1310]...	501
Oxypropyl-phenyl-pyridine [1930]	739	Pentenoic acid [1320] ...	533
Oxypseudocumylaniline [1230]	455	Pentinene [1120] ...	415
Oxypseudocumylene glycol [1230]	469	Pentinoic acid [1320] ...	533
Oxypseudocumylphenol [1230]...	464	Pentosan ...	696, 828
Oxypyridine [1930] ...	730	Pentoses [6150]...	812
Oxypyrrolidine carboxylic acid [1930]	731	Pepper [6500] ...	851
Oxyquinaldine [1930] ...	735	Pepsin [8010] ...	943
Oxyquinoline [1930] ...	734	Perchloric acid [0250]...	353
Oxysalicylic acid [1330] ...	558	Periodic acid [0390] ...	367
Oxystilbazole [1930] ...	738	Periodicals [0020] ...	325
Oxystyrene [1230] ...	458	Periodic Law [7000] ...	875
		Permanganates [0470]...	371
		Permanganic acid [0470] ...	371
		Pertungstic acid [0840] ...	396
		Phase rule [7000] ...	881
		Phellandrene [1140] ...	435
		Phellandrene-diamine [1640] ...	671
		Phenacetin [6150] ...	814

Phenacylbenzyleyclopentanone [1540]	624	Phenylaminobenzenediazosulphonic acid [1740]	686
Phenacyldimethylisooxazole [1940]	765	Phenylaminobenzylacetoacetic acid [1330]	556
Phenacyldimethylpyrazole carboxylamide [1930]	753	Phenylaminobenzylamine [1630]	654
Phenacyl mercury chloride [2000]	775	Phenylaminobenzylmalonic acid [1330]	560
Phenanthraquinone [1530]	611	Phenylaminoethane tricarboxylic acid [1310]	529
Phenanthraquinone carboxylic acid [1530]	612	Phenylaminomalonic acid [1310]	517
Phenanthrene [1130]	426	Phenylaminomethyleneacetoacetic acid [1310]	513
Phenanthrene carboxylic acid [1330]	549	Phenylaminomethylketoquinazoline [1930]	749
Phenanthrene dibromide [1140]	439	Phenylaminomethylmalonic acid [1310]	519
Phenanthrene sulphonic acid [1330]	552	Phenylaminophenylacetoneitrile [1330]	545
Phenanthrol [1230]	460	Phenylaminopropionic acid [1310]	489
Phenanthrolquinone [1530]	613	Phenylaminopyrimidine carboxylic acid [1930]	750
Phenanthrylamine [1630]	648	Phenylaminopyrotartaric acid [1310]	519
Phenanthrylcarbamic ester [1630]	648	Phenylaminopyrotartarimide [1660]	672
Phenazone [1930]	745	Phenylaminotricarballylic acid [1310]	529
Phenazoxone [1940]	767	Phenylamylene [1130]	422
Phenazthione [1940]	769	Phenylamylenediamine [1630]	640
Phenazthionium compounds [1940]	770	Phenylanhydrobenzylidioxibenzopyranol [1910]	709
Phenethylthiohydantoic acid [1310]	502	Phenylanhydrobenzylloxibenzopyranol [1910]	707
Phenethylthiohydantoin [1940]	769	Phenylanhydrobenzylloxymethylbenzopyranol [1910]	707
Phenetidine [1230]	452	Phenylaniltriazonethiol [1930]	762
Phenoaminocycloheptane [1640]	669	Phenylauramine [1630]	666
Phenol [1230]	449	Phenylazoformaldoxime [1720]	678
Phenolazoxyphenol [1720]	683	Phenylazoisocetaldoxime [1940]	765
Phenolgalactoside [1850]	698	Phenylbenzimidioethyl ether [1660]	673
Phenolmaltoside [1850]	698	Phenylbenzoyloxybenzoxazole [1940]	767
Phenols [6300]	827	Phenylbenzoyltrimethylpyrazole [1930]	754
Phenol sulphonic acid [1330]	557	Phenylbenzylaminophenylacetoneitrile [1330]	546
Phenonaphthazthione [1940]	769	Phenylbenzylcyanamide [1310]	497
Phenoxazine [1940]	766	Phenylbenzylmethylallylaminonium iodide [1630]	644
Phenoxyacetic acid [1310]	505	Phenylbenzyloxybenzopyranol [1910]	707
Phenoxy-acetone [1510]	596	Phenylbutadiene [1130]	423
Phenoxyacetophenone [1530]	608	Phenylbutane-on [1530]	604
Phenoxyamylphthalimide [1660]	672	Phenylbutenyl alcohol [1230]	458
Phenoxyethyl ketones [1530]	608	Phenylbutinyl alcohol [1230]	458
Phenoxypropionic acid [1310]	506	Phenylbutylene [1130]	422
Phentriazyl phenyl ketone [1930]	759	Phenylcarboxyaconitic acid [1330]	567
Phenyl acetate [1310]	485		
Phenylacetic acid [1330]	544		
Phenylacetimidoethyl ether [1660]	762		
Phenylacetylacetoacetic acid [1330]	561		
Phenylacetylene [1130]	423		
Phenylacetylpyrazoline dicarboxylic acid [1930]	752		
Phenylacetylthiodiazole [1940]	769		
Phenylacrylic acid [1330]	548		
Phenylalanine [1330]	547		
Phenylaminoacetic acid [1310]	488		

Phenylcinnamic acid [1330] ...	548	Phenylethylaminophenylacetoni-	
Phenylethanazomethineacetamino-		trile [1330]	545
phenyl [1330]	546	Phenylethylene [1130]... ..	421
Phenylethanazomethinemethyl-		Phenyl ethyl ethylidene diketone	
phenyl [1330]	546	[1530]	609
Phenylethanazomethinenitrophenyl		Phenylethyl ethyl ketone [1530]	605
[1330]	546	Phenylethylglycollic acid [1330]	555
Phenylethanodimethylaminobenzyl-		Phenylethylhydrazine [1630] ...	662
amine [1630]... ..	654	Phenylethylidene diamyl disul-	
Phenylcyclohexane [1140] ...	436	phone [1330]... ..	569
Phenylldiacetylpyrazole [1930]...	749	Phenylethylidene dibenzyl disul-	
Phenylldiazomethane [1930] ...	743	phone [1330]... ..	569
Phenylldibenzylsulphone-butane-		Phenylethylidene diethyl disul-	
on [1530]	609	phone [1330]... ..	568
Phenyl diethylaminoacetate		Phenylethylidene diphenyl disul-	
[1310]	487	phone [1330]... ..	569
Phenylldiethylhydrazine [1630]	663	Phenylethynylmethylcarbinol	
Phenylldiethyltriazan [1630] ...	666	[1230]	458
Phenylldihydrolutidine carboxylic		Phenylethynyl phenyl ketone	
acid [1930]	739	[1530]	607
Phenylldihydrophenazine [1930]	746	Phenylethynyl propyl ketone	
Phenylldihdropicolone [1930]	737	[1530]	605
Phenylldihdropicolone carboxy-		Phenylethylpseudosemicarbazide	
lic acid [1930]	738	[1310]	500
Phenylldihydrotropinene [1140]	436	Phenyl fumarate [1320] ...	536
Phenylldimethylacetylpyrazolone		Phenylglutaconic acid [1330] ...	561
carboxylic acid [1930] ...	752	Phenyl glutarate [1310] ...	519
Phenylldimethylaminobenzyl-		Phenylglutaric acid [1330] ...	560
amine [1630]... ..	654	Phenylglyoxal [1430] ...	593
Phenyl dimethylaminostyryl ke-		Phenylglyoxaline [1930] ...	744
tone [1530]	607	Phenylglyoxylic aldehyde [1430]	592
Phenylldimethylcarbinol [1230]	457	Phenylheptyl alcohol [1230]...	459
Phenylldimethylhydrouacil [1930]	751	Phenylheptylene [1130] ...	423
Phenylldimethylpyrazole [1930]	744	Phenylhexadiene [1130] ...	423
Phenylldimethylpyrazylacetic acid		Phenylhydantonic acid [1310] ...	486
[1930]	752	Phenylhydantonnitrile [1310] ...	501
Phenylldimethylpyrazylpropionic		Phenylhydrazine [1630] ...	660
acid [1930]	752, 753	Phenylhydrazine sulphonic acid	
Phenylldimethylpyrrole carboxylic		[1330]	550
acid [1930]	738	Phenylhydrazoacetaldoxime	
Phenylldimethylselenopyrazole		[1630]	663
[1940]	768	Phenylhydrazoformaldoxime	
Phenylldimethylthiopyrazole		[1630]	667
[1940]	769	Phenylhydrazopropionaldoxime	
Phenylldimethylurazole [1930]	759	[1630]	667
Phenylldithioamylbutane-on [1530]	609	Phenylhydrindoneacetolactone	
Phenyllditolylarsine [2000] ...	771	[1340]	578
Phenylldixilylarsine [2000] ...	772	Phenylhydroxylamine [1630] ...	652
Phenylenebenzamidine [1630]...	659	Phenylhydroxyoxamide [1310]	516
Phenylenebisaminophenylacetoni-		Phenylimidoquinonediazide [1930]	756
trile [1330]	546	Phenyliminodithiocarbonic acid	
Phenylenebisiminophenylacetoni-		[1310]	497
trile [1330]	546	Phenyliminopropionylpyruvic	
Phenylene-diamine [1630] ...	653	acid [1310]	522
Phenylene-dileucauramine [1630]	665	Phenylindoneacetic acid [1340]	576
Phenylene dimethyl disulphone		Phenylisobutyric acid [1330] ..	547
[1330]	568	Phenylisocrotonic acid [1330] ..	548
Phenylene oxalate [1310] ...	515	Phenylisopropyl alcohol [1230]	457
Phenyleneoxybenzamidine [1630]	659	Phenylketoidene methylcarbox-	
Phenylethyl alcohol [1230] ...	456	ylic acid [1340]	576

Phenylleucauramine [1630] ...	665	Phenylnaphthylcarbinyllamine	[1630] 649
Phenyllutidine carboxylic acid		Phenylnaphthylcarbinyldiethyl-	
[1930] 739		thiourea [1310] ...	499
Phenyl lutidyl alkine [1930] ...	739	Phenylnaphthylcarbinyldiisobutyl-	
Phenyl maleate [1320] ...	535	thiourea [1310] ...	499
Phenyl malonate [1310] ...	517	Phenylnaphthylcarbinylmethyl-	
Phenylmalonic acid [1330] ...	559	thiourea [1310] ...	499
Phenylmercury chloride [2000] 774		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylacetylpyrrole [1930] 738		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylaminoacetic acid		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1310] 488		thiosemicarbazide [1310] ...	500
Phenylmethylaminobenzylamine		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1630] 654		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylaminophenylacetic		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
acid [1330] ...	545	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylbenzoylpyrrole		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1930] 738		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylbenzoyltriazole		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1930] 759		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethyleyclohexylthiourea		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1310] 498		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethyldithiocarbamic acid		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1310] 496		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylethylcarbinol [1230] 457		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylfurfurane [1910] ...	704	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylfurfurane carboxylic		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
acid [1910] ...	708	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylfurfurane dicar-		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
boxylic acid [1910] ...	712	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylfurfuryl methyl		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
ketone [1910] ...	706	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylglycollic acid [1330] 555		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylhydrazine [1630] 662		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylketopyrazolone		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[1930] 750		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylnitrosamine [1630] 640		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylpropylpyrazolone		thiourea [1310] ...	499
[1930] 752		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylpyrazole sulphonic		thiourea [1310] ...	499
acid [1940] ...	769	Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylpyrimidine [1930] 744		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylpyrone carboxylic		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
acid [1910] ...	711	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylpyrrole carboxylic		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
acid [1930] ...	739	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylpyrrol methyl		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
ketone [1930] ...	738	thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylselenetine bromide		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
[2000] 777		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethyl selenide [1230] ...	450	Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylsuccinic acid [1330] 560		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylthioacridol [1930] 742		Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethylthiopyrazole [1940] 769		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethyltriazole [1930] ...	756	Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylmethyltriazole carboxylic		thiourea [1310] ...	499
acid [1930] ...	759	Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenyl methyl triketone [1530] 613		thiourea [1310] ...	499
Phenylmethylurazole [1930] ...	759	Phenylnaphthylcarbinylnaphthyl-	
Phenylnaphthacridine [1930] ...	730	thiourea [1310] ...	499

Phenylpropyl methyl ketone [1530]	605	Phenyltrimethylselenopyrazole [1940]	768
Phenylpropylpyrazolone [1930]	751	Phenyltrimethylthiopyrazole [1940]	770
Phenylpseudothiohydantoin [1940]	769	Phenylurazole [1930] ...	758
Phenylpyrazole [1930] ...	744	Phenylvalerolactone [1910] ...	706
Phenylpyrazole acetylcboxylic acid [1930] ...	751	Philosophy [0000] ...	321
Phenylpyrazole carboxylic acid [1930]	750	Phloroglucinol [1230] ...	468
Phenylpyrazole dicarboxylic acid [1930]	750	Phosphates [0570] ...	380
Phenylpyrimidine [1930]	744	Phosphorescence [7300]	926
Phenylpyrimidine carboxylic acid [1930]	750	Phosphoric acid ...	380, 824
Phenylpyrrole carboxylic acid [1930]	736	Phosphorus ...	379, 810, 819
Phenylpyrrole dicarboxylic acid [1930]	737	Phosphorus hydride [0570] ...	380
Phenylstilbazole [1930] ...	729	Phosphorus organic compounds [2000]	775
Phenylsuccinate [1310] ...	518	Phosphorus oxides [0570] ...	380
Phenylsuccinic acid [1330] ...	560	Phosphorus sulphide [0570] ...	381
Phenylsuccinimide [1930] ...	735	Photo-chemistry [7350] ...	932
Phenyl styryl ketone [1530] ...	607	Photographic chemistry [7350]	933
Phenyltetrazolylthiourea [1930]	763	Phthalanilide [1630] ...	634
Phenylthienylurea [1920] ...	715	Phthalic acid [1330] ...	559
Phenylthiodiazolinethiol [1920]	715	Phthalide [1910] ...	705
Phenylthiosemicarbazide [1310]	500	Phthalimide [1660] ...	672
Phenyltolylarsine [2000] ...	771	Phthalimidoamylmalonic acid [1310]	522
Phenyltolylcarbinylamine [1630]	648	Phthalimido-amylmercaptan [1660]	672
Phenyltolylcarbinylaphthylthiourea [1310] ...	498	Phthalimidoamyl sulphide [1210]	441
Phenyltolylcarbinylphenylthiourea [1310]	498	Physical chemistry [7000] ...	872
Phenyltolylcarbinylthiocarbimide [1310]	504	Physiological chemistry [8000]	938
Phenyltolylcarbinylthiourea [1310]	498	Picoline ...	726, 781
Phenyl tolyl ether [1230] ...	451	Picric acid ...	451, 798
Phenyltolyl ethylimidoxanthide [1310]	492	Picryl chloride [1130] ...	418
Phenyltolylguanidine [1630] ...	666	Pigments [6500] ...	871
Phenyltolylodonium compounds [2000]	773	Pilocarpine [3010] ...	781
Phenyltolylmethane [1130] ...	425	Pilomalic acid [1350] ..	581
Phenyltolylpropenone [1530] ...	607	Piluvic acid [1350] ...	581
Phenyltriazan [1630] ...	666	Pimelic acid [1310] ...	521
Phenyltriazole [1930] ...	756	Pinene [1140] ...	435
Phenyltriazole carboxylic acid [1930]	758	Pinonic acid [1340] ...	575
Phenyltriazolone carboxylic acid [1930]	758	Pinythiocarbimide [1310]	504
Phenyltrichlorobutynyl alcohol [1230]	459	Pipecoline [1930] ...	726
Phenyltriketobutane [1530] ...	613	Pipecolyhydrazine [1930]	743
Phenyltrimethylene dicarboxylic acid [1340] ...	578	Piperidine [1930] ...	726
Phenyltrimethylenedithiopseudo-biuret [1940] ...	770	Piperidine carboxylic acid [1930]	731
		Piperido-amylamine [1610] ...	628
		Piperidylidithiocarbamic acid [1310]	496
		Piperonylene-ethylamine [1630]	651
		Piperonylenemethylamine [1630]	651
		Piperonyl ethylamine [1630] ...	651
		Piperonylidene-nitromethane [1239]	465
		Piperonylmethylamine [1630] ...	651
		Platinum ...	382, 819
		Plumbum [0580] ...	381
		Potassium ...	367, 818, 823
		Potassium chlorate [0420] ...	368
		Potassium hydride ...	363, 368
		Potassium iodide [0420] ...	368
		Potassium metavanadate [0820]	395

Potassium nitrate [0420] ...	368	Pyridone [1930]... ..	730
Potassium stannite [0720] ...	391	Pyridonium iodide methyl acetate [1930]	734
Potassium sulphate [0420] ...	369	Pyridylacrylic acid [1930] ...	733
Praseodymium [0600] ...	382	Pyridylanisidine [1930]... ..	730
Pressure of gases [7150] ..	894	Pyridylglycocol carboxylic acid [1930]	749
Primulitol [1210] ...	445	Pyridylisopropyl alcohol [1930]	734
Propane sulphonic acid [1310]	513	Pyridylphenylthiourea [1930]...	726
Propenylbenzene [1130] ...	422	Pyridylphenylurea [1930] ...	731
Propenylmesitylene [1130] ...	423	Pyridylpropionic acid [1930] ...	733
Propenylphenol [1230]...	458	Pyridyl styryl ketone [1930] ...	738
Propenylpyrocatechol [1230] ...	465	Pyridylthiocarbamic acid [1930]	755
Propionic acid [1310] ...	488	Pyrimidine [1930]	743
Propionic aldehyde [1410] ...	585	Pyridandion carboxylic acid [1930]	734
Propionic aldehyde disulphonic acid [1310] ...	531	Pyrocatechin [1230]	462
Propionic anilide [1630] ...	634	Pyrocatechol [1230]	462
Propionylacetoacetic acid [1310]	523	Pyrogallol [1230]	468
Propionyl chloride [1310] ...	488	Pyrogallolaldehydeaniline [1230]	470
Propionyl cyanide [1310] ...	511	Pyromucic acid [1910]... ..	707
Propionyl-mesitylene [1530] ...	605	Pyromucic acid azide [1910] ...	705
Propionylpropionic acid [1310]	511	Pyromucic acid hydrazide [1910]	704
Propionylpyruvic acid [1310]...	522	Pyromucic acid hydrazine [1910]	711
Propyl alcohol [1210] ...	440	Pyromucylcarbamic esters [1910]	708
Propylamine [1610] ...	628	Pyrotartaric acid [1310] ...	519
Propylbenzene [1130] ...	420	Pyrotartaric imide [1660] ...	672
Propyldicyanoglutaconimide [1660]	671	Pyrotartamic acid [1310] ...	519
Propylene [1120] ...	413	Pyrousnetic acid [1350] ...	582
Propylene chlorhydrin [1210]...	440	Pyrousnic acid [1350] ...	582
Propylenediamine [1610] ...	629	Pyrradiazole [1930]	742
Propylmalonic acid [1310] ...	521	Pyrrrole diacetic dicarboxylic acid [1930]	736
Propylmalonamide [1310] ...	521	Pyrrolidine carboxylic acid [1930]	731
Propylphenyldicyanoglutaconi- mide [1660]	671	Pyruvic acid [1310]	509
Propylphenyldihydropicolone car- boxylic acid [1930]	740	Pyruvylpyruvic acid [1310] ...	527
Propylpyrazolone [1930] ...	747	Quercetagenin [5010]	788
Propylresorcinoldihydride [1540]	623	Quercetin [5020]	795
Proteids	783, 813, 829	Quinine [3010]	781
Proteoclastic enzymes [8010] ...	942	Quinol [1230]	463
Protocatechuic acid [1330] ...	558	Quinoline [1930]	727
Protolichestic acid [1350] ...	581	Quinoline carboxylic aldehyde [1930]	735
Protopine [3010]	781	Quinolypropanediol [1930] ...	737
Pseudocumenol [1230]...	455	Quinone [1530]	608
Pseudocumenolcarbinol [1230]...	465	Quinone sulphonic acid [1330]...	563
Pseudocumidine [1630] ...	645	Quinophthalone [1930]...	741
Pseudolutidostyryl [1930] ...	732	Radioactive substances [0100]...	338
Ptomatine [3020]	782	Radioactive thorium [0770] ...	393
Pulegene [1140]...	432	Radio-activity [7300]	926
Pulegenic acid [1340]	573	Radium	383, 890
Pulegenone [1540]	618	Radium bromide [0620] ...	383
Pulegolacetic acid [1340] ...	575	Raffinose [6300]... ..	829
Pulenene [1140]...	432	Rare earths [0100]	338
Pulenone [1540]...	617	Reduction	406, 801
Purpurogallin [5010]	789	Refraction of light [7300] ...	927
Pyrazole [1930]...	743	Rennin [8010]	943
Pyrazole carboxylic acid [1930]	747	Reports [0020]	325
Pyridine [1930]	724, 814	Resins	699, 861
Pyridine carboxylic acid [1930]...	731	Resorcinol [1230]	462
Pyridinecholine chloride [1930]	752		

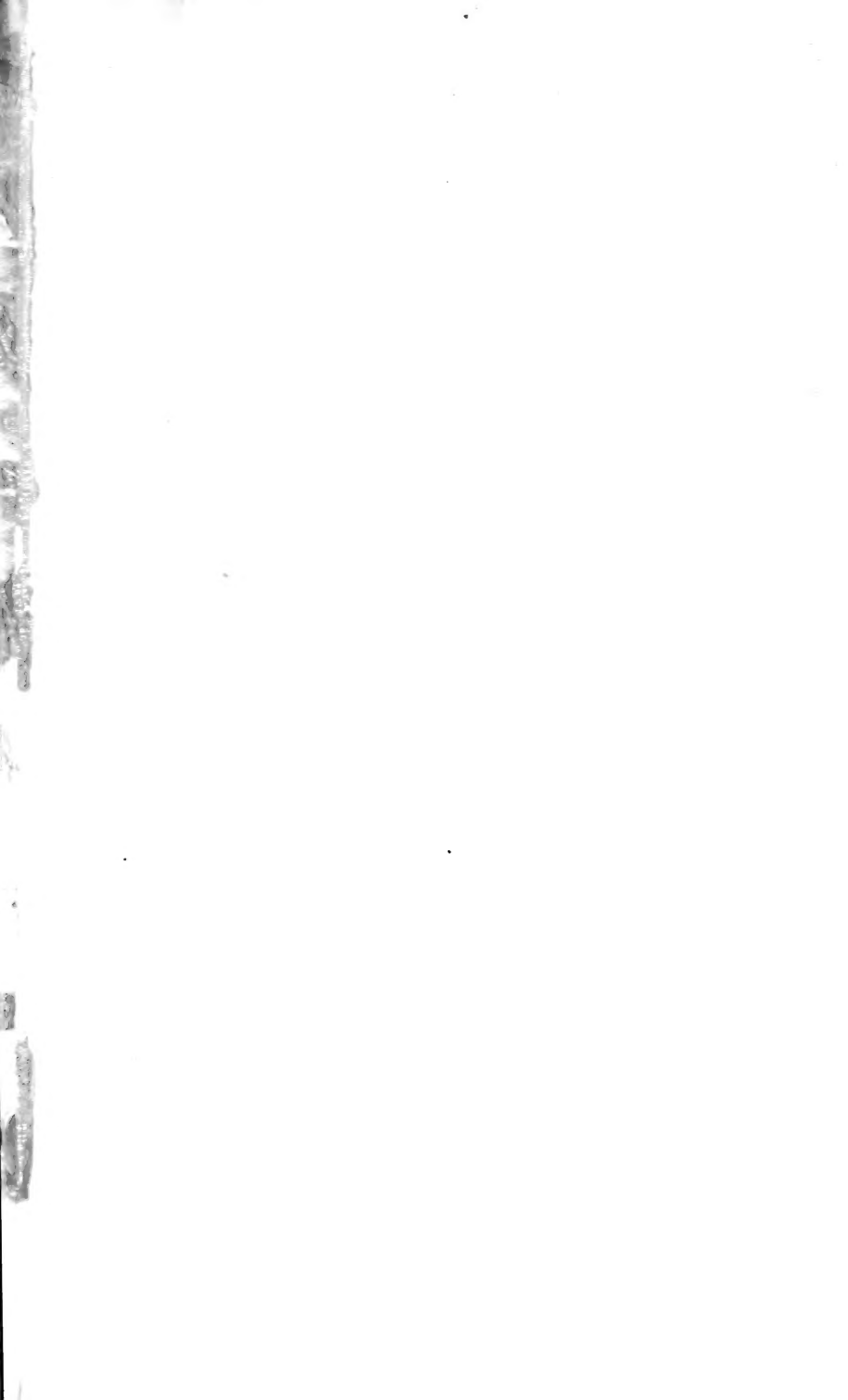
Resorcinol mercury chloride		Silver chloride [0110] ...	339
	[2000] 774	Silver nitrate [0110] ...	340
Resorcylic aldehyde [1430] ...	594	Silver oxide [0110] ...	340
Rhamnazin [5020] ...	795	Silver salts [0110] ...	340
Rhamnetin [5020] ...	795	Sitosterol [1250] ...	476
Rhamnitol [1210] ...	445	Soap [6500] ...	857
Rhammonic acid [1310] ...	528	Sodamide [0500] ...	376
Rhamnose [1810] ...	691	Sodium [0500] ...	375
Robinin [1850] ...	699	Sodium carbonate [0500] ...	376
Rosindulin [5020] ...	792	Sodium chlorate [0500] ...	376
Rotatory polarisation [7300] ...	928	Sodium chloride [0500] ...	376
Rubidium [0630] ...	383	Sodium dioxide [0500] ...	376
Sabinene [1140] ...	435	Sodium hydride ...	363, 376
Sabinenketone [1540] ...	618	Sodium nitrate [0500] ...	376
Saccharic acid [1310] ...	528	Sodium vanadate [0820] ...	395
Saccharin ...	528, 563	Soil [6500] ...	834
Salazinic acid [1350] ...	583	Solanine [3010] ...	781
Salicylic acid [1330] ...	552	Solanum chenopodium [3010] ...	783
Salicylic aldehyde [1430] ...	591	Solidification [7200] ...	908
Saligenin [1230] ...	463	Solubility [7150] ...	896
Salinigrin [1850] ...	699	Soot [6500] ...	872
Salizilozones [1630] ...	662	Sorbic acid [1320] ...	534
Salts, metallic [0100] ...	337	Specific heat [7200] ...	910
Salvene [1140] ...	432	Specific volumes [7100] ...	890
Santonin [1910] ...	709	Spectra [7300] ...	930
Saponarin [1850] ...	699	Spirits [6500] ...	846
Saponin [1850] ...	699	Stachyose [1830] ...	694
Selenic acid [0700] ...	389	Stannum [0720] ...	391
Selenides [0700] ...	389	Starch ...	696, 812, 829, 848
Selenious acid [0700] ...	389	Stibium [0680] ...	387
Selenium ...	388, 810, 820, 890	Stilbene [1130] ...	425
Selenium hydride [0700] ...	389	Stilbenequinone [1530] ...	611
Selenium organic compounds		Stilbene sulphonc acid [1330] ...	552
	[2000] 777	Strontium [0730] ...	392
Selenodipropionic acid [2000] ...	777	Strontium hydride [0730] ...	392
Selenopyrine [1940] ...	768	Strychnine ...	781, 828
Selenyl chloride [0700] ...	389	Stylophorum diphyllum [3010] ...	783
Semicarbazide [1310] ...	499	Stylopine [3010] ...	781
Semicarbazidoisobutyric acid		Styrene [1130] ...	421
	[1310] 489	Styryl ethyl ketone [1530] ...	605
Semicarbazidopropionic acid		Styrylmethylcarbinol [1230] ...	458
	[1310] 489	Styryl methyl ketone [1530] ...	605
Semicarbazones [1310] ...	500	Styrylphenylamine [1630] ...	648
Semidine [1630] ...	657	Styryl propyl ketone [1530] ...	605
Serine ...	506, 581	Styrylpyridine [1930] ...	728
Silicates ...	390, 825	Suberene [1140] ...	433
Silicic acid [0710] ...	390	Succinic acid [1310] ...	518
Silicide of calcium ...	351, 389	Succinic aldehyde [1410] ...	586
Silicide of cerium ...	352, 389	Succinimide 1660 ...	672
Silicide of cobalt ...	355, 390	Succinosuccinic acid [1340] ...	579
Silicide of iron ...	362, 390	Sucrose [1820] ...	693
Silicide of lithium [0450] ...	370	Sugar [6500] ...	846
Silicide of vanadium ...	391, 396	Sugars ...	689, 812, 829
Silicon ...	389, 820	Sulphamide ...	386, 374
Silicon hydride ...	364, 390	Sulphammonium ...	374, 384
Silicon organic compounds [2000] ...	777	Sulphates [0660] ...	386
Silk [6500] ...	871	Sulphides 0660 ...	385
Silver ...	339, 814, 821	Sulphidobisdiphenyltriazole ...	760
Silver arsenite [0110] ...	340	Sulphimide [0660] ...	387
Silver chlorate [0110] ...	340	Sulphoacetic acid [1310] ...	527

Sulphobenzoic acid [1330] ...	563	Tetrabenzylsulphonehexane [1330] ...	570
Sulphonaphthaleneazoxynaphthalene sulphonic acid [1720] ...	683	Tetrabromocresol-pseudobromide [1530] ...	603
Sulphones [1300] ...	480	Tetrabromooxyxylylaniline [1230] ...	454
Sulphourethane ...	493	Tetrachlorobromotoluquinol [1530] ...	608
Sulphur ...	384, 819	Tetrachlorocresol-pseudobromide [1530] ...	603
Sulphur dioxide [0660] ...	385	Tetrachlorooxybenzyl bromide [1230] ...	453
Sulphur dyestuffs [5020] ...	798	Tetradecyl alcohol [1210] ...	442
Sulphuretted hydrogen [0660] ...	385	Tetraethanolethylenediamine [1610] ...	630
Sulphur fluoride [0660] ...	384	Tetrahydroisquinolyldithiocarbamic acid [1310] ...	496
Sulphuric acid ...	386, 825	Tetrahydronaphthaleneazonaphthol [1720] ...	677
Sulphur iodides [0660] ...	385	Tetrahydronaphthaleneazonaphthylamine [1720] ...	678
Sulphur organic compounds [2000] ...	777	Tetrahydronaphthalenediazoaminotetrahydronaphthalene [1740] ...	688
Sulphurous acid [0660] ...	385	Tetrahydronaphthoic acid [1340] ...	574
Sulphur trioxide [0660] ...	385	Tetrahydronaphthylamine [1640] ...	669
Sulphuryl chloride [0660] ...	384	Tetrahydronaphthyl methyl ketone [1540] ...	621
Sulphuryl fluoride [0660] ...	384	Tetrahydronaphthyl phenyl ketone [1540] ...	618
Sulphydroamylphthalimide [1660] ...	672	Tetrahydroquinoline carboxylic acid [1930] ...	736
Sulphydrodiphenyltriazole [1930] ...	760	Tetrahydrotolylmethylcarbinol [1240] ...	473
Sulphydrogalactoxazoline [1940] ...	763	Tetrahydro-tolyl methyl ketone [1540] ...	618
Sulphydrooxymethylloxazoline [1940] ...	764	Tetramethylammonium [1610] ...	627
Sulphydrophenylmethyltriazole [1930] ...	755	Tetramethyldiaminoacetic acid [1310] ...	488
Sulphydrophenyltolyltriazole [1930] ...	760	Tetramethyldiaminodibenzylideneacetone [1530] ...	605
Sulphydrotetraoxybutyloxazoline [1940] ...	765	Tetramethyldiaminodibenzylidenediaminodiphenyl [1630] ...	668
Surface tension [7150] ...	899	Tetramethyldiaminodiphenylcarbinylaniline [1630] ...	665
Tables [0030] ...	327	Tetramethyldiaminodiphenylmethane [1630] ...	657
Tanacetone [1540] ...	620	Tetramethyldiaminothiobenzhydryl [1630] ...	659
Tannic acid [6300] ...	827	Tetramethyldiaminothioxanthone [1920] ...	715
Tanning materials [6500] ...	853	Tetramethylglycolide [1910] ...	710
Tantalum [0740] ...	392	Tetramethylhaematoxylin [1910] ...	714
Tar [6500] ...	860	Tetramethylindigotin [1930] ...	754
Tariric acid [1320] ...	534	Tetramethylketodihydrobenzene [1540] ...	620
Tartaric acid ...	528, 826	Tetramethylpyrrole dihydride [1930] ...	727
Taxine [3010] ...	782	Tetramethyltetraminoditolylmethane [1630] ...	667
Taxus baccata alkaloids [3010] ...	783		
Tea [6500] ...	851		
Telluric acid [0760] ...	392		
Tellurium ...	392, 810, 820, 890		
Tellurium hydride [0760] ...	392		
Teraconic acid [1320] ...	536		
Terbium [0750] ...	392		
Terpane [1140] ...	431		
Terpene-ol [1240] ...	473		
Terpenes [1140] ...	434		
Terpineol [1240] ...	473		
Terpineol tribromide [1140] ...	431		
Tetrabenzyl dimethylacetylene tetrasulphone [1330] ...	570		
Tetrabenzyl hexinene tetrasulphone [1330] ...	570		
Tetrabenzyl octienene tetrasulphone [1330] ...	570		
Tetrabenzylsulphonebutane [1330] ...	570		

Tetramethyltetraaminotetraphenyl- dicarbonyl oxide [1630] ...	658	Thiophenyldiphenylbutane-on [1530] ...	607
Tetramethylthiuramdisulphide [1310] ...	494	Thiopseudouric acid [1930] ...	762
Tetramethyluric acid [1930] ...	762	Thiopyrine [1940] ...	769
Tetraoxyacetophenone [1530] ...	614	Thiopyrine trioxide [1940] ...	769
Tetraoxybenzoylacetophenone [1530] ...	615	Thioquinanthrene [1940] ...	770
Tetraoxybutylloxazoline [1940] ...	765	Thiosemicarbazide [1310] ...	500
Tetraoxydiphenylethane [1230] ...	471	Thiosulphuric acid [0660] ...	387
Tetraoxydiphenylpentane [1230] ...	471	Thiourea [1310] ...	498
Tetraoxyflavone [1910] ...	713	Thioxanthine [1930] ...	762
Tetraoxyphenylpropionic acid [1330] ...	566	Thorium [0770] ...	393
Tetraoxyphenylpropionic aldehyde [1410] ...	586	Thorium organic compounds 777, 810, 820	
Tetraphenylarsenicketobetaine [2000] ...	772	Thujamenthone [1540] ...	618
Tetraphenyldiarsine [2000] ...	772	Thujamenthoneketonic acid [1540] ...	624
Tetraphenyldiformamidic hydrazine [1630] ...	668	Thujamenthylamine [1640] ...	669
Tetraphenylhydrazodicarbonamidine [1630] ...	668	Thujone [1540] ...	620
Tetraphenyltolylidguanide [1310] ...	501	Thujyl thiocarbimide [1310] ...	505
Tetrapropylthiuramdisulphide [1310] ...	495	Thymol ...	454, 828
Tetrathiobenzylbutane [1230] ...	456	Thymolimidodethyl ether [1530] ...	609
Tetrathiobenzylhexane [1230] ...	456	Thymol mercury salts [2000] ...	774
Tetrathiobenzylpentane [1230] ...	456	Thymoquinone [1530] ...	609
Tetratolylhexahydrotetrazole [1930] ...	761	Thymyl oxalate [1310] ...	515
Tetratolylmethylenedihydrazine [1630] ...	668	Thymyl succinate [1310] ...	518
Tetrazcline [1930] ...	760	Tin ...	391, 820
Tetronic acid [1320] ...	535	Tin chlorides [0720] ...	391
Text Books [0030] ...	327	Tin organic compounds [2000] ...	777
Thallium ...	393, 821	Titanium ...	393, 820
Thallium chloride [0790] ...	394	Tobacco [3010] ...	782
Thallium sulphate [0790] ...	394	Tolidine [1630] ...	657
Thamnolic acid [1350] ...	580	Toluene [1130] ...	418
Thamolin [1350] ...	580	Tolueneazotoluidine [1720] ...	677
Thebaine [3010] ...	782	Tolueneazoxylylenediamine [1720] ...	681
Thebaol [1230] ...	470	Toluenediazoaminotetrahydro- naphthalene [1740] ...	688
Theobromine [6300] ...	828	Toluenediazoaminotoluene [1740] ...	687
Thermo-chemistry [7200] ...	906	Toluene disulphonic acid [1330] ...	565
Thermometry [7200] ...	912	Toluene disulphonic anilide [1630] ...	634
Thienylurethane [1920] ...	715	Toluene disulphonic toluidine [1630] ...	641
Thiocarbamic acid [1310] ...	493	Toluene sulphonie acid [1330] ...	550
Thiocarbimide [1310] ...	504	Toluene sulphonie phenylenedia- mide [1630] ...	653
Thiocresol [1230] ...	454	Toluic acid [1330] ...	544
Thiocyanic acid ...	502, 822	Toluidine [1630] ...	641
Thiocyanomethylmalonic acid [1310] ...	519	Toluenitrile [1330] ...	544
Thioglycollic acid [1310] ...	505	Tolueniline [1930] ...	727
Thiohydantoic acid [1310] ...	501	Toluquinophthalone [1930] ...	741
Thiomethylpyridone [1930] ...	742	Tolylacetimidodethyl ether [1660] ...	673
Thiophene carboxylic acid azide [1920] ...	715	Tolylacetophenone [1530] ...	606
Thiophene carboxylic acid hydra- zide [1920] ...	714	Tolylaliphatic acid [1310] ...	501
		Tolylaminoacetoacetic acid [1310] ...	510
		Tolylaminomethylenemalonic acid [1320] ...	536
		Tolylaminooxyphenylcyanazome- thinenitrophenyl [1630] ...	658

Tolylaminooxyphenyliminonitro-phenylacetoneitrile [1330] ...	546	Tolypseudothiohydantoin [1940]	769
Tolylaminophenol [1630] ...	650	Tolyl succinate [1310]... ..	518
Tolylaminophenol disulphonic acid	565, 650	Tolyl thiocyanate [1230] ...	454
Tolylaminophenol sulphonic acid	557, 650	Tolylthioglycollic acid [1310]...	505
Tolylaminophenoltrisulphonic acid	568, 650	Tolylthiosemicarbazide [1310]	500
Tolylaminophenylacetoneitrile [1330]	545	Treatises [0030]	327
Tolylaminophenylacrylic acid [1330]	548	Triaminotrimethylamine [1610]	631
Tolylazocarbonamide [1720] ...	678	Trianisylcarbinol [1230] ...	471
Tolylbenzimidazoethyl ether [1660]	673	Trianisylmethane [1230] ...	470
Tolyl benzyl sulphide [1230] ...	454	Trianisylmethylsulphonic acid [1330]	565
Tolylbiuret [1310]	501	Tribenzyl diphenylpropenyl trisulphone [1330]	570
Tolyl chloroacetate [1310] ...	485	Tribenzyl phenylbutenyl trisulphone [1330]... ..	570
Tolyleyanamide [1310]... ..	497	Tribenzylsulphonedi-phenylpropane [1330]	570
Tolylecyanodimethylaminobenzylamine [1630]	655	Tribenzylsulphone - phenylbutane [1330]	570
Tolylecyanopropionamide [1330]	560	Tribromocresol-pseudobromide [1530]	603, 613
Tolyleldiaminophenol [1630] ...	658	Tribromooxybenzyl bromide [1530]	603
Tolyleldicyanoglutaconimide [1660]	671	Tribromooxyxylylene dibromide [1230]	454
Tolyl diethylaminoacetate [1310]	487	Tribromopseudocumylquinol [1530]	609
Tolyleldimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930]	739	Tribromoxylenol-pseudobromide [1530]	603
Tolyleneazotolylene-diamine [1720]	681	Tributyltriphenylarsine [2000]	772
Tolylene-diamine [1630]	654	Tricarballic acid [1310] ...	529
Tolylene-dimethyldiamine [1630]	654	Tricumylarsine [2000]... ..	772
Tolylene-disdimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930] ...	755	Triethylbenzene [1130]	421
Tolylene-tetramethyldiamine [1630]	654	Triethylbenzene sulphonic acid [1330]	551
Tolylethylpseudourea [1310] ...	498	Triethyltrimethylenetriamine [1930]	756
Tolylglutaric acid [1330] ...	560	Triethyltriphenylarsine [2000]	772
Tolylglyoxylic aldehyde [1430]	593	Triisamylamine [1610] ...	628
Tolylhydrazine [1630]... ..	663	Trimesitylarsine [2000] ...	772
Tolylhydroxylamine [1630] ...	652	Trimethoxyphenanthrene carboxylic acid [1330]	565
Tolylhydroxyoxamide [1310] ...	516	Trimethylbenzaldazine [1720]	675
Tolyliminodithiocarbonic acid [1310]	497	Trimethylbenzene tricarboxylic acid [1330]	566
Tolyliminopropionylpyruvic acid [1310]	523	Trimethylbenzylidenehydrazine [1630]	664
Tolylleucauramine [1630] ...	665	Trimethylbenzyltrimethylbenzylidenehydrazine [1630] ...	664
Tolyl mercaptan [1230]	454	Trimethylbrazilone [1910] ...	713
Tolylmethylcarbinol [1230] ...	457	Trimethylbutyrobetaine [1940]	764
Tolyl methyl ketone [1530] ...	604	Trimethylcyclohexanol [1240] ..	473
Tolylmethylmalonic acid [1330]	560	Trimethylcyclohexanone [1540]	617
Tolyl-naphthylamine [1630] ...	648	Trimethylcyclohexenone [1540]	618
Tolyl oxalate [1310]	515	Trimethylcyclopentanone [1540]	617
Tolyl oxamic acid [1310]	516	Trimethylcyclopentylene-acetic acid [1340]	573
Tolyl oxyphenazine sulphonic acid [1930]	755	Trimethyldicyclodecatriene [1140]	436
Tolylphenol disulphonic acid [1330]	565	Trimethylenecarbinol [1240] ...	472
Tolylphthalimide [1660]	672		
Tolyl picolyl alkine [1930] ...	739		

Trimethylene carboxylic acid [1340]	571	Triphenazineoxazine [1940]	767
Trimethylenetetramine [1610]	631	Triphenoxazinephenylazine [1940]	768
Trimethylenexylylenedipiperidylum bromide [1930]	746	Triphenylanisylmethane [1230]	461
Trimethylethylene nitrosate [1110]	412	Triphenylarsenic betaine [2000]	772
Trimethylethylene nitrosite [1110]	411	Triphenylarsine [2000]	771
Trimethylethyltrioxypurine [1930]	762	Triphenylcarbinol [1230]	461
Trimethylhexadecenylbenzene [1130]	423	Triphenyldihydropyrimidine [1930]	746
Trimethylisooxazole [1940]	765	Triphenylguanazole [1930]	761
Trimethylitamic acid [1310]	525	Triphenylmethane [1130]	426
Trimethylketodihydrobenzene [1540]	620	Triphenylmethane dyes [5020]	792
Trimethylnicotinic acid [1930]	735	Triphenylmethyl [1130]	427
Trimethyloxybutylbenzene [1230]	457	Triphenylmethylarsenicketobaine [2000]	772
Trimethyloxyhexadecylbenzene [1230]	458	Triphenylmethylarsonium iodide [2000]	772
Trimethyloxypropylbenzene [1230]	457	Triphenyloxazole [1940]	767
Trimethylparaconic acid 525,	710	Triphenyloxyphenylmethane [1230]	461
Trimethylpentamethylene [1140]	430	Triphenylpseudothiohydantoin [1940]	771
Trimethylphenylbutylene [1130]	423	Triphenyltriazole [1930]	756
Trimethylpropionbetaine [1940]	764	Tripropylamine [1610]	628
Trimethylpyrantin [1930]	739	Tripryridyl diphenylpentenyl triketone [1930]	759
Trimethylquinolide [1940]	766	Trithiobenzylphenylbutane [1230]	469
Trimethylquinolinic acid [1930]	736	Tritolylarsine [2000]	772
Trimethylsalicylic aldehyde [1430]	592	Tritolyldihydroguanazole [1930]	763
Trimethylsuccinic acid [1310]	521	Tritolylguanazole [1930]	763
Trinaphthylguanazole [1930]	763	Tritolylmethane [1130]	427
Trioxybenzoic acid [1330]	563	Trixylylarsine [2000]	772
Trioxybenzoylpyruvic acid [1330]	567	Tropine [1930]	734
Trioxybenzyl alcohol [1230]	470	Truxillic acid [1330]	562
Trioxybenzylidene-aniline [1630]	641	Tungstate of ammonium [0490]	373
Trioxybutyric acid [1310]	524	Tungsten [0840]	396, 821
Trioxycarboxyphenylacetic acid [1330]	567	Unsaturated hydrocarbons [1120]	412
Trioxydihydroquinaldine carboxylic acid [1930]	737	Uramidopropionic acid [1310]	489
Trioxyflavone [1910]	712	Uranium ...	394, 821, 890
Trioxymethylanthraquinone [1530]	614	Uranium sulphate [0810]	395
Trioxyphenanthrene [1230]	470	Urea ...	497, 831
Trioxyphenanthrene carboxylic acid [1330]	565	Urethane [1310]	492
Trioxyphenylbutane [1230]	469	Uric acid ...	761, 826
Trioxyphenylcarbinol [1230]	471	Urine [6500]	867
Trioxyphenylcarbostyryl [1930]	739	Usnic acid ...	538, 580
Trioxyphenylcinnamic acid [1330]	564	Usnidic acid [1350]	582
Trioxyphenylvaleric acid [1330]	564	Usnidol [1250]	475
Trioxypropylbenzene [1230]	468	Usnic acid [1320]	538
Trioxytoluic acid [1330]	564	Vacua [0930]	407
Trioxytrinaphthylmethane anhydride [1910]	707	Valency [7000]	880
Trioxytriphenylmethane [1230]	470	Valeric acid [1310]	490
Trioxytriphenylmethane sulphonic acid [1330]	565	Valeric aldehyde [1410]	585
		Valerylacetoacetic acid [1310]	523
		Valeryl chloride [1310]	490
		Vanadic acid ...	395, 825
		Vanadium ...	395, 810, 821
		Vanadium silicide ...	391, 396
		Vanilla [6500]	851
		Vanillil osazone [1630]	661
		Vanillin [1130]	593



FOR PHOTOCOPY OR READING ROOM

NOT FOR CIRCULATION

Z

7403

R882

Div.D

1902

International catalogue of
scientific literature,
1901-1914

Biological
& Medical
Reference

STORAGE

